دارگاه پیام نور فیزیک حالت جامد ۲ مؤلف: دكتر اميرعباس صبورىدودران

فهرست	

نه	پيشگفتار
1	فصل اول. ساختار الكتروني جامدات
2	مقامه
2	1-1 فلزات از منظر کلاسیکی
4	1-1-1 مدل درود
5	1-1-2 تقريب زمان واهلش
10	1-1-3 شکست های مدل درود
14	1-2 فلزات از منظر کوانتومی
15	1-2-1 مدل الکترون آزاد
17	1-2-2 نوارهای انرژی در جامدات
23	1-2-3 نظريه بلوخ
28	1-2-4 شرط بورن- وان کارمن یا شرط مرزی تناوبی
32	1-2-5 الکترون در یک بلور ایدهآل
44	1-2-6 شرط پراش الکترونهای ظرفیت
50	1-2-7 برهمكنش الكترون با پتانسیل تناوبی ضعیف(مدل الکترون تقریباً آزاد)
57	1-3 رویکرد دیگر در ساختار الکترونی جامدات برای الکترونهای مغزی
58	1-3-1 مدل تنگبست
73	4-1 سطح فرمي
90	ے کر کی پیوست1-1 چگالی حالت انرژی برای یک ساختار نواری
93	مسائل
98	ى سۇالات تىستى
	Ũ,

103	فصل دوم. نيمرساناها و نارساناها	
104	مقادمه	
104	1-2 نيمرساناها	
104	1-1-2 ساختار بلورین نیمرساناها In <sub>x</sub> Ga <sub>1-x</sub> N	
106	2-1-2 ساختار الكتروني نيمرسانا	
113	2-1-2 محاسبه چگالی الکترون n و حفره  p در نوارهای رسانش و ظرفیت	
118	2-1-4 ناخالصی در نیمرسانا (نیمرساناهای غیرذاتی)	
124	2-1-5 احتمال پرشدگی ترازهای ناخالصیهای بخشنده و پذیرنده	
126	2-1-6 پتانسیل شیمیایی نیمرساناهای غیرذاتی و اثرات دما برآن	
130	2-1-7 خواص انتقال الکتریکی در نیمرساناها	
132	2-1-8 حاملین اقلیت در نیمرساناها	
134	2-1-9 اثر هال در نيمرسانا	
139	2-2 نارساناها (دىالكتريكھا)	
139	2-2-1 خواص دىالكتريكى مواد	
143	2-2-2 دىالكتريكى با اتمهاى قطبيده ذاتي و غير ذاتي درحضور ميدان الكتريكي	
145	2-2-3 محاسبه قطبش الكتريكي يك دىالكتريك	
148	2-2-4 قطبش پذیری یونی یک دیالکتریک یونی در حضور میدان الکتریکی	
149	2-2-4 فروالكتريكها	
149	2-3 خواص نوری مواد	
150	2-3-1 رفتار مواد در معرض نور مرئی	
166	2-3-2 پدیدهی جذب از نقطهنظر ساختار نواری جامدات	
176	2-4 اکسیتونها	
182	پیوست2-1. محاسبه احتمال حضور الکترون در تراز بخشنده و حفره در تراز پذیرنده	
185	پیوست2-2. میدان الکتریکی در داخل یک دیالکتریک( از منظر کلاسیکی)	

195	فصل سوم. خواص مغناطیسی چامدات
196	مقادمه
198	1-3 خواص مغناطیسی گاز الکترونی بدون برهمکنش در حضور میدان B
220	2-3 اثرات میدان مغناطیسی بر الکترونهای شبه مغزی مواد
220	3-2-1 رفتار پارامغناطیسی الکترونهای شبهمغزی مغناطیسی در حضور میدان
229	3-2-2 نگاه کوانتومی به پارامغناطیسی سیستم
237	3-3-3 قانون هوند
242	3-3 مغناطش یک سیستم با برهمکنش
243	3-3-1 نظریه هایزنبرگ
245	3-3-2 انرژی تبادلی
252	3-3-3 فرومغناطيس
256	3-3-4 پادفرومغناطیس
257	3-3-5 محاسبه مدل میدان متوسط وایس برای یک پادفرومغناطیس
262	3-3-6 فرىمغناطيس
263	3-3-7 امواج اسپینی فرومغناطیسی
267	3-3-8 امواج اسپینی پادفرومغناطیسی
269	3-3-9 جامدهای پارامغناطیسی
270	پيوست3-1 محاسبه سهم حركتي كميت پذيرفتار مغناطيسي C يک گاز الكتروني
274	پيوست3-2 قانون سوم هوند
278	پيوست3-3 محاسبه ضريب لانده g
280	مسائل
284	سۇالات تىيتى

289	فصل چهارم. خواص اَبَررسانايي
290	مقادمه
290	1-4 فلزات بهنجار و أبَررساناها
294	4-2 شدت میدان مغناطیسی بحرانی
297	4-3 أبَررساناي نوع اول و دوم
299	4-4 معادلات لندن
308	4-4-1 شارہ کوانتیزہ در داخل یک حلقہ اَبَررسانا
310	BCS مدل 5-4
312	4-5-1 اثرات جرم ایزوتوپی در اَبَررساناها
314	4-5-4 تونل زنی اَبَر رساناها
315	4-5-3 رفتار ظرفیت گرمایی در اَبَررسانا
318	مسائل
319	سؤالات تستى
323	جداول
325	مراجع

هفت

پیشگفتار فیزیک حالت جامد بهدلیل گستردگی و نیز ارتباط مستقیم آن با ریاضیات پیشرفته، الکترومغناطیس، اپتیک، بلورشناسی، شیمی و ... به سختی میتوان کتابی در حجم کم نوشته شود که اولاً مطالب ساده بیان گردد و ثانیاً پیوستگی مطالب در آن رعایت شود. ازاینرو در نگارش این کتاب بسیار تلاش نمودم تا خودخوان بودن ایس کتاب تأمین گردد ولی این کتاب به دلایل گفته شده دارای کموکاستی هایی است که از اساتید محترم و دانشجویان عزیز تقاضا دارم با خواندن این کتاب هر گونه انتقاد و یا اشکالاتی چه محتوایی و چه نگارشی که در این کتاب میبینند به آدرس ایمیل داده شده فرستاده تا بتوانم در ویرایش های بعدی این اشکلات را برطرف نمایم. لازم به ذکر است که در منگام نگارش ایس کتاب فرض برآن شده است که دانشجویان، با دروس جامد 1 آشنا باشند.

در مقطع کارشناسی رشته فیزیک، دانشجویان گرایش فیزیک حالت جامد دو درس تخصصی سه واحدی با عناوین فیزیک حالت جامد 1 و فیزیک حالت جامد 2 را می گذرانند. این کتاب در ادامه کتاب فیزیک حالت جامد 1 تهیه و تنظیم شده است. در کتاب فیزیک حالت جامد 1 ما با بلور که متشکل از اتم ها با یک آرایش منظم که یک شبکه را پدید می آورند، آشنا شدیم. همچنین در آن کتاب به معرفی ساختارهای مختلف بلور، انواع پیوندهای اتمی و ارتعاشات شبکه ای می پردازد. الکترون ها می توانند خواص مختلف الکترونی و مغناطیسی در بلور پدید آورند که بررسی این خواص به طور دقیق امکان پذیر نمی باشد ولی با ساده سازی و استفاده از تقریب ها ما را به سمت ساختار الکترونی و اقعی بلور هدایت می کنند. در این کتاب در ابتدا به بررسی

ساختار الكتروني فلزات يرداخته است. الكترون، اي رسانش با تقريب مرتبه اول، می توان به مانند الکترون های تقریباً آزاد در نظر گرفته شوند. ازاین رو در فصل اول به بررسي ساختار الكتروني يک گاز الكتروني پرداختهايم. اين تقريب، يک سري اطلاعات کلی از فلزات در اختیار ما می گذارد ولی با این مدل نمی توان بین فلزات تمایزی در ساختار الكتروني شان قائل شد. در فصل دوم تقريب را كمي واقع بينانــهتـر نمـوده و پتانسیل یون،های شبکه را به مجموعه گاز الکترونی به مانند یک اختلال اضافه نمودهایم. این اختلال باعث ایجاد گافهای در نوارهای انرژی می شود. برای بررسی ساختار الکترونی دیگر دسته الکترونها (الکترونهای ظرفیت و مغزی) نیاز به مدلهای دیگر است که در فصل سوم به چند مدل که در پیدایش مدلهای واقع بینانـهتـر کمـک كردهاند، به آنها پرداخته مي شوند. فصل چهارم به معرفي سطح فرمي به عنوان تعريف دیگری از فلزات میپردازد. فلزات به دلیل داشتن هندسه سطح فرمی متفاوت دارای خواص الکتریکی و مغناطیسی متفاوتی می باشند. دسته دیگر مواد نیمر ساناها هستند که در دماهای پایین رفتاری عایق گونه و در دماهای بالا رفتاری فلز گونه دارند که در فصل ينجم به خواص الكتروني اين دسته مواد و نيز به معرفي حفره به عنوان ديگر حاملين مهم در رسانش نیمرساناها پرداخته است. مواد نیمرسانا امروزه نقش کلیدی در صنعت الکترونیک بازی میکند. در ادامه فصول، به دستهبندی مواد مغناطیسی از لحاظ مغناطیسی (فرومغناطیس، فریمغناطیس و آنتیفرومغناطیسی) و رفتار این دسته مواد در حضور میدان مغناطیسی (پارامغناطیسی یا دیامغناطیسی) و نیز امواج اسپینی و مگنونها (برانگیختگی مغناطیسی) می بردازد. در داخل هر فصل به نکات مهمی به طور مشخص و مجزا بیان و برخی دیگر از آنها در یاورقی جهت تکمیل مطالب آورده شده است که به خوانندگان محترم توصيه مي شود به آن ها توجه نمايند.

در انتها لازم میدانم از دوست و همکار محترمم جناب آقای دکتر سید احمد بابانژاد به خاطر نقطه نظرهای ارزشمندشان که در ویرایش این کتاب بنده را یاری نمودهاند کمال سپاسگزاری را داشته باشم و نیز از کلیه همکاران محترم تدوین مخصوصاً مدیریت محترم تدوین جناب آقای دکتر محمدعلی ابراهیمی و معاون محترم تدوین جناب آقای محمدرضا ثمری و کارشناسان محترم تدوین سرکار خانم اشرف شوریابی، سرکار خانم زینب حیدری عراقیه سرکار خانم خدیجه علی نزاد و جناب آقای امیر عالی به خاطر زحمات بیدریغشان در راستای چاپ این کتاب، کمال سپاسگزاری و امتنان را دارم. این کتاب را به همسر و فرزندانم به خاطر صبوریشان در طی نگارش این کتاب تقدیم میدارم.

> امیرعباس صبوریدودران<sup>1</sup> تابستان 1393

> > ياز **د**ه

1. آدرس ایمیل: <u>sabouri@pnu.ac.ir</u>

# فصل اول

# ساختار الكتروني جامدات

#### هدف کلی

از ساده ترین ویژگی های مواد که به سادگی قابل آزمایش می باشند، می توان به رسانندگی الکتریکی و حرارتی اشاره نمود. در ابتدای قرن بیستم، دورد توانست رسانندگی فلزات را به طور کلاسیکی تخمین بزند و سپس با آغاز نگرش کوانتومی و ارایه نظریه نواری جامدات شناخت مواد روز به روز پیشرفت نمود. در این فصل، بعد از معرفی نظریه دورد، به ساده ترین مدل (مدل الکترون آزاد) برای توصیف الکترونی فلزات خواهیم پرداخت. در ادامه دانشجویان با دو رویکردهای مهم دیگر مانند الکترون تقریباً آزاد و تنگ بست به توصیف ساختار الکترونی بلور آشنا می شوند. همچنین در راستای معرفی این رویکردها، با کمیتهای مهمی مانند چگالی حالت انرژی، نوار انرژی، جرم مؤثر الکترون، گاف انرژی و ... نیز آشنا خواهند شد.

هدفهای یادگیری دانشجو پس از مطالعه این فصل باید، 1. با ساختار الکترونی فلزات ساده و مدلهای ساده برای توصیف خواص الکترونی آنها مانند مدل درود، تقریب الکترون آزاد (گاز الکترونی بدون برهم کنش)، موفقیتهای وشکستهای این مدلها آشنا شود.

2 فیزیک حالت جامد 2

#### مقدمه

این فصل، مروری بر مدلهای به کار رفته در شناخت ساختار الکترونی جامدات از آغاز کشف الکترون و پیدایش مکانیک کوانتومی دارد. مدل الکترون آزاد از ساده ترین مدلهایی است که به خوبی قادر است، تا حدودی جامدات فلزی گروه اول و دوم جدول تناوبی را توصیف نماید، ولی برای دیگر گروه های جدول تناوبی نمی تواند توصیف خوبی ارائه دهد. از این رو، به دلیل سادگی مدل الکترون آزاد و کاربرد نسبتا خوب آن در فلزات ساده '، که دارای اربیتالهای d یا f نیمه پر نمی باشند، پرداخته می شود و در ادامه، با گسترش این مدل به نظریه نواری، سعی بر آن دارد که به برخی از سؤالاتی که توسط مدل الکترون آزاد بی پاسخ مانده است، پاسخ داده شود. از نتایج مهم نظریه نواری، می توان به طبقه بندی و توصیف ساختار الکترونی و رسانندگی مواد اشاره نمود.

#### 1-1 فلزات از منظر كلاسيكي

کشف الکترون به بیش از یک قرن پیش برمی گردد که از آن زمان مطالعات و تحقیقات در زمینه فیزیک حالت جامد آغاز شد. این ذره باردار، سادهترین پدیده یقابل مشاهده به نام رسانندگی الکتریکی در جامدات را توضیع می دهد. در اینجا، این سوال مطرح می شود که اگر همه مواد الکترون دارند، پس چرا برخی رسانا و برخی نارسانای الکتریکی هستند؟ این ویژگی رسانا یا نارسانا بودن مواد، می تواند خاصیتی باشد که بتوان توسط آن، مواد را دسته بندی نمود. در این فصل ابتدا به بررسی خواص فلزات خواهیم پرداخت، که اهم دلایل آن عبارت هستند از:

عضو گروه عناصر واسطه نباشند.

فلزات در سمت چپ جدول تناوبی قرار دارند. پوشش الکترونی این عناصر را می توان به دو قسمت تقسیم نمود: الف) آخرین تراز انرژی قسمتی پر با تک الکترونی که می توانند به راحتی آن را از دست دهند و به طور یکنواخت در فضای بین یونها توزیع شوند (گروه قلیایی) ب) پوشش الکترونی با ترازهای انرژی کاملاً پر (گروه قلیایی خاکی). به عنوان مثال، جامد لیتیم با فاصله بین اتمی 3 آنگستروم و شعاع یونش 5/0 آنگستروم، دارای فضای خالی ' بسیار در بین یونها است. ازایـنرو به مانند شعاع یونش 5/0 آنگستروم، دارای فضای خالی ' بسیار در بین یونها است. ازایـنرو به مانند شعاع یونش 5/0 آنگستروم، دارای فضای یونی آزادانه حرکت کنند و به مانند کلافی، یونها را در بین یونها است. ازایـنرو به مانند الکترونهای رسانش قادر هستند در فضای یونی آزادانه حرکت کنند و به مانند کلافی، یونها را در بر گیرند تا سیستم را به حداقل انـرژی تقلیل و مجموعهی پایداری را تشکیل دهند. این نوع پیوند در مقایسه با پیوندهای کـوالانی کـه بسیار جایگزیده و جهتمند نیستند. ازایـنرو نقـش پیونـدی جایگزیده و جهتمند هستند، جایگزیده و جهتمند نیستند. ازایـنرو نقـش پیونـدی ضایری خالی خی بین از می نوا دارت. ماند شیون دارا می نوا ده می میون.

- با تشکیل ساختاری بلوری فشرده و افزایش چگالی الکترونی، رسانندگی فلزات افزایش مییابد. ازاینرو ساختار بلوری فلزات به گونهای است که دارای بیشترین تعداد اتم در سلول واحد با بیشترین همسایه برای هر اتم میباشند. این گونه ساختارها عبارت هستند از: شش وجهی پکیده HCP، مکعبی مرکز سطحی BCC و مکعبی مرکز حجمی BCC.
- هستههای یونی فلزات بسیار کوچکاند که در فضای بلور به طور منظم جای گرفتهاند. الکترون های ظرفیت و رسانش در این فضا پراکنده هستند و این الکترون های تقریباً آزاد، بار هستههای یونی را به مقدار (c-Z-z) می بینند که در اینجا e مقدار بار الکترون، Z عدد اتمی (تعداد کل الکترون ها) و Z تعداد الکترون های جایگزیده که هسته را استتار نمودهاند (الکترون های مغزی)، می باشند.

مطابق شکل(1-1)، بخش سیاه مربوط به هسته اتم، بخش سفید الکترونهایی که به هسته مقید هستند (الکترونهای مغزی) و بخش هاشور خورده، فضایی است که الکترونهای ظرفیت و رسانش تقریباً آزادانه در آن حرکت میکنند و نسبت به بقیه الکترونها در فاصله دورتری از هسته قرار دارند، ازاینرو، سهم اثرات کولنی بار هسته

فضای خالی از حضور یونها که توسط الکترونها اشغال شده است.

4 فیزیک حالت جامد 2

بر روی این دسته الکترونها (به دلیل استتار هسته توسط الکترونهای مغزی و دوری از یونها) کاهش مییابد.



**شکل1-1**. نمایش شماتیک سه ناحیه مختلف شامل: هسته (بخش سیاه)، الکترونهای جایگزیده استتار کننده هسته که الکترونهای مغزی نامیده می شوند (بخش سفید) و الکترونهای ظرفیت و رسانش (بخش هاشور خورده).

در ادامه به اولین مدل و سادهترین مدل که درست سه سال بعد از کشف الکترون در سال 1900 ارائه شد، میپردازیم.

1-1-1 مدل درود<sup>1</sup> سوالات بسیاری در خصوص رسانندگی مواد در زمانهای بسیار دور مطرح شده بود که بی پاسخ مانده بود. در ابتدای قرن بیستم درست سه سال بعد از کشف الکترون، الکترون به عنوان ذرهای با بار الکتریکی منفی، عامل رسانندگی در مواد معرفی شد. در آن دوره از زمان، چارچوب تفکرات فیزیکدانان از نوع نیوتونی و ترمودینامیک بود و الکترون را به عنوان یک ذره کاملاً کلاسیکی می پنداشتند. از جمله سوالات بی پاسخ در آن دوره، محاسبه سرعت الکترون و رسانندگی متناهی در فلزات در حضور میدان الکتریکی بود. برای اولین بار درود برای توجیه عدم رسانندگی نامتناهی فلزات، حضور یونها در جامدات و برخورد الکترونها با یونها دانست آ. او الکترون را به مانند گلولهای سخت و بسیار کوچک باردار که در حضور میدان الکتریکی شتاب می گیرد و

<sup>1.</sup> The Drude model

۲. ولی براساس نظریهی نواری (بخش(1-2-2)) نشان داده میشود که دردمای صفر مطلق الکترونها توسط یونهای یک شبکه منظم ایدهآل پراکنده نمیگردند. به زبان سادهتر الکترونهای رسانش در یک بلور ایدهآل یونهای منظم بلور را نمی.بینند تا پراکنده شوند. در اینجا فرض پراکندگی اسپینی در نظر گرفته نشده است.

- · الکترونها در بین برخوردها هیچگونه برهمکنشی با یکدیگر و با یونها ندارند.
- · برخورد از نوع لحظهای است که فقط باعث تغییر جهت سرعت الکترونها می شود. جهت پراکندگی کاملاً تصادفی فرض می شود.
- · تعادل گرمایی الکترون با محیط پیرامونش فقط در لحظه برخورد با یـونهـایشـبکه است که با سرعت معادل با انرژی گرمایی یونها از آنها جدا می شود.

احتمال برخورد یا آهنگ برخورد الکترونها با هسته های یونی در واحد زمان برابر 1⁄<sub>t</sub> است که در اینجا t متوسط زمان برخورد الکترون در برخورد پی درپی با یونها می باشد که آن را می توان برابر با زمان واهلش<sup>1</sup> الکترون در نظر گرفت.

نکته1-1: همانطور که در زیرنویس به آن اشاره شد. در یک بلور ایدهآل در دمای صفر مطلق یونهای شبکه عامل پراکندگی نمی باشند ولی عدم وجود یک بلور ایدهآل باعث می شود تا برخی عوامل ازجمله ناخالصی ها، دررفتگی ها، ناکاملی ها و ارتعاشات شبکه ای، عوامل پراکندگی باشند. از این رو با یک بازنگری در روابط دورد و معرفی یک زمان واهلش برای هر یک از این عوامل پراکندگی، می توان به درستی از روابط دورد در توصیف کمیت های فیزیکی استفاده نمود.

1-1-2 **تقریب زمان واهلش** در درس الکترومغناطیس دیدیم، میتوان چگالی جریان الکتریکی J یک رسانا را برحسب سرعت متوسط ذرات (<sup>T</sup>V) و چگالی بار الکتریکی الکترونها ((r = n(-e)) بهصورت زیر نوشت:

$$\mathbf{\mathbf{J}}_{\mathbf{J}}^{\mathbf{r}} = \mathbf{r} \left\langle \mathbf{\mathbf{V}}_{\mathbf{V}}^{\mathbf{r}} \right\rangle = -ne \frac{\left\langle \mathbf{\mathbf{P}}_{\mathbf{V}}^{\mathbf{r}} \right\rangle}{m_{e}}$$
(1-1)

۱. Relaxation time

$$\langle \mathbf{p}(t+dt) \rangle = (1 - \frac{dt}{t})(\langle \mathbf{p}(t) \rangle + \frac{\P \langle \mathbf{p}(t) \rangle}{\P t} dt + O(dt)^2)$$
 (2-1)

داخل پرانتز دوم سمت راست عبارت (1-2) همان بسط تیلور اندازه حرکت می باشد که  
در ضریب احتمال عدم پراکندگی 
$$\left(\frac{\mathrm{dt}}{\mathrm{t}}\right) - 1$$
 ضرب شده است.  
با استفاده از تعریف نیرو به صورت  $\frac{\langle \mathbf{f}(\mathbf{t}) \rangle}{\|\mathbf{t}\|} = \langle \mathbf{f}(\mathbf{t}) \rangle$  در رابطهی (1-2)، متوسط  
تغییرات اندازه حرکت تا مرتبه  $O(\mathrm{dt})^2$  قبل از برخورد برابر است با:

$$d\langle \mathbf{p} \rangle = \langle \mathbf{p}(t + \mathbf{d}t) \rangle - \langle \mathbf{p}(t) \rangle = \langle \langle \mathbf{f}(t) \rangle - \frac{\langle \mathbf{p}(t) \rangle}{t} dt + O(dt)^2$$
(3-1)

که با تقسیم طرفین رابطه (1-3) به dt، عبارت 
$$d\langle \mathbf{P} \rangle / dt$$
 برابر با نیروهای متوسط  
خارجی  $\langle \mathbf{f}(t) \rangle$  بر الکترون و نیروی اتلافی  $\frac{\langle \mathbf{P}(t) \rangle}{t}$  - ناشی از برخورد الکترون با  
عوامل پراکندگی میباشد که در اینجا دورد عامل پراکندگی را اشتباهاً یونهای شبکه  
میدانست. با در نظر گرفتن 0 ®dt میتوان از جملات مرتبه  $(dt)$  به بالا صرفنظر  
کرد (رابطه (1-4)).

$$\frac{\mathrm{d}\langle \mathbf{\hat{p}}(t) \rangle}{\mathrm{d}t} = \langle \mathbf{\hat{f}}(t) \rangle - \frac{\langle \mathbf{\hat{p}}(t) \rangle}{t}$$
(4-1)

نکته1-2: اگر به زمان برخورد در عبارت(1-4) به عنوان طول عمر یک فرآیند به آن نگاه شود ازاینرو رفتار یک سیستم با طول عمر t نسبت به یک سیستم بدون طول عمر، متفاوت می گردد. نکته1-3: نکته مهم دیگر نهفته شده در رابطه(1-4) این است که این برخوردها (الکترون با عوامل پراکندگی) سیستم را به سمت یک شرایط پایا هدایت میکنند. ازاینرو عدم وجود پراکندگی در سیستم نمیتواند در حضور میدانهای خارجی شرایط t پایایی را ایجاد نماید. ازاینرو در یک بازهی زمانی کوچک در مقایسه با زمان t (dt <<t) شرایط پایا برقرار نمیباشد و شکل قانون دوم نیوتون به صورت  $d(\mathbf{r}_{f(t)}) = \frac{d\langle \mathbf{r}_{f(t)} - \mathbf{r}_{f(t)} - \mathbf{r}_{f(t)}}{dt}$ 

سیستم یک گاز الکترونی بدون برهم کنش را که تحت اثر میدان الکتریکی یکنواخت É قرار دارد را درنظر بگیرید. نیروی اعمالی بر هر الکترون برابر f(t) =- e<sup>E</sup> یکنواخت است که درحالت پایا متوسط تغییرات زمانی اندازه حرکت  $\frac{d\langle \vec{\mathbf{p}}(t) \rangle}{dt}$  برابر با صفر می گردد . ازاین رو با توجه به رابطه (1-4)، متوسط اندازه حرکت الکترون در بلور به صورت رابطه (1-5) نتیجه می شود:

$$\frac{\langle \mathbf{\hat{p}}(t) \rangle}{t} - e\mathbf{E} = 0 \qquad \mathbf{\hat{p}} \qquad \langle \mathbf{\hat{p}}(t) \rangle = -t e\mathbf{E} \qquad (5-1)$$

$$\langle \mathbf{V} \rangle = \frac{-\text{ eEt}}{m} , \langle \mathbf{J} \rangle = -\text{ ne} \langle \mathbf{V} \rangle$$
 (6-1)

با استفاده از قانون اهم، J=sÉ، رسانندگی الکتریکی بهصورت رابطه زیر بهدست میآید:

$$s = \frac{ne^2 t}{m_e}$$
(7-1)

با استفاده از رابطه (1-7) و با در نظر گرفتن رسانش الکتریکی فلزات <sup>\*</sup> s بهطور تجربی با چگالی الکترونی <sup>3</sup> -10<sup>23</sup> cm ، زمان واهلش برابر t =10<sup>15</sup>s - 10<sup>14</sup>s ، زمان واهلش برابر خواهد شد. برای بهدست آوردن مسافت آزاد میانگین کافی است سرعت متوسط الکترون در جامدات را داشته باشیم. با توجه به مدل درود، الکترونها با برخورد با یونهای شبکه می تواند با محیط تبادل حرارتی داشته باشند که طبق قضیه همپاری

دمان محاسبه متوسط زمانی به مراتب بسیار بیشتر از زمان واهلش میباشد.

۲. در دمای اتاق نوعاً فلزات معمولی دارای مقاومت ویژه r = <u>1</u> = 1~20mWcm میباشد.

8 فیزیک حالت جامد 2

انرژی در مکانیک آماری، می توان متوسط سرعت الکترون ها در دمای T را بهدست آورد.

$$\frac{1}{2}m_{e}\left\langle v^{2}\right\rangle =\frac{1}{2}k_{B}T$$
(8-1)

سرعت بهدست آمده از رابطه (1-8) به سرعت پخش یا سرعت حرارتی، معروف می باشد. این سرعت جهت ارجحی در فضا ندارد، از این رو متوسط جابه جایی الکترون ها صفر خواهد شد (از این رو سرعت متوسط الکترون ها صفر می باشد 0= $\langle \mathbf{v}^{\mathbf{r}} \rangle$ ). جذر مجذور متوسط این سرعت  $\langle \mathbf{v} \rangle \rangle_{\mathbf{v}}$  از مرتبه 10<sup>7</sup> cm/s است که مقداری است بسیار بزرگتر از آنی است که از تجربه به دست می آید. با در نظر گرفتن سرعت پخش و زمان واهلش سیستم 10<sup>14</sup>s - 10<sup>15</sup>s مقدار پویش آزاد میانگین<sup>1</sup> (متوسط مسافت آزاد بین دو برخورد متوالی) را می توان تخمین زد mn - 10/ حال که تقریباً با فاصله اندازه گیری هایی که در دماهای پایین انجام شده است. این نتیجه یخش ای کنده برای اندازه گیری هایی که در دماهای پایین انجام شده است. این نتیجه می خوش دان کنده برای پویش آزاد میانگین از مرتبه سانتی متر (تقریباً 10<sup>8</sup> برابر فاصله بین اتمی) می باشد که با نظریه درود مطابقتی نداشت. در آینده نشان خواهیم داد، الکترون در فلزات ایدهآل<sup>3</sup> در دمای صفر مطلق هیچ گونه پراکندگی نخواهند داشت و پراکندگی به دست آمده به دلیل عدم ایدهآل بودن فلزات می به داند.

بایستی به این نکته اشاره نمود با حضور میدان الکتریکی حرکت الکترونها جهت ارجحی پیدا مینماید که متوسط جابهجایی الکترونها دیگر صفر نخواهد شد. سرعت متوسط بهدست آمده از این جابهجایی سرعت سوق (یا سرعت رانش) مینامند. از نگاه کلاسیکی به دلیل کوچکی این جابهجایی الکترون (که ناشی از برخورد پی درپی الکترونها با عوامل پراکندگی) در جهت میدان الکتریکی، سرعت سوق له

<sup>1.</sup> Mean Free Path

۲. فلزاتی با شبکه بلوری کاملاً یکسان و منظم، بدون هیچگونه ناخالصی و درفتگی در آنها.

کوچکی را نتیجه میدهد. این سرعت بسیار کوچکتر از سرعت حرارتی(سرعت پخش) که در پارگراف قبلی به آن اشاره شده است، خواهد بود.

جریان الکتریکی حاصله در فلزات ناشی از سرعت سوق میباشد. بدون حضور میدان الکتریکی اندازه حرکت متوسط الکترونها برابر صفر خواهد شد که با اعمال میدان الکتریکی الکترونها اندازه حرکتی متوسطی معادل metd را از میدان کسب میکند که در شرایط پایا به مانند روابط(1-5) و (1-6) خواهیم داشت.

 $\frac{d\langle \mathbf{P} \rangle}{dt} = -\frac{\mathbf{m}_{e}\mathbf{v}_{d}}{t} - \mathbf{e}\mathbf{E} = 0 \quad \mathbf{P} \qquad \mathbf{v}_{d} = \frac{-\mathbf{e}t}{\mathbf{m}_{e}}\mathbf{E} = -\mathbf{m}_{e}\mathbf{E}$ 

که در اینجا  $\frac{et}{m_e} = \frac{et}{m_e}$  تحرکپذیری الکترون است که متناسب با متوسط زمان برخورد t (زمان واهلش) میباشد، ازاینرو با در دست داشتن تحرکپذیری فلزات، میتوان زمان t را محاسبه نمود.

نکته دیگر که در فصلهای آیند بیشتر به آن خواهیم پرداخت، جرم الکترون در مواد (رسانا یا نیمرسانا) میباشد. جرم الکترون در مواد با جرم واقعی الکترون m<sub>e</sub> در خلاء متفاوت میباشد که به آن جرم مؤثر الکترون m<sup>\*</sup> گفته میشود. در روابطه بالا بایستی از جرم مؤثر m<sup>\*</sup> استفاده نماییم که در فصل دوم توضیع داده خواهد شد. نشان خواهیم داد که الکترون در ساختارهای بلوری متفاوت دارای جرم مؤثرهای متفاوتی هستند (هم از نظر مقدار و هم از نظر علامت) که این تفاوت میتواند رسانندگی و تحرکپذیری متفاوتی را در مواد سبب شود.

در ادامه نشان خواهیم داد، هرچند که نتایج مدل درود تا حدودی با برخی از نتایج تجربی قابل مقایسه است، ولی در بیان برخی از خصوصیات الکترونی در جامدات فلزی با شکستهایی روبهرو است که به چند نمونه از آن اشاره میکنیم. نکته 1-4: در این نظریه به دلیل عدم در اختیار داشتن t، کمیتهای وابسته به t به درستی محاسبه نمی گردد ولی نسبتهای برخی از این کمیتها (به دلیل حذف عبارت t) توافق نسبتاً خوبی با تجربه را نتیجه میدهد.

10 فيزيک حالت جامد 2

### 1-1-3 شکستهای مدل درود

# ۰ ظرفیت گرمایی ویژه

از شکستهای این مدل، در بهدست آوردن مقدار ظرفیت گرمای الکترونی در جامدات است. با در نظر گرفتن یک سیستم گاز الکترونی بدون برهم کنش و قضیه همپاری انرژی<sup>1</sup> (که از مکانیک آماری آموختهایم) میتوان انرژی چنین سیستمی را بهدست آورد که با استفاده از آن و تعریف ظرفیت گرمای ویژه TP=P=C، رابطهی (1-9) را که نشان دهنده عدم وابستگی دمایی ظرفیت گرمایی است (عبارت دولون و پتی)، نتیجه گرفت.

$$E = \frac{3}{2} n k_{B} T \triangleright C_{cl} = \frac{3}{2} n k_{B}$$
 (9-1)

در صورتیکه تجربه نشان میدهد در دماهای پایین سهم الکترونی ظرفیت گرمایی ویژه در جامدات وابستگی دمایی دارد.

 $C_V = gT + aT^3$  مربوط به سهم الکترونی و  $T^3$  مربوط به سهم ارتعاشات میباشد که در آن gT مربوط به سهم الکترونی و  $T^3$  مربوط به سهم ارتعاشات شبکهای (فونون) در ظرفیت گرمایی ویژه است که از درس فیزیک حالت جامدا به یاد داریم. سهم الکترونی در گرمای ویژه فلزات gT (که از مدل درود استخراج می گردد) با ضرب ضریب  $T_T$  به مقادیر تجربی نزدیک می گردد. در این جا T دمای فرمی است که با رابطه  $T/T_F$  به مقادیر تجربی نزدیک می گردد. در این جا میباشد). این نسبت مربوط به الکترونهای است که در اطراف سطح فرمی واقع هستند که با دریافت انرژی گرمایی به ترازهای انرژی بالاتر برانگیخته می شوند و الکترونهایی که در ترازهای زیرینتری از سطح فرمی قرار دارند سهمی برای دریافت انرژی گرمایی ندارند و در ظرفیت گرمایی نقشی ایفا نمی کنند.

# · رسانایی گرمایی و قانون ویدهما– فرانتس وجود کمیت زمان واهلش t در رسانندگی الکتریکی و گرمایی، دورد را وا داشت کـه کمیتهایی را محاسبه کند که وابستگی t نداشته باشد تا بتواند مستقیماً با کمیتهـای

 <sup>1.</sup> به ازای هرجمله انرژی با توان دوم بهصورت aq<sub>i</sub><sup>2</sup>/2 (که در آن q<sub>i</sub> مؤلفه مختصات مکانی یا اندازه حرکت است) می توان معادل دمایی k<sub>B</sub>T/2 را به آن نسبت داد.

ساختار الكتروني جامدات 11

در نظریه درود فرض بر این است که رسانندگی انرژی گرمایی تقریباً از طریق الکترونها رسانش فلزات انتقال مییابد که با استفاده از نظریه انرژی جنبشی میتوان آن را بهصورت زیر بیان نمود.

(11-1)

 $k = \frac{1}{3} \langle v^2 \rangle t c_{el}$ 



شکل1-2. اثر دما بر عدد لـورنتس بـرای مـواد خـالص ایـدهال و ناخـالص را نشـان میدهد.

با استفاده از روابط (1-7) و (1-11) نسبت ویدهما– فرانتس  $\frac{k}{s}$  بهدست می آید و نیز تقسیم آن به دما، عدد لورنتس  $\frac{k}{sT}$  نامیده می شود. با توجه به مقادیر s ، k نیز تقسیم آن به دما، عدد لورنتس برابر L= $\frac{k}{sT}$  المجه از مدل درود، عدد لورنتس برابر  $^{2-3}$ WWK ال  $^{2}$  است. ولی تجربه نشان می دهد مقدار L در دمای اتاق برای تعدادی از فلزات تقریباً مقداری است که مقدار آن دو برابر مقداری است که

12 فيزيک حالت جامد 2

از مدل درود نتیجه می شود. هر چند که مرتبه بزرگی یکسانی را نتیجـه مـیدهـد ولـی همچنان این اختلاف قابـل ملاحظـه اسـت کـه آن مـیتوانـد ناشـی از اخـتلاف سـهم الکترونها در رسانش الکتریکی و گرمایی باشد.

هر چند نظریه درود توصیف دقیقی از کمیتها به ما نمیدهد ولی همچنان به عنوان ابزاری قوی به درک مفاهیمی بنیادیتری همچون پراکندگی و زمان واهلش در اختیار ما میگذارد.

در محاسبات دورد نشان داده می شود که عدد لورنتس مستقل از دما و مقداری است ثابت، در صورتی که تجربه نشان می دهد در دمای پایین تر از دمای اتاق عدد لورنتس با دما کاهش می یابد که آن از شکستهای مدل درود در توصیف این نسبت می باشد (شکل (1-2)).



شکل1-3. الف) طرح شماتیکی از آزمایش هال. ب) اثرات میدان مغناطیسی بر ضریب هال.

#### ۰ اثر هال

آزمایش اثر هال در فلزات نشان دهندی آن است که حاملین جریان در فلزات، الکترونها میباشند. با توجه به شکلالف(1-3) یک نوار فلزی را در حضور دو میدان قرار داده شده است: E<sub>x</sub> میدان الکتریکی طولی و B<sub>z</sub> میدان مغناطیسی عمود بر نوار. میدان الکتریکی طولی E<sub>x</sub> جریان الکتریکی طولی را سبب میشود که با اعمال میدان مغناطیسی الکترونها نخست به سمت عرض نوار، هدایت شده و سپس با توجه به اختلاف پتانسیلی پدیدار شده در عرض نوار (ناشی از تجمع الکترونی)، دوباره مسیر

## ساختار الکترونی جامدات 13

$$\frac{E_y}{E_x} = -w_c t$$

$$H = \frac{E_y}{BJ_x}$$
 مى شود. (13-1) نتيجه مى شود. (13-1) نتيجه مى شود. (13-1)  $R_H = \frac{E_y}{BJ_x} = \frac{E_y}{BSE_x} = \frac{-w_c t}{BS}$ 

$$R_H = -\frac{1}{ne}$$

$$(13-1)$$

 این میدان عرضی پدید آمده ناشی از یک گرادیان توزیع الکترونی نسبت به نقطه مقابل ایـن تجمع الکترونـی است.

14 فيزيک حالت جامد 2

در رابطه(1-13) عبارت s را از رابطه(1-7) و w<sub>c</sub> =  $\frac{eB}{m_e}$  استفاده شده است.

رابطه(1-13) طبق نظریه درود نشان دهنده عدم وابستگی ضریب هال به میـدان مغناطیسی B و زمان واهلش t میباشد. درصورتی که نتایج تجربی وجود وابستگی به میدان مغناطیسی را نشان میدهد(شکل(1-3)ب).

### 2-1 فلزات از منظر كوانتومي

با ظهور فیزیک کوانتوم در دهه1920میلادی نگرش فیزیکدانان به مواد تغییر یافت. می توان شروع مفاهیم اولیه فیزیک کوانتومی را از فیزیک اتمی دانست که با حل معادله شرودینگر برای هر اتم منزوی، ویژه مقادیر و ویژه توابع اتم منزوی را بهدست آورد. مربع اندازه ویژه توابع اتمی بهدست آمده، احتمال حضور الکترون در هر حالت انرژی در اطراف هسته اتم را مشخص میکند که شیمیدانها آنها را با نام اربیتال اتمی می شناسند.

در ادامه نشان خواهیم داد که چگونه با در دست داشتن ساختار الکترونی اتمهای منزوی(که از فیزیک اتمی استخراج میشود)، میتوان به خصوصیات بلور دست یافت. همچنین در این فصل به معرفی تعدادی از رویکردهای مهم برای محاسبه ساختار الکترونی بلور خواهیم پرداخت.

هر اتم منزوی از تعدادی اربیتال الکترونی که به هسته مقید می باشند تشکیل شده است (اربیتالهای s,p,d,f,g). با کنار هم قرار دادن اتمها به طور منظم می توان یک شبکه بلورین همراه با هم پوشانی اربیتالهای اتمی ساخت. دسته ای از این اربیتالهای اتمی که به هسته اتم نزدیک می باشند تقریباً هیچ گونه هم پوشانی با اربیتالهای اتمی اتمهای همسایه نزدیک خود ندارند. از این رو، این اربیتالها شکل اتمی خود را حفظ نموده و الکترونهایشان کاملاً جایگزیده در اطراف هسته می باشند. دسته دیگر، اربیتالهایی هستند که از هسته دور می باشند که به علت هم پوشانی شان با اربیتالهای اربیتالهایی هستند که از هسته دور می باشند که به علت هم پوشانی شان با اربیتالهای ایمهای همسایه پدیده هیبریداسیون را به وجود می آورند. به این دسته از الکترونها را الکترونهای ظرفیت یا رسانش گویند. توابع موج این دسته از الکترونها که مت آثر از پتانسیل شبکه هستند، دارای توابع موج گسترده می باشند که به توابع موج بلوخ معروف روبیدم و سزیم، فقط یک الکترون در بالاترین تراز انرژی اشغال شدهشان دارند. وابستگی کم این الکترون با هسته اتم و همپوشانی زیاد اربیتالشان با اربیتالهای اتمهای همسایگان نزدیک به خود باعث گستردگی توابع موج این دسته از الکترونها میشود. این گروه از اتمها قادرند تک الکترون خود را به راحتی از دست داده و دریایی از الکترونها را ایجاد نمایند که یونهای مثبت در آنها شناور هستند. این الکترونها به مانند کلافی یونها را در بر می گیرند و باعث پایداری شبکهای فلزات می گردند.

#### 1-2-1 مدل الكترون آزاد

همان طور که از آزمایش رادرفورد ' نتیجه گرفته می شود سهم اشغال فضایی هسته های اتم های بلور نسبت به حجم کل بلور بسیار ناچیز است و از طرفی همانطور که اشاره شد، الکترونهایی که در بالاترین تراز انرژی یک جامد فلزی قرار دارند، اثرات پتانسیل شد، الکترونهایی که در بالاترین تراز انرژی یک جامد فلزی می باشند، از این رو با تقریب شد، الکترونهایی که در بالاترین تراز انرژی یک جامد فلزی می باشند، از این رو با تقریب نسبتاً خوبی طبق نتایج به دست آمده از آزمایش رادرفور می توان هسته ها را همراه با الکترونهای مغزی شان را صرفنظر نمود و فقط بخش هاشور خورده (شکل (1-1)) را الکترونهای مغزی شد که آن مربوط به الکترونهای بالاترین تراز انرژی است که در این ناحیه آزادانه می توان هسته ما را همراه با الکترونهای مغزی شان را صرفنظر نمود و فقط بخش هاشور خورده (شکل (1-1)) را آزادانه می تواند در بلور جابه جا شوند. ساده ترین مدلی که برای توصیف ایس ناحیه آزادانه می تواند در بلور جابه جا شوند. ساده ترین مدلی که برای توصیف ایس دسته الکترونها به کار برده می شود مدل الکترون آزاد در یک جعبه با ابعاد متناهی است. الکترونها منه کولنی الکترون ال دسته که در این ناحیه آنرژی کل این دسته که در این ناحیه آزادانه می تواند در بلور می شود مدل الکترون آزاد در یک جعبه با ابعاد متناهی است. الکترونها به کار برده می شود مدل الکترون آزاد در یک جعبه با بعاد متناهی است. الکترون انرژی کل این دسته که در این کاحیه این دسته الکترون آزاد در یک جعبه با بعاد متناهی است.

نکته1-6: هرگاه بتوان سهم برهم کنشی الکترونها V<sub>ee</sub> را در مقایسه با انرژی جنبشی T صرفنظر نمود مجموعه رفتار گاز گونه (گاز الکترونی V<sub>ee</sub> << T) و درصورتی که عکس آن برقرار باشد رفتار جامدگونه (بلور ویگنر T << V<sub>ee</sub>) و حالت بینابینی رفتار مایع گونه (مایع الکترونی T × V<sub>ee</sub>) را به خود می گیرد.

<sup>1.</sup> در این آزمایش، ورقهی طلا را در معرض ذرات آلفا (هلیم دوبار مثبت) قرار داده و نشان میدهـد کـه قسـمت عمده این ذرات بدون هیچگونه پراکندگی از ورقه عبور میکنند (تقریباً 99 درصد) و قسمت کـوچکی پراکنـده و سهم بسیاربسیار ناچیز آنها پراکندگی سربهسر با یونهای شبکه(مثلاً به نسبت 1 به 8000 ) کـه بـه عقـب رانـده میشوند. نتیجه این آزمایش این است که یونها سهم فضایی بسیار کوچکی را در بلور اشـخال میکننـد و اعظـم فضای بلور خالی است که توسط الکترونها پر شدهاند.

16 فيزيک حالت جامد 2

$$T = \frac{(Dp)^2}{2m} * \frac{h^2}{2m} \frac{1}{(Dr)^2}$$
(14-1)

و از طرفی پتانسیل بـرهمکـنش کـولنی الکتـرونهـا بـا عکـس متوسـط فواصـل  
لکترونی U = 
$$rac{\mathrm{e}^2}{\mathrm{4pe}_{\mathrm{o}}} rac{1}{\mathrm{Dr}}$$
 متناسب است.

با فرض داشتن بلورهایی با ساختار بلوری بسیار فشرده که سبب افزایش چگالی الکترونی N/V = n و نزدیک شدن الکترونها به یک دیگر می شوند، در این شرایط متوسط انداره ی فواصل الکترونها (Dr) بسیار کوچک است که با وجود چنین شرایطی انرژی متوسط پتانسیل الکترونها در مقایسه با انرژی جنبشی آنها قابل صرفنظر کردن می باشد. از این رو فقط در چگالی های الکترونی بسیار بالا است که مدل الکترون آزاد می تواند پاسخ مناسبی باشد. با توجه به عناصر یافت شده در کره زمین و شرایط فیزیکی محیطی مانند اثر گرانش بر روی مواد، چنین چگالی الکترونی و سالا به طور طبیعی بر روی زمین یافت نمی شود و فقط در دل ستارگان نوترونی و سیاه چالهها با توجه به گرانش بالای آنها می توان یافت. این تقریب که الکترونهای رسانش فلزات را می توان به مانند گاز الکترونی آزاد تصور نمود در فیزیک حالت جامدا (نظریه الکترونی می توان به مانند گاز الکترونی آزاد تصور نمود در فیزیک حالت جامدا (نظریه الکترونی بدون برهم کنش در یک جعبه به حجم ۷، دارای ویژه مقادیر انرژی (k) و ویژه توابع بدون برهم کنش در یک جعبه به حجم ۷، دارای ویژه مقادیر انرژی (x) و ویژه توابع (x) و (x) و (x)

$$y(x) = \frac{1}{\sqrt{V}} e^{i \mathbf{r} \cdot \mathbf{r}}_{i \mathbf{k} \times \mathbf{r}}, \quad E(k) = \frac{\mathbf{h}^2 k^2}{2m}$$
 (15-1)

نکته1-7: یکی از مدلهای ساده ولی کاربردی که نقش یونهای مثبت بلـور را نیـز در معادله شرودینگر یک بلور در نظر می گیرد و سبب می شود تا به رفتار یک بلـور فلـزی

۲. که به دانشجویان پیشنهاد می شود این بخش از کتاب حالت جامد 1 را مروری داشته باشند.
 ۲. یادآوری از فیزیک حالت جامد .1 .

#### ساختار الكتروني جامدات 17

نزدیک شویم، مدل ژلیم<sup>1</sup> است. در این تقریب اثرات یونهای مثبت هستهها را بهصورت یک توزیع یکنواخت از بار یونهای مثبت در فضای بلور در نظر گرفته می شود. این تقریب دور از واقعیت نمی باشد زیرا دور بودن الکترونهای رسانش از یونها، باعث پیوسته مشاهده شدن این توزیع بار مثبت توسط الکترونهای بلور می شود. بنابراین در این مدل، انرژی پتانسیل کل سیستم متشکل است با: برهم کنش گاز الکترونی با یک پتانسیل الکتریکی یکنواخت مثبت و برهم کنش کولنی الکتروستاتیکی بین الکترونها. از طرفی شرایط مرزی در یک جامد متناهی، تأثیر به سرزایی در نحوه ی توزیع الکترونی در نزدیکی سطوح، لبهها و گوشههای فلزات می گذارد.

بنابراین خلاصه مطالب بالا را می توان این طور بیان نمود که با تقریب اول، خواص الکترونی فلزات را با مدل الکترون آزاد می توان به مانند یک گاز الکترونی بدون برهم کنش که از آمار فرمی - دیراک (به دلیل فرمیون بودن شان) تبعیت می کنند، در نظر گرفت. اما این مدل، قادر به پاسخگویی همه سؤالات الکترونی فلزات نمی باشد<sup>2</sup>. نظریه نوارهای انرژی، که در ادامه به آن خواهیم پرداخت، ما را به توصیف خواص الکترونی و طبقه بندی مواد به رسانای خوب، نیمرسانا و نارسانا قادر می سازد.

#### 1-2-2 نوارهای انرژی در جامدات

برای درک مفهوم نوارهای انرژی، بهتر است از ترازهای انرژی تک اتمهای منزوی شروع کنیم. با کنار هم قرار دادن این اتمها با یک نظم شبکهای، یک جامد بلورین تشکیل می شود. فاصله ترازمندی ۲۵ بین اتمها و نوع شبکه طوری است که انرژی کل سیستم حداقل مقدار خود را داراست. حال به طور ذهنی فرض کنیم فاصله بین اتمها خیلی بیش از فاصله ترازمندی ۲۵ در حالت بلوری باشد (شکل (1-4)الف). در این حالت اربیتالهای اتمی اتمها هیچ گونه هم پوشانی با هم ندارند. در نتیجه، هر اتم انرژی اتمی مخصوص به خود را دارد (حالت منزوی).

1. Jellium model

2. مانند: اختلاف رسانندگی در فلزات و ...



شکل 1-4. نمایش طرحوارهای الف) اربیتال اتمی 15,25,2p از اتمهای بلور بریلیوم با فاصله بین اتمی بسیار بزرگتر از حالت ترازمندی r <<r که اربیتال های اتمی با یک دیگر همپوشانی ندارند و مجموعه دارای انرژی با همان ترازهای اتمی بریلیوم ولی با تبهگنی N گانه (N تعداد اتمهای بلور) می باشد. ب) با قرار گرفتن اتمها در فاصله اتمی ترازمندی r بلور همپوشانی اربیتال ها اتمی باعث رفع تبهگنی و جدا شدن ترازها از یک دیگر که منجر به پهن شدگی ترازهای انرژی (تبدیل به نوار انرژی) می شود ج) نمودار اثرات جدایی بین اتمی r در بلور بریلیوم بر پهن شدگی ترازهای انرژی.

بنابراین انرژیهای الکترونی مجاز در این جامد با فاصله بین اتمی بسیار بزرگ r<sub>o</sub> << r، همان انرژیهای اتمی اتمهای منزوی با تبهگنی N (تعداد کل اتمهای بلور <sup>۱</sup>) میباشد (شکل (1-4)الف). با نزدیک شدن اتمها نسبت به هم و رسیدن به فاصلهی ترازمندی <sub>۲۵</sub><sup>2</sup>، اربیتالهای اتمی با یکدیگر هم پوشانی پیدا کرده و دافعه الکترون ناشی از این هم پوشانی باعث رفع تبهگنی در ترازهای انرژی می گردد <sup>۳</sup>. ازاین رو مقادیر انرژی ترازها با فاصله بین اتمی تغییر میکنند. از طرف دیگر نحوهی آرایش یونها (نوع شبکه) و هم پوشانی اربیتالها در تغییرات ترازهای انرژی اتمی نقش مهمی بازی میکند که آن باعث رفع تبهگنیها می شود. ترازهای انرژی تمه گفت به دسته ای از ترازها با پهنای مشخصی ۳ تبدیل می شوند که به آن نوار انرژی گفته می شود. نوع ساختاری بلوری که هرجامدی به خود می گیرد بستگی به نوع آخرین ترمودینامیکی محیطی آن بستگی دارد. همیشه طبیعت ساختاری را به خود می گیرد که ترمودینامیکی محیطی آن بستگی دارد. همیشه طبیعت ساختاری را به خود می گیرد که از ترازه ای هم یو می داند.

در فاصله ترازمندی یک شبکه بلوری، گاهی دسته ترازهای انرژی پهن شده مربوط به یک اربیتال اتمی با دسته تراز انرژی پهن شده ناشی از اربیتالها دیگر روهمافتادگی اتفاق میافتد (شکل (1-4)ج مربوط به اربیتالهای 2s,2p) و گاهی بین شان یک گاف انرژی Eg (یا منطقه ممنوعه انرژی) ایجاد می شود (شکل (1-4)ج مربوط به اربیتالهای 1s,2s). در ناحیه گاف انرژی نمی توان الکترونی با این انرژی برای چنین سیستمی متصور بود.

سمت راست شکل (1-4)ب نوارهای انرژی بلور بریلیوم با جدایی اتمی r<sub>o</sub> و همپوشانی اربیتالی ترازهای Is,2s,2p که منجر به هیبرید شدن<sup>4</sup> ترازهای 2s,2p می شود را نمایش میدهد. همانطور که در بالا به آن اشاره شد، انرژی الکترون ها در یک اتم

2. فاصلهای است که انرژی بلور در آن به حداقل ممکن میرسد.

۲. برای داشتن یک برآورد عددی از مقدار N، اگر یک مول از مادهای داشته باشیم این تبهگنی میتواند از مرتبه عدد آووگادرو باشد.

<sup>3.</sup> با توجه به اصل طرد پائولی و نیز اثرات پتانسیل برهم کنشی ابرالکترونی اتـمهـای همسـایه، جـدایی ترازهـا و توزیع انرژی شان بهصورت یک دسته تراز اتمی با پهنای w را حادث می شود که به آن نوار انرژی گفته مـیشـود (قسمت هاشور خورده شکل (1-4)ب).

<sup>4.</sup> تركيب اربيتال هاي هم انرژي اتمها، ناشي از همپوشاني اريبتال ها.

منزوی می تواند یک سری ترازهای انرژی کوانتیزه باشند در صورتی که در یک بلور الکترونها می توانند یک پهنای پیوستهای از انرژی را به خود بگیرند که به آن نوار انرژی گویند. در ادامه این فصل به مدلهایی برای بهدست آوردن نوارهای انرژی در جامدات اشاره خواهد شد تا به نحوهی پهن شدگی ترازها آشنا شویم.



**شکل ا**-۵. نمایش طرحوارهای از پرشدگی الکترونی نوارهای انرژی برای **الف**) نارسـ (عایق) **ب**) نیمرسانا **ج**) رسانا **د**) نیمفلز.

حال با داشتن نوارهای انرژی و سهم پرشدگی هر یک از آنها، می توان به نوع ماده (رسانا، نارسانا، نیم رسانا) پی برد. در شکل (1-5) چهار دسته نوار با پرشدگی های متفاوت نشان داده شده است که به طور طرحواره ای هر نوار را با پهنایی به شکل مستطیل کشیده شده است که با فاصله ی (گاف انرژی) از یک دیگر جدا شده است. ناحیه هاشور خورده در مستطیل ها به معنی سهم پرشدگی توسط الکترون ها می باشد. جریان الکتریکی هر نوار کاملاً پر و یا کاملاً خالی در حضور میدان الکتریکی برابر صفر و هر نواری که کاملاً پر نباشد، غیر صفر می باشد. از این رو نحوه ی پرشدگی ها هر نوار می تواند مواد را حداقل به سه دسته ساده طبقه بندی نماید: ü رساناها (فلزات)، شکل (1-5)ج، بالاترین نوار پرشده کاملاً پرنمی باشند که به آن نوار رسانش گفته می شود و الکترون ها به راحتی می تواند با جذب فوتون و دما به حالت های خالی از نوارشان گذار نمایند.

**ü** نیم رساناها، شکل (1-5)ب، نوارها یا کاملاً پرهستند یا کاملاً خالی و فاصله بین بالاترین نوار پر که به آن نوار ظرفیت نامیده می شود با پایین ترین نوار خالی که به آن نوار رسانش نامیده می شود دارای گاف انرژی کوچکی می باشند. به این معنی که در دماهای بسیار پایین کلیه نوارها یا کاملاً پر و یا کاملاً خالی از الکترون می باشند و با اعمال دما تعدادی از الکترونهای بالاترین نوار پر به پایین ترین نوار خالی گذار نموده و تشکیل نوارهای قسمتی پر (برای نوار رسانش) و قسمتی خالی (برای نوار ظرفیت) می شوند که در حضور میدان الکتریکی جریان غیر صفری برای هر دو نوار پدیدار می شود (که در فصل 2 به آن خواهیم پرداخت).

Ü نارساناها (عایقها) شکل (1-5)الف، به مانند نیمرساناها می باشند با این تفاوت که اندازه گاف انرژی بالاترین نوار پر با پایین ترین نوار خالی بسیار بزرگ است که انرژی حرارتی قادر نیست الکترونهای نوار پر را به نوار خالی گذار دهند.

نیمفلز شکل (1-5)د، موادی هستند به مانند فلزات میباشند با دو نوار قسمتی پر که انرژی فرمی هر دو را قطع میکنند و هر دو نوار میتوانند رسانای الکتریکی باشند. نکته1-8: با درنظر گرفتن یاخته بسیط شبکه مستقیم هر بلور و تعداد الکترونهای که به هر یاخته نسبت داده میشود و با توجه به اینکه هر نوار انرژی با دو الکترون (با اسپینهای مخالف طبق اصل طرد پائولی) کاملاً پر میشود، ازایـنرو تعـداد نوارهای پرشده بستگی به تعداد الکترونها در هر یاخته بسیط در شبکه مستقیم دارد.

در اینجا وقتی ما صحبت از الکترون در یک جامد بلوری میکنیم که فرض میشود طول بعدهای آن بینهایت است. بنابراین هیچ گونه شرایط مرزی بر الکترونهای بلور حاکم نیست و کلیه الکترونها در بلور رفتار فیزیکی یکسانی را تجربه میکنند. ولی در واقعیت طول ابعاد نمیتواند بینهایت باشد. بنابراین سطوح بلور با محیط بیرون در حال تبادل انرژی میباشد. ازاینرو بایستی معادله شرودینگر را با احتساب شرایط مرزی حل نماییم. شرایط مرزی باعث می شود دسته ای از الکترون که که در مجاورت سطوح جامد قرار دارند رفتارشان با رفتار دسته ی دیگری از الکترون های که در داخل جامد (دور از سطوح) واقع هستند یکسان نباشند. بنابراین رفتار الکتریکی یک بلور به سهم هریک از این الکترون ها بستگی دارند. ولی در برخی شرایط می توان دسته ای را نسبت به دسته دیگر صرف نظر نمود. مثلاً در شرایطی که سهم الکترون های مرزی بسیار کوچک باشد می توان سهم آن ها را نادیده گرفت و جامد را با طول ابعاد بی نهایت تصور نمود.

در فیزیک حالت جامد، نه فقط تعداد و بلکه طول بعدهای یک جامد از اهمیت بسیاری برخوردار است. با در دست داشتن یک جامد با طول ابعاد ماکروسکپی (مزوسکوپی به بالا <sup>6</sup> m (1)، ما را به خصوصیات جامدی با ابعاد نامتناهی (جامد حجمی یا تودهای<sup>1</sup>) نزدیک می سازد . در چنین جامدی، نسبت سطح جامد به حجم آن بسیار کوچک است و سهم تعداد الکترون ها در مجاورت سطوح به مراتب کوچکتر از مهم تعداد الکترون های داخل حجم جامد می باشد. از این رو تأثر سهم الکترون ها در مجاورت سطوح مرزی بر رفتار الکترونی جامدات حجمی (با طول ابعاد بزرگ) نسبت به الکترون های حجمی قابل صرفنظر کردن است. بنابراین در جامدات حجمی (تودهای) و بزرگ شرایط مرزی تعادلی قابل صرفنظر کردن می باشد. برای محاسبات چنین سیستمی (جامد حجمی) بایستی شرایط مرزی را به گونه ای مشخص نماییم که نه تنها مسئله را به سادگی حل نماییم بلکه تأثیری بر خواص واقعی بلور نگذارد.

- شرایط مرزی با پتانسیل بی نهایت: برای جلوگیری از فرار الکترون از یک بلور متناهی و ثابت نگاه داشتن تعداد الکترون در آن، شرط مرزی با پتانسیل بی نهایت را قرار می دهیم (مثل یک چاه پتانسیل با دیواره های بی نهایت که در درس فیزیک کوانتومی با آن آشنا شدیم). پاسخ چنین سیستمی، امواج ایستاده ای<sup>2</sup> است که قادر به توصیف خواص رسانندگی بلور نخواهد بود.
- شرایط مرزی تکرار (تناوبی): خواص فیزیکی جامدات مانند انتشار جریان الکتریکی، گرمایی و ... ما را وا میدارد به دنبال پاسخ موجرونده برای الکترونها در

<sup>1.</sup> Bulk

<sup>2.</sup> سرعت گروه برای امواج ایستاده صفر است، یعنی هیچ جریانی (چه الکتریکی و چه گرمایی) نخواهیم داشت.

جامدات باشیم. شرط مرزی تکرار نه فقط ویژه گی موجرونده را به الکترون ها میدهد بلکه تعداد الکترون های جامد را نیز ثابت نگاه میدارد. همچنین ایـن شـرط مرزی تکرار، مسئله یک جامد با ابعاد متناهی را به یک جامد با ابعاد نامتناهی تبدیل مینماید که در ادامه توضیح بیشتری داده خواهد شد.

نکته1-9: در ابعاد نانو به علت بالا بودن نسبت سطح به حجم، اثرات سطحی و شرایط مرزی نقش مهمی در رفتار الکترونی بلور بازی میکنند و خواص فیزیکی متفاوت دری نسبت به ابعاد بزرگ از خود نشان میدهد بنابراین خواص الکترونی چنین موادی وابسته به شرایط مرزی میباشد.

### 1-2-3 نظريه بلوخ

از نقطه نظر مکانیک کوانتومی، الکترون ذرمای کوانتومی است که احتمال یافتن آن در فضا توسط تابع موج نسبت داده شده مشخص می شود. برای به دست آوردن تابع موج الکترون، بایستی هامیلتونی سیستم را نوشت و معادله شرودینگر آن را حل نمود. هامیلتونی یک بلور متشکل از یونها و الکترونها، از جمع انرژی جنبشی و پتانسیل برهمکنشی در بین آنها می باشد.

$$H = \mathop{a}_{e} \frac{P_{e}^{2}}{2m_{e}} + \mathop{a}_{p} \frac{P_{p}^{2}}{2m_{p}} + V_{ee} + V_{ep} + V_{pp}$$
(16-1)

انرژی جنبشی بلور از جمع انرژی جنبشی الکترون ها 
$$\frac{P_e^2}{2m_e}$$
 و  
و فون ها  $\frac{P_e^2}{2m_p}$ ، و انرژی پتانسیل برهمکنشی از جمع سه جمله تشکیل می شود که  $\mathring{a}_p^2 = \frac{P_p^2}{2m_p}$ 

عبارت هستند از: جمع انرژی پتانسیل برهم کنش کولنی الکترون -الکترون V<sub>ee</sub>، جمع پتانسیل الکترون -یون V<sub>ep</sub> و جمع پتانسیل یون -یون V<sub>pp</sub> . این هامیلتونی یک هامیلتونی بس ذرهای<sup>1</sup> است که قادر به حل دقیق آن نمی با سیفاده از تقریب های ساده، می توان شکل هامیلتونی بس ذرهای را ساده تر نمود. اولین تقریب برای ساده سازی که کاربردی تر و قابل قبول تر می باشد، تقریب او پنهایمر (یا آدیاباتیک) است. با توجه به

۱. Many body

این که جرم الکترون m<sub>e</sub> در مقایسه با جرم یون ها m<sub>p</sub> بسیار کوچک می باشد<sup>1</sup> ازایـنرو تحرک الکترون ها خیلی بیشتر از یون هـا اسـت. بـا در نظر گـرفتن تقریـب اوپنهـایمر می توان سهم انرژی جنبشی یون ها را در مقایسه با انـرژی جنبشـی الکتـرون هـا نادیـده گرفته و یون ها را در بلور فریز شده متصور شد. با این تقریب به دلیل ثابت بودن مکان یون ها سهم پتانسیل برهم کنش وV<sub>p</sub> مقدار ثابتی خواهد بود. اثـر ایـن مقـدار ثابـت در هامیلتونی فقط انرژی نوارها را یکسان جابه جا می کند که در فیزیک مسـئله، هـیچ گونـه تاثیری ندارد. بنابراین با انتخاب یک سطح انرژی صفر مناسب می توان آن جمله را نیـز کنار گذاشت. فقط جمله ای از هامیلتونی که هنوز سیستم را بـس ذره ای نگـاه می دارد

$$H = \mathop{a}\limits_{e} \frac{p_{e}^{2}}{2m_{e}} + V_{ee} + V_{ep}$$
(17-1)

پتانسیل V<sub>ee</sub> را می توان بـهصـورت جمع پتانسـیل تبـادلی- همبسـتگی V<sub>xc</sub> و پتانسیل الکترواستاتیکی V<sub>h</sub> (پتانسیل هارتری) نوشت. محاسبه V<sub>xc</sub> از دشـواریهـای فیزیک می باشد که قادر به حل دقیق آن نمی باشیم، ولی با تقریبهایی مـی تـوان بـه آن نزدیک شویم که بحث آن خارج از ظرفیت این کتاب می باشد.

همان طور که در نکته (1-6) به آن اشاره شد، با فرض براین که جامد مورد بررسی ما بسیار فشرده می باشد، از این رو چگالی های الکترونی بسیار بالایی را تجرب می کند که می توان از اثر سهم برهم کنشی Vee در مقایسه با انرژی جنبشی الکترون ها می کند که می توان از اثر نمود. تنها پتانسیل باقی مانده پتانسیل برهم کنشی بین الکترون و شبکه v(r) می باشد.

نکته1-10: این پتانسیل شبکه (r) متأثر ساختار بلوری است که بهازای هر ساختار بلوری، ساختارهای نواری متفاوتی را نتیجه میدهد. این تفاوت می تواند مشخصهی تمایز بین جامدات باشد که با استفاده از آن جامدات دستهبندی می گردد. هامیلتونی

1. تقريباً 2000 برابر كوچكتر.

ساختار الكتروني جامدات 25

نهایی یک هامیلتونی تکالکترونی است ازاینرو هامیلتونی بس ذرهای کل بـه چنـدین هامیلتونی تک الکترونی تبدیل میگردد<sup>1</sup>. در ادامه برای توصیف پتانسیل شبکه (V(r)، نیازمند بـه شـناخت انـواع مختلـف سیستمهای شبکهای در بلور (که در کتاب حالت جامد1 آمده است) هستیم.



**شکل1-**6. نمایش یک بلور متناهی با یک پتانسیل تنـاوبی یـک بعـدی بـا فاصـله شـبکه a کـه درمرزهای بلور به پتانسیل خلاء0= v میرسند، میباشد.



 <sup>1.</sup> حل معادله شرودینگر Hy =EY با هامیلتونی بس ذرهای (رابطه (1-16))) بدون برهمکنش 0 = V<sub>ee</sub> را با در نظر گرفتن تابع موج به صورت y (r<sub>i</sub>, r<sub>2</sub>, r<sub>3</sub>,..., r<sub>N</sub>) \* f (r<sub>i</sub>)f (r<sub>2</sub>)L f (r<sub>N</sub>) (حاصل ضرب تابع موج تک تک ذرات) به N هامیلتونی تک ذرهای به صورت H<sub>i</sub>f (r<sub>i</sub>) = E<sub>i</sub>f (r<sub>i</sub>) This تبدیل می شود. که در این جا N تعداد ذرات و H<sub>i</sub>f هامیلتونی یک تک الکترون که در معرض پتانسیل شبکه (V() واقع است، می باشند.

26 فیزیک حالت جامد 2

بلوخ<sup>1</sup> توانست شکلی برای تابع موج الکترون در یک شبکه پتانسیل یونی کاملاً تناوبی ارائه دهد. برای مثال در یک شبکه یک بعدی (زنجیره اتمی با طول L) ماننـد شکل (1-6) انرژی پتانسیل تناوبی V(x+a) = V(x) با فاصله شبکهای a با ابعاد محـدود L=Na را نشان میدهد که در لبهها به انرژی پتانسیل مرزی و سپس به انـرژی پتانسیل خلاء (انرژی پتانسیل صفر) میرسد. شرط تناوبی در نزدیکی مرز برقرار نمی.باشد.

با توجه به ماکروسکوپی بودن طول زنجیره می توان فرض نمود، خواص الکترونی الکترونهای دور از مرزهای زنجیره به مانند خواص الکترونی الکترونهای یک زنجیره با طول نامتناهی می باشد. معادله شرودینگر یک تک الکترون در یک پتانسیل الکترواستاتیک تناوبی (V(x با بعد نامتناهی به صورت زیر نوشته می شود.

$$\frac{d^2 y}{dx^2} + \frac{2m}{h^2} [E - V(x)] y = 0$$
 (19-1)

یا بـه عبـارت دیگـر f(x+a) = f(x) کـه در آن f(x+a) = f(x) یـک تـابع تناوبی است. معادله(1-19) نمایش یک معادله دیفرانسیل مرتبـه دوم را دارد کـه پاسـخ عمومی آن بهصورت زیر میباشد:

$$y(x) = Cg(x) + Dh(x)$$

با توجه به شرط تناوبی در پتانسیل شبکه و برقراری رابطه (x) = f(x) ، می توان نشان داد که جوابهای (g(x + a), h(x + a) نیز می تواند پاسخهای دیگر معادله h(x) باشد. از این رو، آنها را می توان بر حسب پاسخهای اولیه (x) و (x) یسط داد:

$$g(x + a) = A_1g(x) + B_1h(x)$$
  
 $h(x + a) = A_2g(x) + B_2h(x)$ 

با توجه به روابط بالا

۱. Bloch

ساختار الكتروني جامدات 27

ازاينرو:

 $CB_1 + D(B_2 - 1) = 0$ 

$$|^{2} - (A_{1} + B_{2})| + (A_{1}B_{2} - A_{2}B_{1}) = 0$$

بـه دنبـال پاسـخهـایی هسـتیم کـه در معادلـه درجـه دوم کـه <sub>1</sub> ا ی ا ثابـتهـایی بـه شکل l <sub>2</sub> = e<sup>ik</sup> ا <sub>1</sub> = e<sup>ik</sup>، باشند. در ادامه، دو تابع زیر را تعریف میکنیم:

$$u_1(x) = e^{-ik_1x}y(x)$$
  
 $u_2(x) = e^{-ik_2x}y(x)$ 

در اینجا نیز شرط تناوبی شبکه u<sub>1</sub>(x) , u<sub>2</sub>(x برقرار میباشد.

$$u_{1}(x+a) = e^{-ik_{1}(x+a)}y(x+a) = e^{-ik_{1}(x+a)}Iy(x) = e^{-ik_{1}x}e^{ik_{1}a}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}x(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e^{-ik_{1}x}e^{-ik_{1}a}y(x) = e$$
$$u_1(x+a) = e^{-ik_1x}y(x) = u_1(x)$$

به این معنی که می توان تابعی یافت که نسبت به انتقال، به اندازه یک بردار انتقال شبکه ناوردا باقی بماند. بنابراین می توان کلی ترین شکل تابع موج الکترون را در شبکه تناوبی یک بعدی به صورت زیر نوشت:

$$y_k(x) = u_k(x)e^{ikx}$$
(20-1)

تابع موج (y <sub>k</sub>(x به تابع موج بلوخ معروف میباشد که سهم تناوبی آن با بـردار شبکه a مربوط به (u<sub>k</sub>(x میباشد.

$$u_k(x+a) = u_k(x)$$
 (21-1)

بهطور مشابه برای یک بلور با بیش از یک بعد نیز می توان مسئله را تعمیم داد. شکل سه بعدی تابع موج در یک بلور با بردار انتقال t (تناوب شبکه) بـهصورت رابطه(1-21) می باشد.

$$y_{k}(\mathbf{\hat{r}}) = u_{k}(\mathbf{\hat{r}})e^{i\mathbf{\hat{k}}\cdot\mathbf{\hat{r}}} u_{k}(\mathbf{\hat{r}} + \mathbf{T}) = u_{k}(\mathbf{\hat{r}})$$
(22-1)

نکته 1-11: توابع موج بلوخ (توابع موج رونده) فقط برای الکترون های رسانش و ظرفیت که تابع موج آنها در بلور گسترده می باشند، به کار می روند و برای الکترون های مغزی<sup>1</sup>، هر چند که شرط بلوخ را ارضاء می کنند ولی چون در فضا جایگزیده هستند و هیچ گونه هم پوشانی با اتم های پیرامون خود ندارند، تابع موج الکترون های اتم های منزوی را به خود می گیرند.

الکترون هایی که به هسته اتم بسیار نزدیک هستند.

<sup>2.</sup> Born-von Karman or periodic boundary condition

<sup>3.</sup> ناشی از شرایط مرزی با پتانسیل بینهایت.

بنابراین، باید به دنبال توابع موج متحرکی برای آنها باشیم. شرط بورن- وان کارمن یا شرط مرزی تکرار، یک تابع موج رونده را به الکترون نسبت میدهد.

با توجه به متناهی بودن ابعاد جامد بلورین، شرط مرزی تکرار، از اهمیت خاصی برای بهدست آوردن حالتهای سیستم برخوردار است. دلیل استفاده از این شرط، همان گونه که در بالا گفته شده، به دنبال پاسخ موج رونده برای الکترونها در بلور و نیـز تبدیل مسئله جامد بلورین با ابعاد متناهی به یک جامد بلورین با ابعاد نامتناهی<sup>1</sup> هستیم که حل مسئله را برای ما آسانتر مینماید. در ادامه نشان خواهیم داد که متناهی بودن ابعاد بلور باعث کوانتیزه شدن بردار موج الکترون k میشود و نشان خواهیم داد که تعداد حالات مجاز با تعداد یاخته واحد بلور برابر خواهد بود.

مثال: مقادیر مجاز بردار موج الکترونی k در یک شبکه بلورین یک بُعدی بـا طـول L<sub>x</sub> چگونه تعیین می شود؟

یک زنجیره به طول  $L_x$  با فاصله اتمی a را در نظر بگیرید ازاین و  $L_x$  برابر است با  $L_x = Na$  که در اینجا N تعداد اتم یا یاخته می باشد. با توجه به تابع موج الکترون در یک شبکه تناوبی  $y_k(x) ((e_1 + (1 - 1)))$  و تناوبی بودن عبارت  $u_k(x) = u_k(x)$ شرایط مرزی تکرار  $y_k(x) = y_k(x)$ 

$$y_{k}(x + Na) = u_{k}(x + Na)e^{ik(x+Na)}$$
  
 $y_{k}(x + Na) = u_{k}(x)e^{ikx}e^{ikNa} = y_{k}(x)$  (23-1)

$$e^{ik Na} = 1 = e^{i2pn}$$
 (24-1)

$$k_n = \frac{2pn}{Na}$$
  $n = 0, \pm 1, \mathbf{K}, \pm \frac{N}{2}$  (25-1)

فاصله بین دو حالت مجاز متوالی Dk برابر خواهد بود با:

$$Dk = \frac{2p}{Na} = \frac{2p}{L}$$
(26-1)

یکی از شروط بلوخ، بینهایت بودن ابعاد جامد است.

رابطهی (I-26) نشان میدهد، فاصله نقاط متوالی این مقادیر مجاز Dk با ابعاد بلور نسبت عکس دارد بدین معنی که برای یک سیستم ماکروسکوپی (ابعاد مزوسکوپی به بالا) ¥ ®L فاصله متوالی نقاط مجاز Dk به صفر میل میکند که به پیوسته شدن مقادیر مجاز k<sub>n</sub> منتهی می شود.

می توان بیان بالا را برای فضای سهبعدی نیز به سادگی تعمیم داد، بنابراین یک بلور متناهی حجمی با طول ابعاد L با شرط مرزی تناوبی، دارای مقادیر مجاز ناپیوسته در فضای سه بعدی k میباشد. با توجه به ماکروسکوپی طول ابعاد بلور، یاختهی ویگنر - سایتز فضای معکوس (فضای k) که همان ناحیه اول بریلوئن 1BZ است، دارای حجم بسیار کوچک زیر خواهد بود.

$$W = \stackrel{\acute{e}}{\hat{e}} \frac{(2p)^3}{\hat{e}^L_x \times L_y \times L_z} \stackrel{\acute{u}}{\hat{e}} \frac{\hat{e}(2p)^3}{\hat{e}} \stackrel{\acute{u}}{V} \stackrel{\acute{u}}{\acute{q}}$$
(27-1)

در ادامه به مسئله ساده شده یک بلور رسانا می پردازیم. یک رسانا با تقریب اول می توان به مانند یک گاز الکترونی بدون برهم کنش در جعبه ای به طول ابعاد L که دارای مقادیر مجاز گسسته k است در نظر می گیریم. با توجه به رابطه (1-27) چگالی حالت مجاز ' در فضای اندازه حرکت برابر  $(2p)^3 = V/(2p)$  است که در آن V حرم گاز محبوس در مکعبی به ابعاد L می باشد. با در نظر گرفتن اسپین برای حجم گاز محبوس در مکعبی به ابعاد L می باشد. با در نظر گرفتن اسپین برای می توان به ازای هر گارفتن اسپین برای می توان به آزای هر k مجاز، دو حالت کوانتومی با اسپینهای مختلف بالا و پایین می توان به آن نسبت داد. اگر N سلول واحد تک اتمی با Z الکترون، در واحد حجم می توان به آن نسبت داد. اگر N سلول واحد تک اتمی با Z الکترون، در واحد حجم می توان به آن نسبت داد. اگر N سلول واحد تک اتمی با Z الکترون، در حالت پایه چنین می سیستم، چگالی الکترونی سیستم n برابر ZN خواهد شد. در حالت پایه چنین شکل (1-7)) با الکترون اشغال شده ند که در فضای k سطحی را مشخص می شود که شمک (1-7)) با الکترون اشغال شده اند که در فضای k سطحی را مشخص می شود که می ناد. در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، سطح کاملاً کروی است. بالاترین می ناد رای گاز الکترونی می به این می می خرف ی می می می می نود که می ناد. در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، سطح کرمی می باشد. از رابطه (1-82) می توان نود که آن را سطح انرژی فرمی شدا در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، سطح کرمی می باشد. در اینجا با توجه به تقریب الکترونی مربوط به سطح فرمی می باشد. از رابطه (1-82) می توان انرژی مجاز برای گاز الکترونی مربوط به سطح فرمی می باشد. از رابطه (1-82) می توان انرژی مجاز اندهای محباز اشغال شده سیستم را با حاصل ضرب حجم کره فرمی 'در انرژی می در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، سطح کرامی می تو می می با در باده (1-82) می توان می می نود که می نامند. در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، سطح خرمی می باشد. از رابطه (1-82) می توان می می نامند. در اینجا با توجه به تقریب الکترون آزاد، مطح کرام کروی است. بالاترین می نامند. در اینجا می مربو به سیستم ای با حاصل ضرب حجم کره فرمی 'در می می بالا در ای می ان در ای می ان در ای می نا

<sup>1.</sup> تعداد حالات مجاز در واحد حجم در فضای معکوس (فضای اندازه حرکت).

<sup>2.</sup> در برگیرندهی کلیه حالتهای اشغال شده.

$$N = \frac{V}{(2p)^{3}} \cdot 2 \cdot \frac{4}{3} p k_{F}^{3}$$
(28-1)
$$n = \frac{N}{V} \qquad P \qquad k_{F} = (3p^{2}n)^{\frac{1}{3}}$$

$$(28-1)$$

که در آن N/V و بردار موج n = N/V چگالی الکترونی در جعبهای با طول ابعاد L و بردار موج الکترون در سطح انرژی فرمی k<sub>F</sub> (رابطه(1-29)) است. این سطح انرژی حالتهای پر داخل کره را از حالتهای خالی جدا میسازد.

$$E_{\rm F} = \frac{\mathbf{h}^2 k_{\rm F}^2}{2m} \tag{29-1}$$

با جایگ ذاری مقدار عددی چگ الی الکترونی فلزات (از مرتب تقریباً <sup>3</sup>-10<sup>23</sup> - <sup>1/2</sup>) در معادله (1-28)، انرژی فرمی از مرتب تقریباً v - 1/5-15 به دست می آید، که این مقدار در مقایسه با انرژی دمای اتاق k<sub>B</sub>T=0/026eV بسیار بزرگ می باشد.

**نکته1-1**2: برای یک سیستم ماکروسکوپی که ابعاد آن در حد سانتیمتر و فاصله بین اتمی در حدود چند انگستروم باشد، تعداد یاخته در هر راستا از مرتبه <sup>8</sup>06 است که تعداد کل یاخته بسیط، مجموعه توان سوم آن خواهد بود که از مرتبه عدد آووگادرو 10<sup>23</sup> خواهد شد. این بدان معنی است، تعداد نقاط مجاز در منطقه اول بریلوئن معادل است با تعداد یاختههای بسیط بلور که این تعداد برای یک سیستم ماکروسکوپی تقریباً برابر با عدد آووگادرو میباشد. ازاینرو شبه پیوسته در نظر گرفتن فضای k دور از واقعیت نیست.

**نکته** 1-31: با توجه به تعریف کره دبی (امواج آکوستیکی با ماکزیمم فرکانس نوسانی  $\mathbf{W}_{D} = \mathbf{W}_{D}$ ) که در بخش ارتعاشات شبکهای (فونون) در کتاب فیزیک جامد 1 به آن اشاره شده است، طول موج دبی  $\mathbf{D}$  از آن استخراج می شود که هم ارز فاصله بین یونی در شبکه فلزات می باشد. از این رو، می توان رابطه (1-30) را که ما بین طول موج درمی با فرامی با فرامی با فرامی بین ایمی در بلور هم ارز می باشد. از می باشد. فرمی با

که در اینجا Z تعداد الکترونهای هر اتم میباشد.

1BZ نکته 14-1: در رابطه (25-1) k مقادیر مجاز را در ناحیه منطقه ی اول بریلوئن 1BZ در نظر می گیریم  $p/a \pounds k_n \pounds p/a$  - که بعداً دلیل آن را توضیح خواهیم داد. نشان خواهیم داد که بهازای هر دو بردار موج  $k_1 h_2$  در این منطقه 1BZ  $k_1, k_2$ ، دو تابع موج الکترون مستقل نسبت داده خواهد شد  $y_{k_1}$   $y_{k_2}$ .

### 1-2-5 الكترون در يك بلور ايدهآل

در این بخش نشان خواهیم داد بخشی از الکترونهای یک بلور ایـدهآل در حالت پایـه که بردار موجشان به مناطق بریلوئن میرسـند توسـط بـرهمکـنش کـولنی بـا پتانسـیل یونهای شبکه پراکنده میشوند<sup>1</sup>. ویژه حالتهای این دسته الکترونهـا از حـل معادلـه شرودینگر با یک پتانسیل تناوبی خارجی (پتانسیل شبکه یـونی) محاسـبه مـیشـود. در

این پراکندگی ناشی از پتانسیل شبکه و از نوع کشسان است. در ادامه نشان خواهیم داد متوسط اثرات این پراکندگی در نوارهای انرژی اعمال می شود و الکترونها در این نوارهای انرژی تحولیافته دیگر توسط پتانسیل شبکه پراکنده نمی شوند. به زبان دیگر در یک بلور ایدآل رسانش نوارهای انرژی بی نهایت است. سهم پراکندگی الکترونها با یکدیگر را می توان با تقریب الکترون آزاد صرف نظر نمود.

بخش 1-2-1 نشان داده شد که هر چه چگالی الکترونها بالا باشند می توان از سهم انرژی پتانسیل برهمکنش بین الکترونها <sub>e-e</sub> در مقایسه با انرژی جنبشی آنها صرفنظر نمود. ازاینرو می توان با تقریب اول، آنها را به مانند یک گاز بدون برهمکنش تصور نمود که فقط با یک پتانسیل شبکه یونی می توانند برهمکنش داشته باشند. در این فصل با این تقریب و با کمک گرفتن از بسط فوریه برای پتانسیل خارجی (به دلیل تناوبی بودن پتانسیل شبکه) و انتگرال فوریه برای توابع موج بلوخ گونه الکترون (به دلیل عدم تناوبی آن در بلور)، می توان به حل معادله شرودینگر با رویکرد امواج تخت پرداخت و ساختار الکترونی چنین سیستمی را مطالعه نمود. تمرین1-1: نشان دهید توابع موج الکترون در بلور (تابع موج بلوخ)، تناوبی نمی باشد.

در ادامه سعی داریم، مسئله جامد بلورین را کمی واقعبینانهتر نگاه کنیم. در فلزات الکترونهای رسانش و ظرفیت از قید کمتری در مقایسه با الکترونهای مغزی برخوردار هستند. این دسته الکترونهای ظرفیت و رسانش، متأثر از کل یونهای شبکه بلورین هستند. در اینجا، همچنان فرض بر این است که الکترونها با همدیگر برهمکنشی ندارند و مانند گاز الکترونی بدون برهمکنش در مجاورت یک پتانسیل خارجی (پتانسیل شبکه) میباشند. با مفروضات بالا، معادله شرودینگر یک سیستم N الکترونی به N معادله تک الکترونی تبدیل می شود. بنابراین حالتهای چنین سیستمی از حل معادله شرودینگر یک

$$H\psi = \stackrel{\acute{e}}{\hat{e}} \frac{\mathbf{h}^2 \tilde{N}^2}{2m} + V(r) \stackrel{\grave{u}}{\underline{u}} \psi = E\psi$$
(31-1)

که در آن (V(r) به عنوان انرژی پتانسیل برهم کنشی الکترون با پتانسیل شبکه یونی میباشد. عبارت انرژی پتانسیل در هر جامد بلورین را به علت تناوبی بودنش میباشد. عبارت انرژی پتانسیل در هر جامد بلورین را به علت تناوبی بودنش  $V(\mathbf{r} + \mathbf{T}) = V(\mathbf{r})$ (با بردار انتقال شبکه  $\mathbf{T}$ )، میتوان بسط فوریه داد<sup>1</sup>:

$$V(\mathbf{r}) = \mathop{\mathbf{a}}_{\mathbf{G}} V_{\mathbf{G}}^{\mathbf{r}} e^{\mathbf{i}\mathbf{G}\cdot\mathbf{\hat{x}}}$$
(32-1)

<sup>1.</sup> از ریاضیات میدانیم هر تابع تناوبی (f(x + T) = f(x) را میتوان بسط فوریه با دوره تناوب T داد.

که دراینجا  ${\rm G}$  بردار شبکه معکوس<sup>1</sup> است. برای سهولت می توان انرژی پتانسیل زمینه را طوری انتخاب نمود که متوسط پتانسیل در کل فضا صفر شود<sup>2</sup>  ${\rm V_o}=0$ . **تمرین1-**2: نشان دهید که ضرایب بسط فوریه پتانسیل  ${\rm V_G^F}$  بهازای ${\rm G}=0$  برابر است با متوسط پتانسیل در کل فضا می باشد.

از سوی دیگر، همانطورکه در تمرین (1-1) به آن اشاره شد، به دلیل عدم تناوبی بودن تابع موج الکترون در یک بلور<sup>3</sup> می توان تابع موج الکترون را بهصورت رابطهی(1-33) بر روی کلیه حالتهای مجاز<sup>4</sup> در کلیه مناطق بریلوئن ¥ > k + F - ¥ - x بست:

$$\psi(\mathbf{r}) = \mathop{\mathsf{a}}_{K}^{\mathbf{r}} C_{K} e^{iK x}$$
(33-1)

با جایگذاری رابطهی(1-33) در روابطهی(1-31)، معادله شرودینگر بـهصـورت زیر نوشته میشود.

$$\overset{\mathbf{a}}{}_{k} \frac{\mathbf{h}^{2} \mathbf{K}^{2}}{2m} \mathbf{C}_{K}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{i \mathbf{K} \mathbf{x}}_{K} + \overset{\mathbf{b}}{\mathbf{f}} \overset{\mathbf{a}}{\mathbf{G}} \mathbf{V}_{G}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{i \mathbf{G} \mathbf{x}}_{K} \overset{\mathbf{\mu}}{\overset{\mathbf{\mu}}{\mathbf{f}}} \overset{\mathbf{a}}{\mathbf{K}} \mathbf{C}_{K}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{i \mathbf{K} \mathbf{x}} \overset{\mathbf{r}}{\overset{\mathbf{\mu}}{\mathbf{f}}} = \mathbf{E} \overset{\mathbf{a}}{\mathbf{a}} \mathbf{C}_{K}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{i \mathbf{K} \mathbf{x}} \tag{34-1}$$

$$V(\mathbf{r}) \psi = \mathop{a}_{G,K}^{\mathbf{r}} V_{G}^{\mathbf{r}} C_{K}^{\mathbf{r}} e^{i (G+K) \mathbf{x}} = \mathop{a}_{G,K}^{\mathbf{r}} V_{G}^{\mathbf{r}} C_{K-G}^{\mathbf{r}} e^{i K \mathbf{x}}$$
(35-1)

که در رابطهی(1-35) تبدیل K ® k - G صورت پذیرفته است. معادله شرودینگر (1-35) بهصورت زیر خلاصه می شود:

1. G = h b<sub>1</sub> + kb<sub>2</sub> + 1b<sub>3</sub> h,k,l ت 1 بردار انتقال شبکه معکوس (reciprocal lattice) و b<sub>1</sub> ها بردارهای شبکه معکوس است. این شبکه از شبکه واقعی (با بردارهای شبکه a<sub>1</sub>) و با استفاده از رابطهی <sub>او</sub> عرقه از می بهدست آورده می شود. با در نظر گرفتن بردار انتقال در شبکه واقعی به صورت r n,m,p 2 می توان رابطهی (GxT = 2πr " r 1 Z) را نتیجه گرفت.

$$V = - \pi + \frac{1}{W} dr^{3} V(r) = 0$$
 حجم بلور  $W = - \frac{1}{W} dr^{3} V(r) = 0$  حجم بلور  $V_{G=0} = \frac{1}{W} dr^{3} V(r) = 0$  .3.  
3. تابع موج الکترون در یک بلور (تابع موج بلوخ  $r r e^{i k \cdot r}$ ) رفتار تناوبی در بلور  $V_{k}(r + T) + \frac{1}{W_{k}(r + T)} \psi_{k}(r)$  .  
3. ندارد  $\psi_{k}(r + T) + \frac{1}{W_{k}(r + T)} \psi_{k}(r)$  .  
4. که از شرط مرزی تناوبی استخراج می شود.

$$\overset{\mathbf{a}}{\mathbf{A}}_{\mathbf{K}} e^{i \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{K}} \cdot \mathbf{r}} \overset{\mathbf{f}}{\mathbf{f}} \overset{\mathbf{f}}{\mathbf{g}} \frac{\mathbf{f}^{\mathbf{r}}}{2m}^{\mathbf{r}} - E^{\overset{\mathbf{o}}{\mathbf{G}}}_{\overset{\mathbf{f}}{\mathbf{G}}} C^{\mathbf{r}}_{\mathbf{K}} + \overset{\mathbf{a}}{\mathbf{G}}_{\mathbf{G}} V^{\mathbf{r}}_{\mathbf{G}} C^{\mathbf{r}}_{\mathbf{K}-\mathbf{G}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{f}} \overset{\mathbf{p}}{\mathbf{f}} = 0$$
(36-1)

باتوجه به رابطهی(1-36)، کلیترین پاسخ را میتوان از صفر نمودن عبارت داخل کروشه نتیجه گرفت.

$$\mathbf{\hat{g}}_{\mathbf{\hat{f}}}^{\mathbf{h}^{2}} \frac{\mathbf{\hat{r}}^{2}}{2m} - \mathbf{E}_{\dot{\phi}}^{\mathbf{\ddot{r}}} \mathbf{C}_{K}^{\mathbf{r}} + \mathbf{\hat{a}}_{G}^{\mathbf{\dot{r}}} \mathbf{V}_{G}^{\mathbf{r}} \mathbf{C}_{K-G}^{\mathbf{r}} = 0 \qquad (37-1)$$

نکته1-15: با توجه به رابطهی (1-32)، اگر V<sub>G</sub> ها همگی صفر باشند به معنی خاموش بودن پتانسیل شبکه یونی است که به نتیجه گاز الکترونی آزاد در یک شبکه خواهیم رسید. یک نکته ظریفی در اینجا وجود دارد که این الکترون را با الکترون آزاد خارج از شبکه متفاوت می سازد. نشان خواهیم داد وجود برچسب شبکه باعث می شود تا انرژی الکترون نسبت به بردار شبکه معکوس رفتار تناوبی پیدا نماید که در ادامه به آن خواهیم پرداخت (رابطهی (1-55)).

هـ رنقطـ ه 
$$\ddot{\mathbf{K}}$$
 مجـ از خـ ارج از منطقـ ه اول بريلـوئن توسـط يـک بـ ردار شـبکه  
معکوس $\ddot{\mathbf{G}}$  به يک نقطه  $\dot{\mathbf{k}}$  در منطقه اول بريلوئن مىتوان نسبت داد (رابطهى(1-38)).  
 $\dot{\mathbf{k}} = \ddot{\mathbf{k}} + \ddot{\mathbf{G}}$ 

$$\underbrace{\underbrace{\overset{\mathbf{f}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{f}}}_{2m}^{\mathbf{f}} - \underbrace{\overset{\mathbf{f}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{2}}_{2m} - \underbrace{\overset{\mathbf{O}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{r}} + \overset{\mathbf{o}}{\overset{\mathbf{g}}{\mathbf{g}}} V_{\mathbf{G}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{r}} = 0$$
(39-1)

از طرفی جمع چند بردار شبکه معکوس خود یک بردار شبکه معکوس میباشـد. ازاینرو با تبدیل G#+G=G# در رابطهی(1-39) میتوان آن را بـهصـورت عبـارت ساده زیر نوشت.

$$\underbrace{\underbrace{\underbrace{\partial}}_{\mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}}^{\mathbf{r}}}_{2m} - \underbrace{\underbrace{E}_{\div}^{\mathbf{c}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{k}^{-} \mathbf{G} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}}}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}^{\mathbf{r}}} + \underbrace{\underbrace{\partial}_{\mathbf{c}}^{\mathbf{c}} V_{\mathbf{G} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}} \mathbf{c}}^{\mathbf{r}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}^{\mathbf{r}}} \underbrace{\partial}_{\mathbf{c}$$

$$V(\mathbf{r}) = \mathop{a}_{i} V_{a}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_{j})$$
(41-1)

که در آن  $r_i^{1}$  مکان اتم **أ**م و  $V_a(\mathbf{r} - \mathbf{f}_j)$  پتانسیل برهمکنشی اتم **أ**م با الکترونی که در مکان  $r_i^{1}$  میباشد. که در ادامه میتوان مکان اتم **أ**م  $(\mathbf{r}_j)$ را برابر با بردار انتقال در شبکه واقعی  $r_i^{1}$  دانست<sup>2</sup>.

با انتگرال فوریه از انرژی پتانسیل شبکه V(r) میتوان ضرایب فوریـه آن را بهصورت زیر تعیین نمود.

$$V(\mathbf{q}) = \Omega^{-1} \mathbf{\dot{O}}^{-i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}} V(\mathbf{r}) d\mathbf{r}$$
(42-1)

$$V(\mathbf{q}) = \Omega^{-1} \mathbf{\dot{O}}^{-i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}} \mathbf{\dot{a}}_{r_{j}} V_{a}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_{j}) d\mathbf{r} = \Omega^{-1} \mathbf{\dot{c}}_{\mathbf{\dot{c}}} \mathbf{\ddot{a}}_{r_{j}} e^{-i\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}_{j} - \mathbf{\dot{c}}} \mathbf{\dot{b}}_{a} V_{a}(\mathbf{r}\phi e^{-i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}\phi} d\mathbf{r}\phi)$$

تغییرات پتانسیل خیلی شدید نباشد. برای مثال پتانسیل برهمکنش کولنی در نزدیکیهای هسته اتم به شدت تغییر میکند.

صییر بی سند از ۲ 2. این برابری ( r<sub>j</sub> = T ) را می توان با در نظر گرفتن مبداء مختصات بر روی هر نقطه از شبکه نشان داد. زیرا هر نقطه از شبکه توسط بردار انتقال به نقطه همسان دیگر از شبکه منتقل می سازد.

ساختار الكتروني جامدات 37



پتانسیل تک اتم منزوی می باشد. ب) با کنار هم قرار دادن اتمها و تشکیل یک شبکه بلوری، عبارت ضرایب فوریه پتانسیل شبکه فقط به ازای  ${f \bar q}={f G}$  پاسخ غیر صفر دارند 0 VG 1 .

در عبارت  $\hat{P}_{f_{1}}^{\circ} = \hat{P}_{f_{1}}^{\circ} = \hat{P}_{1}^{\circ} = \hat$ 

۱. رفتار تابع e<sup>-iqx</sup>i بهازای ۱۵ f به صورت توابع سینوسی و کسینوسی میباشد که یک تابع نوسانی است. این تابع در قسمتی از فضا f مثبت و در قسمت دیگری از فضا f منفی میشود که جمع روی کل فضا برابر صفر میگردد e<sup>-iqx</sup>i و e<sup>-iqx</sup>i.

2. رابطه بین بردارهای انتقال در شبکه واقعی و معکوس که از فیزیک حالت جامد1 به یاد داریم .

جمع، برابر با تعداد یاخته واحد بلـور مـیشـود' و رابطـه(1-43) بـهدسـت مـیآيـد (شکل(1-8)ب).

شکل (1-8) نکات جالبی به همراه دارد. شکل (1-8)الف، سمت چپ پتانسیل اتم منزوی و سمت راست تبدیل فوریه آن میباشد و شکل (1-8)ب، سمت چپ یک پتانسیل تناوبی شبکه و سمت راست آن تبدیل فوریه آن را نشان میدهد. ضریب فوریهای پتانسیلی که الکترون از یک یون منزوی میبیند اههای پیوسته را در بر میگیرد در صورتی که همین الکترون در یک شبکه یونی فقط بهازای آهایی که با بردار شبکه معکوس برابری میکند أو = أ پاسخهای غیر صفر را دارد.

در ادامه با یک مثال به تابع موج الکترون در یک شبکه بلوری که رفتار بلوخ گونه دارد، خواهیم پرداخت. همچنین اعداد کوانتومی را معرفی مینماییم که حالت الکتـرون را در شبکه مشخص مینماید.

در ابتدا نشان میدهیم تابع موج الکترون در نظر گرفته شده در رابطهی (1-33) رفتار تابع بلوخ را دارد. ازاین رو خواهیم داشت:

$$\psi(\mathbf{r}) = \mathop{\mathsf{a}}_{K}^{\mathbf{r}} C_{K}^{\mathbf{r}} e^{iK \cdot \mathbf{r}} = \mathop{\mathsf{a}}_{k}^{\mathbf{a}} \mathop{\mathsf{a}}_{G}^{\mathbf{r}} C_{k-G}^{\mathbf{r}} e^{i(k-G) \cdot \mathbf{r}}$$

در رابطه بالا جمع روی بردار k کل فضای معکوس (اندازه حرکت) میباشد که میتوان بهصورت دو جمع یکی روی کلیه نقاط داخل منطقه اول بریلوئن k و دیگری روی کلیه بردار انتقال در فضای اندازه حرکت G که هر نقطه از منطقه اول را به دیگر مناطق بریلوئن نسبت میدهد.

$$\psi(\mathbf{r}) = \mathbf{\mathring{A}}_{k} \mathbf{\mathring{A}}_{G} \mathbf{C}_{k-G}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{-i\mathbf{\mathring{G}} \mathbf{\mathscr{X}}} \mathbf{e}^{i\mathbf{k} \mathbf{\mathscr{X}}} = \mathbf{\mathring{A}}_{k} \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k} \mathbf{\mathscr{X}}}$$

که در آن 
$$\mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{\dot{r}}) = \mathbf{\mathring{q}}_{k}^{\mathbf{r}} \mathbf{C}_{k-G}^{\mathbf{r}} \mathbf{r}_{g}^{\mathbf{r}} \mathbf{e}^{-i\mathbf{\mathring{G}},\mathbf{r}}$$
 به صورت  $\mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{\dot{r}}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{\dot{r}})$  در نظر گرفته شده است  
که به سادگی تناوبی بودن  $\mathbf{r}_{k}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$   
ازاین رو در ادامه شکل تابع موج الکترون در یک شبکه بلوری به صورت زیر در  
نظر گرفته می شود که شرط بلوخ <sup>1</sup> را ارضاء می کند.  
id  $\mathbf{v}_{k}(\mathbf{r}) = \mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}} = \mathbf{a}_{k}^{\mathbf{r}} \mathbf{y}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$   
 $\mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}} = \mathbf{a}_{k}^{\mathbf{r}} \mathbf{y}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$   
 $\mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}} = \mathbf{h}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$   
 $\mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}} = \mathbf{h}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$   
 $\mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}} = \mathbf{v}_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$ 

که در اینجا k بردار موج الکترون در منطقه اول بریلوین در نظر گرفته می شود. نکته1-16: در معادلات بالا هیچ فرضی در بزرگی و شکل پتانسیل بـهکار بـرده نشـده است و شکل تابع بلوخ بهصورت k u <sup>r</sup><sub>k</sub>(r)e<sup>ik</sup> پا و (r) مستقل از ویژگی شـکلی پتانسیل شبکهای است.

با استفاده از شکل ویژه تابع موج معرفی شده در رابطهی(1-44) و قرار دادن آن در معادله شـرودینگر (رابطـهی(1-31))، شـکل جدیـدی را بـرای معادلـه شـرودینگر برحسب (u<mark>r</mark>(r) (قسمت تناوبی ویژه تابع موج بلوخ) می توان نتیجه گرفت.

$$\begin{aligned} Hy \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) &= E(\mathbf{k}) y \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \qquad (45-1) \\ & \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\underline{\mathbf{e}}} - \frac{\mathbf{h}^2 \tilde{\mathbf{N}}^2}{2m} + V(\mathbf{r}) \overset{\acute{\mathbf{u}}}{\underline{\mathbf{u}}} \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) = E(\mathbf{k}) y \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \\ & \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\underline{\mathbf{e}}} - \frac{\mathbf{h}^2 \tilde{\mathbf{N}}^2}{2m} + V(\mathbf{r}) \overset{\acute{\mathbf{u}}}{\underline{\mathbf{u}}} \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} = E(\mathbf{k}) y \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) \\ & \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\underline{\mathbf{e}}} - \frac{\mathbf{h}^2 \tilde{\mathbf{N}}^2}{2m} + V(\mathbf{r}) \overset{\acute{\mathbf{u}}}{\underline{\mathbf{u}}} \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} = E(\mathbf{k}) u \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} \\ & \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\underline{\mathbf{e}}} - \frac{\mathbf{h}^2 \tilde{\mathbf{N}}^2}{2m} + V(\mathbf{r}) \overset{\acute{\mathbf{u}}}{\underline{\mathbf{u}}} \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} = E(\mathbf{k}) u \mathbf{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}) e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} \\ & \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{e}} e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} & \cdot \tilde{\mathbf{N}}^2(\mathbf{fg}) = f \tilde{\mathbf{N}}^2 \mathbf{g} + 2 \tilde{\mathbf{N}} \mathbf{f} \cdot \tilde{\mathbf{N}} \mathbf{g} + g \tilde{\mathbf{N}}^2 \mathbf{f} : = e^{\mathbf{i}\mathbf{k}} e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} \\ & \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{N}} e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} & \cdot \tilde{\mathbf{N}}^2 e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} & \cdot \tilde{\mathbf{N}}^2 e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} \\ & \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{N}} e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} = \mathbf{i} \mathbf{k} e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} & \cdot \tilde{\mathbf{N}}^2(\mathbf{fg}) = f \tilde{\mathbf{N}}^2 \mathbf{g} + 2 \tilde{\mathbf{N}} \mathbf{f} \cdot \tilde{\mathbf{N}} \mathbf{g} + g \tilde{\mathbf{N}}^2 \mathbf{f} : = - k^2 e^{\mathbf{i}\mathbf{k}\cdot\mathbf{x}} \end{aligned}$$

 $y_{k}(r+T) = e^{ik\frac{T}{k}}y_{k}(r)$ 

40 فيزيک حالت جامد 2

$$\frac{-\mathbf{h}^{2}}{2m} \left[ \tilde{\mathbf{N}}^{2} + 2i\mathbf{k} \times \mathbf{N} - \mathbf{k}^{2} \right] u_{k}^{\mathbf{r}} (\mathbf{r}) + \mathbf{V}(\mathbf{r}) u_{k}^{\mathbf{r}} (\mathbf{r}) = \mathbf{E}(\mathbf{k}) u_{k}^{\mathbf{r}} (\mathbf{r})$$
$$H_{k} = \frac{-\mathbf{h}^{2}}{2m} \left[ \tilde{\mathbf{N}}^{2} + 2i\mathbf{k} \times \mathbf{N} - \mathbf{k}^{2} \right] + \mathbf{V}(\mathbf{r})$$
$$H_{k} u_{k}^{\mathbf{r}} (\mathbf{r}) = \mathbf{E}(\mathbf{k}) u_{k}^{\mathbf{r}} (\mathbf{r})$$
(46-1)

معادله شرودینگر (1-45) به معادله شرودینگر (1-46) تبدیل یافته است با این تفاوت که ویژه تابع موج الکترون (معادلهی(1-45)) نسبت به بردار انتقال T تناوبی نمی باشد در صورتی که ویژه تابع معادلهی(1-46) رفتار تناوبی نسبت به بردار انتقال T دارد. به این معنی است که بهازای هر k در منطقهی اول بریلوئن و بهازای هر سلول، معادله (1-46) برقرار می باشد. ازاین رو تابع موج الکترون بهازای هر سلول به صورت رابطهی (4-47) می باشد.

$$y_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}+\mathbf{R}) = u_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})e^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}+\mathbf{R}} = u_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})e^{i\mathbf{k}\times\mathbf{r}}e^{i\mathbf{k}\times\mathbf{R}}$$

$$y_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r}+\mathbf{R}) = e^{i\mathbf{k}\times\mathbf{R}}y_{k}^{\mathbf{r}}(\mathbf{r})$$
(47-1)

در رابطهی(1-47) عبارت e<sup>ik R</sup> به صورت فاز در تابع موج الکترون ظاهر شده است که نشان دهنده عدم تناوبی بودن تابع موج الکترون در بلور میباشد. با توجه به این که چگالی توزیع الکترون در فضای بلور برابر با اندازه توان دوم تابع موج الکترون میباشد که نشان دهنده تناوبی بودن آن می باشد.

$$\mathbf{r} \begin{pmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{r} \end{pmatrix} = \left| \mathbf{y} \begin{bmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{k} \end{pmatrix}^2 = \left| \mathbf{u} \begin{bmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{k} \end{pmatrix}^2 \right|$$

$$\mathbf{r} \begin{pmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{r} \end{pmatrix} = \mathbf{r} \begin{pmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{r} + \mathbf{R} \end{pmatrix}$$

$$(48-1)$$

نکته 1-17: می توان نشان داد تغییرات هامیلتونی H<sub>k</sub> (معادلهی (1-46)) نسبت k بهازای تغییرات کوچک dk در منطقه اول بریلوئن تغییرات کوچک dH<sub>k</sub> را حادث می شود، ازاین رو انرژی (k) در فضای k پیوسته تغییر می نماید. معادله های (1-45) و (1-46) برای یک شبکه با پتانسیل خاموش نیز برقرار می باشد. با پتانسیل شبکهی خاموش 0=(۷(r) ، پاسخ معادلهی (1-46) باید به صورت

$$\mathbf{E}(\mathbf{k}) = \frac{\mathbf{h}^2}{2m} |\mathbf{k}^{\mathbf{r}} + \mathbf{q}|^2$$
(49-1)

آیا رابطهی (1-49) به ازای هر بردار  $\frac{1}{q}$  برقرار است؟ اگر برقرار باشد، معادله شبکه خاموش به نظر می رسد به ازای هر بردار  $\frac{1}{k}$  از منطقه ی بریلوئن بی نهایت جواب بایستی داشته باشد! نکته ی مهمی که در اینجا فراموش شده است، این است که این الکترون در یک شبکه قرار دارد هر چند که خاموش باشد. به این معنی که تابع موج آن بایستی شرط بلوخ را ارضاء نماید. با استفاده از سهم تناوبی تابع موج الکترون شرط بلوخ را ارضاء نماید. با استفاده از سهم تناوبی تابع موج (foto)  $u_k^r(fr) = e^{iqk}$  به رابطه ی (foto) خواهیم رسید:

$$e^{i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}} = e^{i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}} \models e^{i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}} \models e^{i\mathbf{q}\cdot\mathbf{r}\cdot\mathbf{r}} = 1 \setminus \mathbf{q} = \mathbf{G}$$
(50-1)

رابطهی (1-50) نشان میدهد، فقط بهازای یک تعداد محدودی از بردار است با بردارهای شبکه معکوس G، میتواند صادق باشد که این تعداد همان تعداد یاخته بسیط در هر بلور میباشد.

$$\mathbf{E}^{\mathrm{o}}\left(\mathbf{k}\right) = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2m} \left|\mathbf{k}^{\mathrm{r}} + \mathbf{G}\right|^{2}$$
(51-1)

بنابراین بهازای هر k از منطقه اول بریلوئن به تعداد یاخته بسیط(به تعداد d)، پاسخ خواهیم داشت. که در آیند با در نظر گرفتن منطقه اول بریلوئن ویژه حالتهای الکترون با دو اندیس k و d مشخص میگردد که در ادامه به جای اندیس d از اندیس n به عنوان شماره نوار انرژی معرفی میگردد. بنابراین ویژه حالتها و ویژه مقادیر هر الکترون در شبکه با دو عدد کوانتومی n و k مشخص میشود.

$$\mathbf{E}_{n}(\mathbf{k})$$
 ,  $\mathbf{y}_{n,k}(\mathbf{r}) = \mathbf{u}_{nk}(\mathbf{r})\mathbf{e}^{i\mathbf{k}\cdot\mathbf{r}}$  (52-1)



چند نکته در مورد تابع بلوخ:

بردار موج k در منطقه اول بریلوئن که برای برچسب زدن تابع بلوخ به کار می رود
 چه مفهوم فیزیکی می تواند داشته باشد؟از آنجا که تابع موج بلوخ، ویژه حالت
 هامیلتونی برای الکترونهای تقریباً آزاد در یک شبکه بلورین می باشد، آیا می تواند
 ویژه حالت مشاهده پذیر اندازه حرکت الکترون p نیز باشد؟

در اینجا برای پاسخ به این سوالات از مفاهیم کوانتومی الکترون استفاده میکنیم. برای این کار کافی است عملگر اندازه حرکت را در تابع موج بلوخ اعمال نماییم و ملاحظه کنیم آیا حاصل برابر با حاصل ضرب یک مقدار حقیقی در همان تابع موج بلوخ خواهد شد یا خیر؟

باتوجه به رابطه (1-53) می توان گفت که تابع موج بلوخ، ویژه توابع اندازه حرکت الکترون نمی باشد. از این رو بردار **hk** به عنوان اندازه حرکت الکترون شناخته نمی شود، هر چند که در پراکندگی الکترون با فوتون و یا شبه ذراتی مانند فونون،.... بردار **hk** به مانند بردار اندازه حرکت الکترون در فرآیند برخورد از قوانین پایستگی اندازه حرکت در بلور تبعیت میکند ولی هیچ ارتباطی به اندازه حرکت الکترون (حاصل ضرب جرم در سرعت) ندارد. به بردار  $\mathbf{h}$  اندازه حرکت بلوری الکترون گفته می شود. این بردار لزومی ندارد هم راستای سرعت الکترون باشد که در ادامه همین فصل به آن خواهیم پرداخت. همانطور که اشاره شد اندازه حرکت بلوری الکترون در پراکندگی نقش مهمی را بازی میکند، به ایس معنی که یک الکترون با بردار موج  $\mathbf{k}$  در فرآیند جذب می تواند فوتونی با بردار موج  $\mathbf{p}$  را جذب نماید (قاعده جذب  $\mathbf{k}$  جام تا در از حالت  $\mathbf{k}$  به حالت ما

همان طورکه در نظریه بلوخ به آن اشاره شد می توان کلیه بردار موج الکترون های للمخارج از منطقه اول بریلوئن را توسط یک بردار شبکه معکوس b با نقطه ای در داخل منطقه اول بریلوئن لل برای الکترون های هم انرژی (به ازای هر نوار انرژی n) هم ارز دانست که توسط یک تابع موج بلوخ نمایش داده می شوند (r) مراژ دانست که توسط یک تابع موج بلوخ نمایش داده می شوند (k) مالاً انرژی n) هم ارز دانست که توسط یک تابع موج بلوخ نمایش داده می شوند (k) مراژ دانست که توسط یک تابع موج بلوخ نمایش داده می شوند (k) محمد و نمی توانند به ازای هر دو نقطه در یک منطقه بریلوئن (k<sup>1</sup> k<sup>4</sup> 1BZ)، مستقل بوده و نمی توانند به ازای هر دو نقطه در یک منطقه بریلوئن (k<sup>1</sup> k<sup>4</sup> 1BZ)، تابع موج یکسانی داشته باشند (k<sup>1</sup> م<sub>n,k</sub> (r) ا y <sub>n,k</sub> (r) ازایـنرو می توان خواص الکترونی بلور مانند: چگالی الکترونی حالت پایه سیستم، انرژی کل سیستم و غیره را فقط توسط نقاط داخل یکی از مناطق بریلوئن توصیف نمود<sup>1</sup>.

در محاسبات منطقه اول بریلوئن را به دلیل یکپارچه گی و سادگی در نظر گرفته می شود.

۲. الکترون در شبکه خاموش با الکترون آزاد این تفاوت را دارد که شرط بلوخ برالکترونهای شبکه خاموش حاکم میباشد که بر الکترون آزاد حاکم نیست. ازطرفی رفتار تناوبی که در شبکه خاموش حاکم است در شبکه روشن نیز حاکم میباشد.



**شکل1-10. الف)** نمودار انرژی برای الکترون آزاد بدون حضور شبکه **ب)** نمودار انرژی الکترون در یک شبکه بلوری

2-1-6 شرط پراش الکترون های ظرفیت

از اپتیک میدانیم که امواج الکترومغناطیس توسط اشیایی با اندازهی مرتبه طول موج خود پراکنده میشوند. به زبان سادهتر امواج الکترومغناطیس با یک طول موج خاص میتوانند آشکارساز خوبی برای اشیاهایی با همان مرتبه طولی باشند. با این مفهوم و جایگزین کردن امواج الکترونی به جای امواج الکترومغناطیس میتوان به سادگی رفتار پراکندگی الکترونها را با یک شبکه یونی معادل سازی نمود. طول موج الکترونهای سطح فرمی، از مرتبه فاصله بین یونی در شبکه بلورین میباشد (رابطه (1-30)). بنابراین، این دسته از الکترونها پتانسیل شبکه را دیده و توسط آنها قویاً پراکنده میشوند که در این صورت مدل الکترونهای آزاد نمیتواند پاسخ مناسبی برای این دسته الکترونها باشد. برای بهتر نمودن پاسخهای مدل الکترون آزاد با روش اختلال<sup>1</sup>، ابتدا به پاسخهای اولیه <sup>(x)</sup> این مدل رو میآوریم (الکترون آزاد<sup>2</sup>). اختلال تا مرتبه دوم بهصورت زیر نوشته میشود:

$$\mathbf{E}(\mathbf{k}) = \mathbf{E}^{\mathbf{o}}(\mathbf{k}) + \left\langle \mathbf{k} \middle| \mathbf{V} \middle| \mathbf{k} \right\rangle + \mathbf{\mathbf{a}}_{\mathbf{k} \phi \mathbf{k}}^{\mathbf{a}} \mathbf{r}_{\mathbf{k}} \frac{\left| \left\langle \mathbf{k} \middle| \mathbf{V} \middle| \mathbf{k} \phi \right|^{2}}{\mathbf{F}^{\mathbf{o}}(\mathbf{k}) - \mathbf{E}^{\mathbf{o}}(\mathbf{k} \phi)}$$
(54-1)

از مکانیک کوانتومی بخش اختلال به یاد داریم.

$$\Upsilon \cdot \langle r | k \rangle = \frac{1}{\sqrt{V}} e^{-\frac{r}{ik \times r}}$$

$$\begin{split} E^{o}(k) = \frac{h^{2}k^{2}}{2m} \\ \text{P}^{o}(k) = \frac{h^{2}k^{2}}{2m} \\ \text{P}^{o}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a} e^{i \hat{G} \cdot \hat{X}} \\ \text{P}^{a}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a} e^{i \hat{G} \cdot \hat{X}} \\ \text{P}^{a}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a} e^{i \hat{G} \cdot \hat{X}} \\ \text{P}^{a}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a}(k) \\ \text{P}^{a}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a}(k) \\ \text{P}^{a}(k) = \int_{G}^{a} V_{G}^{a}(k) \\ \text{P}^{a}(k) \\ \text{P}$$



**شکل1-1**1. نمایش نوار انرژی الکترون آزاد در دو منطقه ¢O و O در شبکه پتانسـیل خاموش.

نکتـــه1-18: بـا یـک نگـاه بــه عبـارت(1-54)، ملاحظــه مــیشـود کــه در حالت \$k (k) = E°(k) = 0 ، به علت صفر شدن مخرج جمله سوم، سهم جمله اختلال قابـل ملاحظه شده که باعث دور ساختن انرژی نـواری الکتـرون (k) E در شـبکه از انـرژی نواری الکترون آزاد (k) E° میشود<sup>1</sup>. با توجه به شکل (1-11) این رفتار برای آن دسـته الکترونهایی که بردار موجشان k در اطراف مرزهای بریلوئن و یـا در محـلهـای کـه

این شرط فقط برای الکترون های یک شبکه بلوری (با یک پتانسیل تناوبی) اتفاق می افتد شکل (1-13).

نوارهای الکترون در شبکه خاموش رویهم افتادهاند، برقرار است. این دسته الکترونها شرط بلوخ را ارضاء میکنند  $\Delta k = d$  و پتانسیل شبکه یونی (V(r) را قویاً می بینند و پراکنده میشوند و با امواج الکترونی پراکنده شدهی خود تداخل پیدا کرده و امواج ایستادهای را تشکیل میدهند که در کریستال منتشر نمیشوند (سرعت گروه این امواج الکترونی تداخلی صفر می باشد) و در فضا جایگزیده هستند. این اختلال باعث رفع تبهگنی نوارهای انرژی الکترون آزاد در شبکه خاموش در مرز مناطق بریلوئن به اندازه یک گاف انرژی می شود (شکل (1-12)ب).



شکل1-12. الف). آن دسته الکترونهایی که پتانسیل شبکه یونی را میبینند و توسط آن پراکنده میشوند، شرط پراش را ارضاء مینمایند برروی مرزهای مناطق بریلوئن واقع هستند. ب) تغییر انرژی سیستم، هنگام حضور پتانسیل شبکه و ایجاد ناحیه ممنوعه در سه حالت پتانسیل ضعیف، قوی و صفر.

 ${
m E}^{\circ}({
m k}) \in {
m E}^{\circ}({
m k})$  و نوار انرژی  ${
m k}^{\circ})^{\circ} = {
m E}^{\circ}({
m k})$  و مرزهای مناطق دور می شویم به دلیل جدایی دو نوار انرژی  ${
m k}^{\circ})^{\circ} = {
m k}^{\circ}$ (مطابق شکل (1-11) این جدایی با D نمایش داده شده است) و عـدم تبهگنی، سـهم جمله دوم اختلال رابطه (1-54) بسیار ناچیز بوده و با حذف سـهم جملـه دوم و صفر شدن جمله اختلال مرتبه اول  ${
m k} |{
m v}|$  (به دلیل صفر در نظر گـرفتن عبـارت 0= v)،

فقط سهم بدون اختلال باقی می ماند که همان رفتار الکترون آزاد می باشد (k) E<sup>o</sup>(k) مسئله 1-1: در تکمیل نکته (1-18)، تداخل دو موج تخت الکترونی رونده تعلقه و e<sup>- ikx</sup> مسئله 1-1: در تکمیل نکته (1-18)، تداخل دو موج تخت الکترونی رونده تعلقه مرکدام  $k^{k} = G/2$  مربوط به بردار موج k در مرز منطقه بریلوئن به ازای 2/2 k که هر کدام به تنهایی دارای سرعت فاز یکسان ولی در جهت عکس هم دیگر می باشند  $k^{2/2}$  و  $k^{2/2}$ . The second s



شکل 1-13. یک زنجیره اتمی با فاصله شبکه a و پتانسیل کسینوسی را نشان میدهد. چگالی الکترونی در سه حالت تابع موج الکترون بدون برهم کنش، با برهم کنش با پتانسیل شبکه(پیوندی و ضد پیوندی). برای درک کمی مطالب بالا، یک شبکه یک بعدی با فاصله اتمی a را در نظر می گیریم. برای حل تقریبی، پتانسیل شبکهای حاصل از یونها را در این جا کسینوسی با دامنه اvo به کار میبریم (مطابق شکل (1-13)). الکترون با بردار موج

y » exp(k&) = exp(- ipx'a) به تابع موج (ونده الكترون (x w exp(ipx'a)) y » exp(ipx'a) و y » exp(k

با تداخل این دو موج الکترونی ((م $px_{a}$ ) و  $y = exp(ipx_{a})$ ) که نسبت به هـم اخـتلاف فـاز p دارنـد، دو مـوج الکترونـی ایسـتاده جدیـدی بـهصـورت  $\left[ (px_{a}) \pm exp(-ipx_{a}) \pm exp(-ipx_{a}) + exp(-ipx_{a}) \pm exp(-ipx_{$ 

$$r_{o} = |y|^{2} \approx \exp(ipx_{a}) \approx \exp(-ipx_{a}) = 1$$
 (55-1)

$$r_{-} = |y_{-}|^{2} = 2\sin^{2}(Px_{a})$$
 (56-1)

$$r_{+} = |y_{+}|^{2} = 2\cos^{2}(Px_{a})$$
 (57-1)

در رابطههای (1-56) و (1-57) اندیس های ± در خصوص زوج و فرد بودن تابع توزیع میباشند. برای الکترون هایی که بردار موج آن ها k دور از مرز مناطق بریلوئن هستند، به دلیل ندیدن پتانسیل شبکه (عدم برقراری شرط پراش) پراکنده نمی شوند و مانند الکترون های تقریباً آزاد رفتار میکنند.

-1) برای محاسبه انرژی الکترون در مرز بریلوئن با تقریب اول اختلال (رابطـهی(1-(54)) فقط به انرژی پتانسیل این دسته الکتـرونهـا مـیپـردازیم. سـرعت گـروه امـواج

الکترونی در مرز مناطق بریلوئن به دلیل ایستاده بودن آنها صفر میباشند و هیچ گونـه سهمی برای انرژی جنبشی متصور نیستیم. ازایـنرو انـرژی الکتـرون برابـر بـا مقـدار چشمداشتی پتانسیل با ویژه حالتهای (±) y در مرز بریلوئن خواهد بود. اختلاف ایـن دو مقدار چشمداشتی بهازای دو ویژه حالت (+) y و (-) y، اختلاف انرژی الکتـرون در این دو حالت را نتیجه میدهد.

با توجـه بـه شـكل(1-13) پتانسـيل شـبكه را تقريبـاً كسينوسـى بـه صـورت V(x)=V<sub>o</sub> cos(2p/a x) بهكار مىبريم (كه در اينجا 0> V<sub>o</sub> مىباشد).

$$E_{+} = \langle y_{+} | V(x) | y_{+} \rangle = \frac{1}{a} \frac{a}{0} (x V_{0} \cos(\frac{2p}{a}x)) 2\cos^{2}(\frac{px}{a})$$
(58-1)

$$E_{-} = \langle \mathbf{y}_{-} | \mathbf{V}(\mathbf{x}) | \mathbf{y}_{-} \rangle = \frac{1}{a} \frac{\partial}{\partial t} \mathbf{V}_{o} \cos(\frac{2\mathbf{p}}{a}\mathbf{x}) \times 2\sin^{2}(\frac{\mathbf{p}\mathbf{x}}{a})$$
(59-1)

از تفاضل این دوعبارت خواهیم داشت:

$$DE = (E_{+} - E_{-}) = \frac{2V_{o}}{a} \int_{0}^{a} dx \cos(\frac{2p}{a}x) \times \left[\cos^{2}(\frac{px}{a}) - \sin^{2}(\frac{px}{a})\right] = V_{o} \quad (60-1)$$

منفی بودن <sub>v</sub><sub>o</sub> باعث می شود که نتیجه <sub>+</sub>=<sub>×</sub> حاصل گردد. از این رو اختلاف انرژی این دو حالت در مرزمناطق بریلوئن باعث پدیدار شدن گاف انرژی با اندازهی |v<sub>0</sub>| مـیگـردد. بنـابراین حالـت پایـه ' چنـین سیسـتمی بـا توزیـع فضایی تمایـل دار<sup>(k</sup>(2) (px<sub>a</sub>) می انرژی از با انرژی + عمی باشد و الکترون ها با ایـن توزیع فضایی تمایـل دارند بر روی اتم های شبکه متمرکز یابند که دقیقاً مراکز چاه پتانسیل ها مطابق شکل (1- می باشند و با برهم کنش الکترواستاتیکشان با یون های مثبت شبکه (جمله منفی هامیلتونی)، انرژی سیستم را به حداقل ممکن برسانند. حالت (+) و را حالت پیوندی و (-) و را حالت ضد پیوندی گویند.

نوار انرژی آنها از حالت الکترون آزاد تغییر میکند و الکترونها در این نوارهای تغییر یافته دیگر یونهای شبکه را نمی بیند و پراکنده نمی شوند. این نتیجه ما را به رسانندگی

۱.کمترین انرژی که مجموعه میتواند به خود بگیرد.

بینهایت بهازای هر نوار انرژی در یک بلور فلزی ایده آل خواهد رساند. سوالی که پرسیده خواهد شد پس چه چیز باعث پراکندگی الکترون ها و ایجاد مقاومت الکتریکی در فلزات می باشد؟ عواملی را که باعث کاهش در رسانندگی فلزات می توان اشاره نمود، عبارت هستند از: ناخالصی ها، ناکاملی ها، درفتگی ها ... در شبکه بلوری است که آن ها باعث می شود تا فلزات از حالت ایده آل خارج شوند. نکته 1-20: دما باعث ارتعاشات شبکه ای (یا ایجاد فونون) در بلور<sup>1</sup> می شود. از این رو دما

نیز از دیگر عواملی است که باعث افزایش پراکندگی الکترونها و کاهش در رسانندگی الکتریکی مواد میشود.

در ادامه قصد داریم بحث انرژی الکترون در یک شبکه بلورین با هر پتانسیل شبکهای متناوبی تعمیم دهیم.

1-2-7 **برهم کنش الکترون با پتانسیل تناوبی ضعیف (مدل الکترون تقریباً آزاد)** مدل الکترون تقریباً آزاد، برای آن دسته از الکترونه ایی است که در معرض یک پتانسیل تناوبی نسبتاً ضعیف قرار گرفتهاند. با استفاده از نکات بخش (1-2-5) و رابطهی(1-40)، با حل معادله شرودینگر برای این دسته الکترونها با یک پتانسیل شبکه دورهای (رابطهی(1-32)) و انتخاب پتانسیل زمینه صفر 0= V<sub>G</sub> = V<sub>G</sub> رابطه زیر را خواهیم داشت:

$$\frac{\mathbf{a}}{\mathbf{b}}^{\mathbf{a}} \frac{\mathbf{r} + \mathbf{r}}{2m} - \mathbf{E} \frac{\mathbf{o}}{\mathbf{c}} \mathbf{F}_{\mathbf{k}} - \mathbf{G} \mathbf{\phi}^{\mathbf{r}} + \mathbf{r} \mathbf{a}_{\mathbf{r}} \mathbf{V}_{\mathbf{G} \mathbf{\phi}}^{\mathbf{r}} \mathbf{G} \mathbf{c}_{\mathbf{k}}^{\mathbf{r}} \mathbf{G} \mathbf{c}_{\mathbf{k}}^{\mathbf{r}} = 0 \quad (61-1)$$

$$\left(E_{k}^{\mathbf{q}} - E\right)C_{k}^{\mathbf{r}} + \mathop{\mathbf{a}}_{G^{10}}^{\mathbf{r}}V_{G}^{\mathbf{r}}C_{k-G}^{\mathbf{r}} = 0$$
(62-1)

که در اینجا عبارت 
$$E_k^{
m Q}$$
 به صورت  $E_k^{
m Q}=rac{{f h}^2k^2}{2m}$  تعریف می گردد و  ${f k}$  بردار موج در

با نگاه کوانتومی، با افزایش دما تعداد فونونها افزایش یافته و احتمال پراکندگی الکترون توسط فونونها افزایش مییابد.

ناحيه اول منطقه بريلوئن ميباشد.

 پتانسیل صفر
 با در نظر گرفتن نقطه ای ناتبهگن<sup>1</sup> از فضای k (در شرایط پتانسیل شبکه خاموش)، ضرایب پتانسیل در رابطه ی (1-32) برابر است صفر Vg = 0 که حاصل آن تابع موج
 الکترون آزاد می باشد، بنابراین رابطه ی (1-63) را به صورت زیر داریم.

$$(E_k^{\mathbf{q}} - E)C_k^{\mathbf{r}} = 0 \quad \triangleright \quad \hat{\mathbf{g}}_k^{\mathbf{q}} \frac{\mathbf{h}^2 k^2}{2m} - E_{\dot{\mathbf{g}}}^{\dot{\mathbf{c}}} C_k^{\mathbf{c}} = 0$$
 (63-1)

با توجه به رابطهی (1-63)، بهازای 
$$C_k \ 1 0$$
، بایستی ضریب عبارت (1-63) صفر  
شود که عبارت انـرژی الکتـرون آزاد  $\frac{\mathbf{h}^2 k^2}{2m} = H$  بـهدست مـی آیـد و از طرفی کلیـه  
ضرایب  $\frac{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \cdot \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}$  بهازای  $\frac{\mathbf{d}}{\mathbf{r}} \ 1 0$  برابر صفر هستند که در نهایت به تابع موج الکترون آزاد  
خواهیم رسید. (عبـارت  $\mathbf{u}_k^r(\mathbf{r})$  در تـابع مـوج بلـوخ بـهازای  $\mathbf{k}$  ثابـت برابـر بـا مقـدار  
ثابت  $\mathbf{c}_k$  است).

$$\psi \mu e^{i \vec{k} \times \vec{r}}$$
 (64-1)

در ادامه رفتار رابطهی(1-64) در نواحی تبهگن<sup>2</sup> از فضای k (نواحی مرز مناطق بریلوئن)، میپردازیم (شکل(1-11)).

در ادامه به نواحی خاصی از مناطق بریلوئن توجه میکنیم که سهم جمله دو اختلال (رابطهی (1-54)) افزایش پیدا مییابد و الکترون در این نواحی از حالت الکترون آزاد خارج میشود. این پدیده زمانی اتفاق میافتد که مخرج کسر (هما ۲۰ E<sup>o</sup>(k) در رابطهی (1-54)) کوچک باشد یعنی در نواحی که نوارها به یکدیگر نزدیک میشوند و یا روی همافتادگی نواری اتفاق میافتد که در شکل (1-14) با ناحیه هاشور خورده نشان داده شده است.

ا. نقاطی که نوارهای انرژی الکترون آزاد (در یک شبکه خاموش) روی هم نمیافتند (دور از مرزهای مناطق بریلوئن که مطابق شکل (2-1) 0 D<sup>1</sup> D).
 ۲. نواحی که در آن مطابق شکل (2-4) D=D.



**شکل1-1**4. نمودار تداخل نوار انرژی الکترون آزاد در مرز مناطق بریلوئن

• **نوارهای انرژی تبهگن(نوار الکترون با تبهگنی دوگانه)** با در نظر گرفتن شکل(1-14) و همپوشانی دو منحنی پاشندگی الکترون آزاد، در فضای k با منحنی پاشندگی  $E_k^{\mathbf{q}}$  در منطقه اول و  $\begin{bmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ \mathbf{k} & \mathbf{G} \end{bmatrix}$  از مناطق همسایه که اختلاف انرژی آنها کمتر از برهمکنش کولنی |V| میباشند ( $|V|>>|\mathbf{k}^{\mathbf{q}} - \mathbf{r}^{\mathbf{q}}|$ ) سهم اختلاف انرژی آنها کمتر از برهمکنش کولنی |V| میباشند ( $|V|>>|\mathbf{k}|$ 

در ادامه از مدل الکترون تقریباً آزاد برای مناطقی که سهم مرتبه دوم اختلال آنها مهم میباشد V|>>| E<sup>A</sup><sub>k-G</sub> - E<sup>A</sup><sub>k</sub>/<sub>g</sub>|، میتوان استفاده نمود(ناحیه هاشور خورده در شکل(1-14)). به این معنی که تابع موج الکترون در این مناطق میتواند مطابق شکل(1-14) از برهمنهی دو موج تخت به صورت رابطهی(1-65) در نظر گرفت<sup>1</sup>.

$$y_{k} \begin{pmatrix} \mathbf{r} \\ \mathbf{r} \end{pmatrix} = C_{k}^{\mathbf{r}} e^{i \mathbf{k} \times \mathbf{r}} + C_{k-G}^{\mathbf{r}} e^{i \begin{pmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{i} \\ \mathbf{k} - G_{1} \end{pmatrix} \times \mathbf{r}}$$
(65-1)

با این تابع موج، معادله(1-62) را برای اطراف نقاط تبهگن بازنویسی میکنیم. با توجه به نزدیک شدن دو نوار انرژی E<sup>A</sup><sub>k</sub> و E<sup>A</sup><sub>k</sub> در مرز بریلوئن رابطهی(1-62) را

۱. سهم بقیه ضرایب C<sub>k-G</sub> ها بهازای G <sup>1</sup> G<sub>1</sub> به دلیل B <mark>P r</mark> - E <u>R</u> |>>|V| قابل صرفنظر کردن میباشد.

$$\left(\mathbf{E} - \mathbf{E}_{k}^{\mathbf{p}}\right)\mathbf{C}_{k}^{\mathbf{r}} = \mathbf{V}_{G_{1}}^{\mathbf{r}}\mathbf{C}_{k-G_{1}}^{\mathbf{r}} + \frac{\mathbf{a}}{\mathbf{r}}\mathbf{A}_{G}^{\mathbf{r}}\mathbf{C}_{k-G}^{\mathbf{r}} \qquad (66-1)$$

$$\left(\mathbf{E} - \mathbf{E}_{\mathbf{k}-G_{1}}^{\mathbf{p}}\right)\mathbf{C}_{\mathbf{k}-G_{1}}^{\mathbf{r}} = \mathbf{V}_{-G_{1}}^{\mathbf{r}}\mathbf{C}_{\mathbf{k}}^{\mathbf{r}} + \frac{\mathbf{\mathring{o}}}{\mathbf{r}} \mathbf{V}_{G}^{\mathbf{r}}\mathbf{C}_{\mathbf{k}-G}^{\mathbf{r}}$$
(67-1)

با توجه به تابع موج الکترون 
$$y_{k}(\mathbf{\dot{r}}) = y_{k}(\mathbf{\dot{r}})$$
، در رابطههای (1-66) و (1-67)  
ضرایب  $C_{k}^{\mathbf{r}} - \mathbf{\ddot{f}}_{1}$  و  $C_{k}^{\mathbf{r}} - \mathbf{\ddot{f}}_{1}$  که سهم مهمی از بسط (1-62) دارد را جدا می کنیم. از طرفی  
مطابق از شکل (1-8)ب ضرایب  $V_{G_{1}}^{\mathbf{r}} = V_{G_{1}}^{\mathbf{r}}$  بزرگترین ضریب بسط جمع پتانسیل  
می باشد و بقیه ضرایب جملات جمع به دلیل کوچک بودن ضرایب که از  
عبارتهای (1-66) و (1-67) جدا کردهایم .

$$\left(\mathbf{E} - \mathbf{E}_{k}^{\mathbf{p}}\right)\mathbf{C}_{k}^{\mathbf{r}} = \mathbf{V}_{\mathbf{G}_{1}}^{\mathbf{r}}\mathbf{C}_{k}^{\mathbf{r}} - \mathbf{G}_{1}^{\mathbf{r}}$$
(68-1)

$$\overset{\textbf{a}}{\overset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{c}}}}} - E_{k}^{\textbf{c}} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}} \overset{\textbf{c}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}} = V_{-} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}}}} C_{k}^{\textbf{r}} = V_{-} \overset{\textbf{r}}{\underset{\textbf{c}}{\overset{\textbf{r}}{\overset{\textbf{r}}}}} C_{k}^{\textbf{r}}$$
(69-1)

 ۱. امروزه با داشتن رایانه می توان جملات بیشتری از توابع موج تخت و ضرایب بسط پتانسیل V<sub>G</sub> در محاسبات به کار برد.

۲. با استفاده از رابطهی(1-32) و تساوی V(r) = V<sup>\*</sup>(r) رابطه G<sub>1</sub> = V<sup>\*</sup><sub>G1</sub> را میتوان نتیجه میگرفت.

دترمینان ضرایب رابطهی(1-70) بایستی صفر باشد تا پاسخهای غیر صفر برای و ۲۰۵۱ داشته باشیم.

$$\begin{vmatrix} \mathbf{E} - \mathbf{E}_{k}^{\mathbf{Q}} & \mathbf{V}_{\mathbf{G}_{1}}^{\mathbf{r}} \\ \mathbf{V}_{\mathbf{G}_{1}}^{\mathbf{r}} & \mathbf{E} - \mathbf{E}_{k}^{\mathbf{Q}} \mathbf{r} \\ \mathbf{V}_{\mathbf{G}_{1}}^{\mathbf{r}} & \mathbf{E} - \mathbf{E}_{k}^{\mathbf{Q}} \mathbf{r} \\ \end{vmatrix} = \mathbf{0}$$

نتیجه دترمینان بالا انرژی الکترون E را در نزدیکیهای مرز منطقه بریلوئن برابـر است با:

$$E = \frac{1}{2} \underbrace{\stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{c}} \underbrace{\stackrel{\mathbf{p}}{\mathbf{r}}}_{\mathbf{k}} + E \underbrace{\stackrel{\mathbf{p}}{\mathbf{r}}}_{\mathbf{k}} \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{c}} \pm \underbrace{\stackrel{\mathbf{p}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{c}} \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{k}} - E \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}}_{\mathbf{k}} \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{c}} \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{c}}}_{\mathbf{c}} + \left| V \underbrace{\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}}_{\mathbf{c}} \right|^{2} \underbrace{\stackrel{\mathbf{u}}{\mathbf{u}}}_{\mathbf{u}}^{1/2}$$
(71-1)

طبق معادله (1-17) بهدست آمده و تصحیح انرژی، مشاهده می شود که با تقریب طبق معادله (1-71) بهدست آمده و تصحیح انرژی، مشاهده می شود که با تقریب الکترون تقریباً آزاد، تبهگنی انرژی (ویا رویهمافتادگی نواری) توسط پتانسیل شبکه در مرز منطقه می می شود (رابطهی (1-21)). که با توجه به شکل (1-12)ب در مرز منطقه بریاب وی بریاب وی  $\mathbf{k} = \mathbf{k} - \mathbf{k}$  (رابطهی  $\mathbf{k} = \mathbf{k} - \mathbf{k} - \mathbf{k}$ ) و  $\mathbf{k} = \mathbf{k} - \mathbf{k} - \mathbf{k}$  (ناشی از شرط براگ  $\mathbf{k} = \mathbf{k} - \mathbf{k} - \mathbf{k}$ ) و رابطه  $\mathbf{k} = \frac{\mathbf{k}}{2} = \mathbf{k} - \mathbf{k}$  برقرار می باشد.

$$E \pm = \frac{1}{2} \underbrace{\widehat{\mathbf{g}}}_{k}^{\mathbf{p}} \underbrace{\mathbf{F}}_{k}^{\mathbf{p}} + E_{k-G_{1}}^{\mathbf{p}} \underbrace{\overset{\mathbf{p}}{\underline{\mathbf{j}}}}_{\mathbf{p}} \left| \mathbf{V}_{G_{1}}^{\mathbf{r}} \right|$$

$$E \pm = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2m} \underbrace{\overset{\mathbf{r}}{\underline{\mathbf{g}}}}_{2}^{\mathbf{p}} \underbrace{\overset{\mathbf{p}}{\underline{\mathbf{j}}}}_{\frac{\mathbf{p}}{2}} \pm \left| \mathbf{V}_{G_{1}}^{\mathbf{r}} \right|$$
(72-1)

ملاحظه می شود درست در مرز منطقه بریلوئن  $\frac{1}{2} = \frac{1}{2}$  یک گاف انرژی با مقدار  $|V_{G_1}^r|$  بهوجود میآید که میتوان این روند را برای بقیه مناطق تبهگن به کاربرد که نتیجه آن در شکل (1-15) نشان داده شده است. با قرار دادن ویژه مقدار بهدست آمده (رابطهی(1-72)) در معادله(1-70)، ضرایب توابع

موج در مرز منطقه بریلوئن 
$$\frac{\mathbf{F}}{2} = \frac{\mathbf{G}_1}{2}$$
 به دست می آید. به ازای  $\mathbf{E}_+$  ضریب تابع عبارت  
اسبت از  $\frac{\mathbf{G}}{2}$  الله تحکیل از  $\frac{\mathbf{G}}{2}$  و به ازای  $\mathbf{E}_-$  می آید. به ازای  $\mathbf{E}_+$  محروب تابع عبارت است از  
 $\mathbf{F}_k = \frac{\mathbf{G}_1}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و به  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  (رابطه ی (1-65)) به ازای  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  ( $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  ( $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  و  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  ( $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  ( $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  )  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  )  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  )  $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  ( $\frac{\mathbf{G}_k}{2}$  )  $\frac{\mathbf$ 

$$y_{-}(\mathbf{r}) = \frac{1}{\sqrt{2}} \underbrace{\sum_{k=1}^{m} \frac{\mathbf{r}}{2}}_{k} \mathbf{r}}_{\sqrt{2}} \underbrace{\sum_{k=1}^{m} \frac{\mathbf{r}}{2}}_{k} \mathbf{r}}_{\sqrt{2}} \underbrace{\sum_{k=1}^{m} \frac{\mathbf{r}}{2}}_{k} \mathbf{r}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}_{\frac{\mathbf{r}}{2}} \mathbf{r}}}} \mathbf{r}}}{2} \mathbf{r}}}} \mathbf{r}}}{2} \mathbf{r}}}}_{\frac{\mathbf{r}}$$

که دقیقاً همان نتایجی که قبلاً در مسئله(1-1) و شکل(1-1) بازگو شد که حاصل دو موج ایستاده خواهد بود.

در شکل (1-15) دیده می شود که الکترون آزاد در خلاء (بدون در نظر گرفتن هرگونه شرط شبکهای) می تواند طیف پیوستهای از انرژی ها را به صورت یک سهمی برحسب k در اختیار داشته باشد. حال اگر خلاء را به مانند یک شبکه با پتانسیل یونی خاموش در نظر گرفته شود (با شرط شبکهای)، پاسخ همان انرژی الکترون آزاد سهمی گون می باشد که فقط در مناطق دیگر بریلوئن تکرار می گردد (شکل (1-15)6). با روشن شدن پتانسیل نقاط شبکه، در مرز بریلوئن تکرار می گردد (شکل (1-15)6). با انرژی  $F_{k-G_1}^{q} = E_k^{q}$  در آن مناطق، گاف انرژی به وجود می آید (شکل (1-15)2). با در نظر گرفتن بقیه مناطق به یک نمایش دورهای منطقهای در فضای k خواهیم رسید (شکل (1-25)2).

سؤالی که شاید پرسیده شود این است که آیا این مدل به درستی میتواند دستهبندی مواد و تفاوتهای موجود بین فلزات را توصیف نماید. در این روش هیچ گونه صحبتی از ساختار الکترونی اتمهای تشکیل دهنده بلور نمیشود. این مدل میتواند توصیف کیفی خوبی برای فلزاتی باشد که الکترونهای آخرین تراز انرژیشان از قید کمتری برخوردار است و در مورد الکترونهای مقید ظرفیت فلزات این مدل

پاسخ مناسبی ارائه نمیدهد.



شکل 1-15. a) انرژی الکترون آزاد میباشد، b) تکرار یک طیف انرژی الکترون آزاد ناشی از تکرار در فضای k برای یک شبکه با پتانسیل تقریباً خاموش، c) باز شدگی گاف انرژی در مرز منطقه بریلوئن ناشی از روشن شدن پتانسیل شبکه جایی که دو منحنی انرژی الکترون آزاد همدیگر را قطع میکنند. شکل میشود: a) یک نوار انرژی را به صورت های میشود: a) یک نوار انرژی در منطقه اول میشود: a) یک نوار انرژی در منطقه اول گسترده شده است (نمایش منطقه ای گسترده) f) رسم کلیه نوارها در ناحیه اول (نمایش منطقه ای تحویل یافته) g) نمایش کلیه نوارها در کلیه مناطق (به نمایش منطقه ای دوره ای).

همان طور که در ابتدای این فصل به آن اشاره شد، الکترون های یک بلور را به سه دسته طبقهبندی شدند(مغزی، ظرفیت و رسانش).

**نوار الکترونهای مغزی** کاملاً اتمی است و الکترونهای مغزی نقش بسیار کمی در ساختار الکترونی و شیمیایی جامد دارند. به این معنی که پتانسیل شـبکه تـأثیری در ساختار الکترونی آنها نمیگذارد و همچنان در تمام نقاط شـبکه معکـوس (فضـای k) دارای مقدار انرژی ثابتی هستند که به مانند یک نوار انرژی با پهنای نسـبتاً باریـک (بـه مانند تراز انرژی اتم منزوی) خیلی پایینتر از انرژی فرمی قرار میگیرند.

**نوار الکترونهای رسانش** گسترده بوده و الکترونهایشان قید کمی با یونهای شبکه دارند. فلزاتی که آخرین تراز انرژی قسمتی پر آنها اربیتالهای s,p باشند به دلیل همپوشانی گسترده آنها با اربیتالهای اتمهای همسایه خود، نوارهای انرژی با پهنای زیادی را ایجاد میکنند که در آینده نشان خواهیم داد پهنای نوار انرژی، سهم انرژی جنبشی الکترون (و یا احتمال پرش الکترون از اتمی به اتمهای همسایه) می باشد.

**الکترونهای ظرفیت**، آن دسته از الکترونهایی هستند که نقش مهمی درخصوص ساختار پیوندی و خواص اپتیکی در بلورها را بازی میکنند. مدل الکترون تقریباً آزاد که به مدل امواج تخت نیز معرف میباشد، مدلی مناسب برای الکترونهای رسانش که قید کمتری نسبت به اتمهای شبکه دارند که در مقابل برای الکترونهای مغزی این مدل کاربرد مناسبی نخواهد داشت. برای این دسته از الکترونها روش تنگبست میتواند روش مناسبی برای توصیف الکترونی آنها باشد که در ادامه به آن خواهیم پرداخت

1-3 رویکرد دیگر در ساختار الکترونی جامدات برای الکترونهای مغزی تاکنون به دسته الکترونهایی که مانند الکترونهای آزاد قید کمتری نسبت به اتمهای شبکه دارند و به راحتی میتوانند از اتمی به اتمهای همسایه پرش نمایند، پرداخته شد(الکترونهای رسانش). این دسته از الکترونها دارای انرژی بالاتری نسبت به دیگر الکترونها بلور دارند که انرژیشان حولوحوش انرژی فرمی میباشند. همانطور که قبلاً اشاره شد با صرفنظر کردن سهم برهم کنشی الکترونها با یکدیگر سیستم بس ذرهای را به N معادله تکالکترونی تبدیل نمودیم. حل دقیق سیستمهای بس ذرهای نه تنها به طور تحلیلی، بلکه به طور عددی نیز امکان پذیر نمیباشد. بنابراین در این کتاب رویکردهایی را معرفی کرده ایم که حذف برهم کنشی الکترونها با یکدیگر ویا با یکدیگر نه تنها به طور تحلیلی، بلکه به طور عددی نیز امکان پذیر نمیباشد. بنابراین در این کتاب رویکردهایی را معرفی کرده ایم که حذف برهم کنشی الکترون این کتاب به عنوان یک درس سه واحدی برای دانشجویان کارشناسی، نمی توان به کلیه رویکردهای موجود پرداخته شود و فقط به رویکرد تنگبست خواهیم پرداخت.

1-3-1 مدل تنگبست<sup>1</sup>

پایههای اربیتالی را به دو دسته تقسیم می نماییم: الف) دسته اول از اربیتال هایی که به هسته اتم نزدیک ترند، (اربیتال های مغزی) ب) دسته دوم اربیتال هایی که از هسته اتم دور ترند، اربیتال های غیر مغزی نامیده می شوند. جمع تمام پایه های اربیتالی به صورت اnml,j (nml,j (ا/n) برابر با عملگر واحد است که در اینجا N تعداد کل nml,j جایگاه های اتمی در شبکه می باشد. با توجه به دسته بندی انجام شده در بالا می توان عملگر تصویر روی فضای دسته پایه های اربیتال های مغزی در شبکه را با رابطه (75-1) نشان داد.

$$P_{\rm C} = (1/N) a |nml,j\rangle \langle nml,j|$$
(75-1)

در عبارت جمع (رابطه (1-75))، C نشان دهنده کلیه اربیتالهای که به هسته اتم نزدیک هستند (اربیتالهای مغزی). مابقی پایههای فضایی (اربیتالهای غیرمغزی) را با عملگر تصویر P-1 مشخص مینماییم. نکته 1-12 از دیگر دسته پایههای متعامد می توان به توابع امواج تخت اشاره نمود که برای توصیف الکترونهای تقریباً آزاد استفاده می شود که در بخش (1-2) به آن اشاره شد.

1. Tight binding

2. هماهنگهای کروی ( Y<sub>lm</sub>(q,j)

نکته1-22: الکترونهایی که به هسته نزدیکترند (الکترونهای مغزی)، جایگزیده و همپوشانی کمی با اربیتالهای اتمهای همسایه دارند و از انرژی منفی تری برخوردارند . در این محدوده یا انرژی (پایینترین انرژی) تقریب تنگبست TB برای بهدست آوردن توابع موج بلوخشان، مناسب تر میباشد که در ادامه به آن خواهیم پرداخت. این الکترونها نقش کمی در خواص پیوندی و ترابرد در جامدات بازی میکنند.

نکته 1-23: دسته ی دیگر، الکترونهایی هستند که از هسته اتمها دورترند (الکترونهای ظرفیت و رسانش) و با همسایگانشان هم پوشانی اربیتالی دارند و تابع موجشان در فضا گسترده (غیرجایگزیده) می باشند. این دسته از الکترونهای غیرجایگزیده، پتانسیل هر یون را با توجه به استتار هسته توسط الکترون های داخلی تر (مغزی) به شدت الکترون های مغزی، نمی بینند. در نزدیکی یون ها تابع موج این دسته از الکترون به دلیل بالا بودن انرژی شان سهم انرژی جنبشی بالایی دارند که آن باعث بالا بودن نوسانات در نزدیک های هسته اتم ها است. احتمال حضور چنین الکترون هایی در نزدیکی هسته اتم ها کم می باشد از این رو دامنه نوسانات در ناحیه مغزی بسیار کم می باشد (شکل (1-اتم ها کم می باشد از این رو دامنه نوسانات در ناحیه مغزی بسیار کم می باشد (شکل (1-الکترونی جامدات توسط آن ها توصیف می شوند.

نکته 1-24: انتخاب مناسب پایه ها برای هر دسته از الکترون ها برای بسط توابع موج الکترون در بلور براساس فیزیک مسئله و سادگی آن در حل مسئله می باشد. در بخش (1-2) آن دسته فلزات ساده که الکترون آخرین تراز هر اتم وابستگی کمی با اتم دارد، در نوار رسانش بلور قرار می گیرند که تابع موج شان دور از هسته بسیار شبیه تابع موج امواج تخت می باشد. از این رو پایه های امواج تخت می تواند انتخاب مناسبی برای بسط توابع موج الکترون های رسانش باشند.

برای مثال اتم هیدروژن که پایین ترین تراز انرژی آن برابر با 13/6- الکترون ولت میباشد.



شکل 16-1. امواج اتمی بردار موج بلوخ برای هر دو دسته الکترون: مغزی ( ${
m Re}(\!y_k^{\,{
m C}})$  و ظرفیت ( ${
m Re}(\!y_k^{\,{
m V}})$ 

در حد انرژیهای پایین (الکترونهای مغزی) چه پایههای مناسب میباشد؟ همانطور که از شکل (1-16) استخراج می شود الکترونهای مغزی شکل اتمی خود را حفظ کرده و تابع موج آنها فقط در ناحیهی مغزی واقع هستند. ازاینرو، توابع متعامد اتمی (۲) (۲) بهترین پایه برای بسط توابع موج این دسته از الکترونها میباشند. روش تنگبست TB دقیقاً از این نکته الهام گرفته است. کاربرد این روش برای آن دسته از الکترونهای مغزی است که به هسته اتم نزدیک هستند (الکترونهای مغزی)<sup>2</sup>. زیرا الکترونهای مغزی اتمهای بلور با یک دیگر هم پوشانی بسیار کمی دارند. ازاینرو پایههای اربیتالهای اتمی (۲) میتواند انتخاب خوبی برای این دسته الکترونها باشند.

روش TB برای طیف گستردهای از جامدات غیر فلزی که دارای پیونـد کوالانی هستند، استفاده می شود. در اغلب موارد این مدل نتایج خوب کیفی در اختیار ما قرار می دهد. تقریب به کار برده شده در روش TB این است که تابع موج الکترون در شبکه براساس جمع اربیتال های اتم های منزوی که در جایگاههای مختلف شبکه قرار داده شدهاند، می باشد. به دلیل هم پوشانی بسیار کم اربیتال های اتمی الکترون های مغزی،

<sup>1.</sup> که قسمت فضایی آن همان هماهنگهای کروی (Y<sub>lm</sub>(q,f است.

<sup>2.</sup> برای به کار بردن این روش برای الکترون های غیرمغزی بایستی از توابع متعامد دیگری به جای توابع اتمی استفاده نمود که به توابع وانیر (Wannier functions) معرف می باشند. برای مطالعه ی بیشتر در این خصوص می توان به کتاب فیزیک حالت جامد (Ashcroft-Mermin) مراجعه نمود.

اثرات این همپوشانی در تغییر شکل اربیتالشان ناچیز بوده که آن، جزء فرض این روش میباشد. روش TB بسیار نزدیک به روش <sup>1</sup>LCAO است که در شیمی مورد استفاده میباشد.

نکته1-25: اگرچه مدل TB بر اساس مدل تک الکترونی بنا گردیـده اسـت ولـی ایـن قابلیت را دارد که در روند محاسبات پیشرفتهتر نقش مهمی را بازی نماید.

**نکته** 1-26: در مدل الکترون آزاد، تصور بر آن است که اتمها، بسیار به هم نزدیک بوده و توابع موج الکترونی آنها با اتمهای همسایه همپوشانی بسیار گستردهای را ایجاد مینمایند و الکترونها میتوانند به راحتی در کل فضا بدون محدودیتی آزادانـه حرکت نمایند. در مدل تنگبست، همانطور کـه از نـامش پیداست الکترونها محکم بـه اتمهایشان مقید شده و با تقریب اول، همپوشانی اربیتالی بسیار کمی با اتمهای پیرامون خود دارند. ازاینرو احتمال حضور الکترون در هر نقطهای از فضا، به سهم توابع موج الکترونی هر اتم  $(\mathbf{r} - \mathbf{r}_n)$  پیرامون آن نقطه از فضا بستگی دارد، که میتوان آن را با جمع خطی روی این توابع موج الکترونی همسایگان ( $\mathbf{r} - \mathbf{a}_n - \mathbf{c}_n \phi_n$ ، بیان نمود.

برای توصیف روش TB، ابتدا با یک اتم منزوی شروع می کنیم. در یک اتم منزوی، انرژی پتانسیلی که یک الکترون از بار مثبت هسته ای با z پروتون (بدون احتساب اثرات پوششی<sup>2</sup> الکترون های مغزی) می بیند برابر با 
$$v_a(r) = -ze^{2}/r$$
 است. با کنار هم قرار دادن اتم ها و ایجاد یک شبکه بلورین و نیز با انتخاب مبداء مختصات، می توان موقعیت اتم الم  $\mathbf{f}_n$  را توسط بردار انتقال  $\mathbf{f}$  مشخص نمود. در شکل (1-17)ب نمودار انرژی پتانسیلی که الکترون ام (1-17 می و شکل (1-17)ب مبداء مختصات، می توان موقعیت اتم الم مام مار و اعجاد یک شبکه بلورین و نیز با انتخاب مبداء مختصات، یا تعوان موقعیت اتم الم مام  $\mathbf{f}_n$  را توسط بردار انتقال  $\mathbf{f}$  مشخص نمود. در شکل (1-17)ب نمودار انرژی پتانسیلی که الکترون از شبکه در هر نقطه از فضای  $\mathbf{f}$  دریافت می کند که برابر با جمع خطی انرژی پتانسیل اتم های منزوی است (رابطهی (1-17)).

n

<sup>1.</sup> Linear combination of atomic orbitals

<sup>2.</sup> Screening

همانطور که در نکته (1-20) به آن اشاره شد، تقریب بـهکار رفتـه در روش TB، معرفی تابع موج الکترون به صورت جمع خطی اربیتالهای اتمی اتمهای شبکه بلـوری پیرامون هر نقطه از فضا میباشد. ولی جمع مورد نظر بایستی شرط بلوخ را نیز برآورده نماید<sup>1</sup> ازاینرو، با ضرب یک عبارت فازی به صورت <sup>‡</sup>x<sup>k</sup> به هر اربیتال اتمی منزوی (رابطه1-77)) میتوان نشان داد شرط بلوخ بـرآورده خواهـد شـد. در رابطـهی (1-77) هر اربیتال اتم منزوی (ویژه تابع اتمی) میباشد که در ادامه برای سادگی، اتـمها را تک اربیتالی در نظر می گیریم.

$$\psi_{k}(\mathbf{r}) = \mathbf{a}_{n} e^{i \mathbf{k} \times \mathbf{r}_{n}} \phi_{a}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_{n})$$
(77-1)

نکته1-27: در رابطهی(1-77) جمع بر روی کلیه اتمهای شبکه است ولی با توجه به سریع صفر شدن دنباله توابع موج اتمی الکترونهای مغزی در هر اتم منزوی، تابع موج الکترون در بلور (r) k به ازای هر نقطه از فضا فقط با جمع روی توابع موج الکترون اتمی اتمهای پیرامون آن نقطه (نزدیکترین اتمها) معادل خواهد بود.

نکته 1-28: اگر چند اربیتال به هر اتم نسبت داده شود عبارات جمع دیگری در رابطهی (1-77) روی اربیتالهای اتمی اضافه خواهند شد (جمع روی f ، d ، p ، s ...) که آن فقط مسئله را کمی پیچیدهتر خواهد نمود که بایستی همپوشانی هر اربیتال از هر اتم را با اربیتالهای اتمهای دیگر نیز در نظر گرفته شود (شکل (1-18)).

در ادامه قصد داریم هامیلتونی مجموعه را با استفاده از تقریب های اساسی ، تا حدد قابل قبولی ساده نموده و با استفاده از ویژه توابع بلوخ گونه تعریف شده در رابطهی (1-77)، نوارهای انرژی مجموعه را بهدست آوریم.

هامیلتونی کلی یک بلور، عبارت هستند از: انـرژی جنبشـی الکتـرونهـا T<sub>e</sub> و یونها T<sub>p</sub>، انرژی پتانسیل بین یونها V<sub>pp</sub>، انرژی پتانسیل بین الکتـرونهـا V<sub>ee</sub>، انـرژی پتانسیل بین الکترونها و یـونهـای شـبکه V<sub>ep</sub> (کـه در ادامـه V<sub>ep</sub> را پتانسـیل شـبکه نامیدهایم).

> $\mathbf{T} = \mathbf{r}_{n}^{\mathbf{r}}$   $\mathbf{r}_{n} = \mathbf{v}_{n}^{\mathbf{r}}$ ,  $\mathbf{v}_{k}(\mathbf{r} + \mathbf{T}) = e^{i \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{k} \times \mathbf{T}}} \mathbf{v}_{k}(\mathbf{r})$ .  $\mathbf{v}_{k}(\mathbf{r})$ ,  $\mathbf{v}_{k}(\mathbf{$

$$H = T_{p} + T_{e} + V_{ep}(r) + V_{ee}(r) + V_{pp}(r)$$
(88-1)

تقریبها: بهدلیل سنگینی جرم پروتون نسبت به جرم الکترون (تقریباً 2000 برابر)، میتوان یونها را در شبکه ثابت فرض نمود (تقریب اوپنهایمر یا آدیاباتیک). این تقریب در دمای صفر کلوین، دور از انتظار نیست و حذف انرژی جنبشی یونها در مقابل انرژی جنبشی الکترون تأثیر قابل ملاحظهای در ساختار الکترونی در بلور نخواهد گذاشت. انرژی پتانسیل برهمکنش یونها مع<sup>P</sup> با فرض غیر متحرک بودن یونها، مقدار ثابتی را به هامیلتونی تحمیل میکند که همانطور که میدانیم با اضافه یا کم کردن یک مقدار ثابت به هامیلتونی در فیزیک مسئله تأثیری نخواهد داشت که با انتخاب یک برهمکنش بین الکترونها می کند که همانطور که میدانیم با اضافه یا کم کردن یک سطح پتانسیل مناسب میتوان این مقدار را برابر صفر در نظرگرفت. از جملهی پتانسیل برهمکنش بین الکترونها می<sup>P</sup>، نیز با تقریب اول صرفنظر میکنیم<sup>1</sup>. سیستم بس ذرهای است که وجودش حل دقیق مسئله را برای ما غیر ممکن ساخته است. در این عبارت، مباحثی همچون پتانسیل تبادلی - همبستگی و پتانسیل است. در این عبارت، مباحثی همچون پتانسیل تبادلی - همبستگی و پتانسیل مارتری مار را برای می این مقدار این سطح از کتاب محالی به پرداختن آنها

بنابراین هامیلتونی یک شبکه بلورین با تقریبهای گفته شده در بالا به هامیلتونی زیر تبدیل خواهد شد:

$$H = T_e + V_{ep}(\mathbf{\hat{r}})$$
(79-1)

1. با حذف این جمله هامیلتونی بسذرهای ما به N هامیلتونی تک ذرهای قابل حل تبدیل خواهد شد.
$$V_{ep}(r) = \sum_{n=1}^{N} V_a(r-r_n)$$
For the probability of the p

فرض مسئله در روش تنگبست این است که اطلاعات اتمی مربوط به اتـمهـای تشکیل دهنده شبکه بطور مجزا را به خوبی میدانیم. با دانستن ویژه حالـتهـا و ویـژه مقادیر اتمهای منزوی (Ha φa(r) = Ea φa(r) و حضور این ویژه حالتها در تابع مـوج الکترون تعریف شده در روش تنگبست (k(r) (رابطهی(1-77))، سعی شده است که هامیلتونی واقعی سیستم را برحسب ویژه مقادیرهای اتمهای منزوی بازنویسی نماییم. رای اینکار به هامیلتونی یک شبکه بلوری (رابطه (1-77))، پتانسیل اتـم منـزوی (را اضافه و کم می نماییم.

$$H = \frac{p^{2}}{2m} + V_{a}(\mathbf{r}) + \left[V_{ep}(\mathbf{r}) - V_{a}(\mathbf{r})\right]$$
  

$$H = H_{a} + \left[V_{ep}(\mathbf{r}) - V_{a}(\mathbf{r})\right]$$
  

$$H = H_{a} + \Delta V$$
(80-1)

در عبارت (H<sub>a</sub> (80-1) عملگر هامیلتونی اتم منزوی است که به صورت  $H_a$  (80-1) در عبارت (H<sub>a</sub> =  $\frac{p^2}{2m} + V_a(\mathbf{r})$  میاشد. اگر H<sub>a</sub> بر ویژه حالت اتم منزوی  $H_a = \frac{p^2}{2m} + V_a(\mathbf{r})$  ویژه مقدار اتمی E<sub>a</sub> را نتیجه خواهد داد (رابطه(I-18)). در این جا دانستن دقیق ایس ویژه مقادیر و ویژه توابع از مفروضات مسئله میباشد.

$$\begin{split} & \stackrel{\acute{e}}{\underline{\hat{e}}} P^2 \\ & \stackrel{\acute{e}}{\underline{\hat{e}}} 2m + V_a(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) \stackrel{\acute{u}}{\underline{\hat{u}}} \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} = E_a \ \phi_a(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) \\ & H_a \phi_a(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) = E_a \ \phi_a(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) \end{split}$$
(81-1)

در اینجا  $H_a + \Delta V_a(r) = V_a(r) e (r)$  همگی مربوط به یک اتم منزوی میباشند. با در نظر گرفتن هامیلتونی(1-80) به صورت H = H<sub>a</sub> + ΔV و تابع موج الکترون تعریف شده (رابطه(1-77))، میتوان انرژی الکترون را بهازای هر مقدار از k از منطقه اول بریلوئن بهدست آورد.

$$H \psi_{k}(\mathbf{r}) = E(k) \psi_{k}(\mathbf{r})$$
(82-1)

رابطه (1) معادله شرودینگر یک شبکه بلورین با تابع موج (1) معادله شرودینگر یک شبکه بلورین با تابع موج (1) معادله شرودینگر یک شبکه بلورین با تابع موج (82-1)   
H 
$$\stackrel{\circ}{\mathbf{a}}_{T} e^{i \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} \cdot \mathbf{T}} \varphi_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) = E(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\circ}{\mathbf{a}}_{T} e^{i \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} \cdot \mathbf{T}} \varphi_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{T}})$$
  
H<sub>a</sub>  $\stackrel{\circ}{\mathbf{a}}_{T} e^{i \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} \cdot \mathbf{T}} \varphi_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) + [V(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) - V_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}})] \stackrel{\circ}{\mathbf{a}}_{T} e^{i \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} \cdot \mathbf{T}} \varphi_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{T}})$   

$$= E(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\circ}{\mathbf{a}}_{T} e^{i \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} \cdot \mathbf{T}} \varphi_{a}(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{T}})$$
(83-1)

 ${}^{t}$  بردار مكان هر اتم  ${}^{t}_{n}$  را در رابطه(1-83) می توان معادل با بردار انتقال شبکه دانست. با ضرب طرفین رابطه(1-83) در (r)  ${}^{*}_{a}$  و انتگرال گرفتن طرفین روی کل فضای r به رابطه(1-84) می رسیم.



شکل1-18. سهم همپوشانی دو اتم همسایه که با بردار انتقـال T از یکـدیگر فاصـله دارند به صورت هاشور خورده در آن نمایش داده شده است. همپوشانی مـیتوانـد از نوع s و p باشد. رابطه (T - T)±ψa(r - t) ، علامت + همپوشـانی از نـوع پیونـدی و علامت منفی همپوشانی از نوع ضدپیوندی را نشان میدهد و اندیس a وd مربـوط بـه اربیتالهای اتمی که در شکل فقط از اربیتالهای s و p استفاده شده است.

$$\begin{split} \dot{\mathbf{D}}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} H_{\mathbf{a}} \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{a}}_{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &+ \dot{\mathbf{D}}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \left[ V(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) - V_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) \right] \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \dot{\mathbf{D}}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{T}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{r}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{k}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{a}}{\mathbf{k}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}} \phi_{\mathbf{a}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{T}}) \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \phi_{\mathbf{a}}^{*} (\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) E(\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}) \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{k}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} \\ &= \mathbf{D}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}\cdot\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e^{i\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{k}}} e$$

مى شود.

$$\begin{split} \dot{\mathbf{O}}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \, \varphi_{a}^{*}(\mathbf{\hat{r}}) \, \mathbf{H}_{a} \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{e}^{i\mathbf{k}\times\mathbf{\hat{r}}} \, \varphi_{a}(\mathbf{\hat{r}} - \mathbf{\hat{r}}) &= \mathbf{E}_{a} \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{e}^{i\mathbf{\hat{k}}\times\mathbf{\hat{r}}} \, \dot{\mathbf{O}}^{\mathbf{i}^{3}\mathbf{r}} \, \varphi_{a}^{*}(\mathbf{\hat{r}}) \, \varphi_{a}(\mathbf{\hat{r}} - \mathbf{\hat{r}}) \\ &= \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{S} \, \mathbf{e}^{i\mathbf{\hat{k}}\times\mathbf{\hat{r}}} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{S} \, \mathbf{e}^{i\mathbf{\hat{k}}\times\mathbf{\hat{r}}} \\ &= \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{S} \, \mathbf{e}^{i\mathbf{\hat{k}}\times\mathbf{\hat{r}}} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{a}} \, \mathbf{E}_{a} \\ \mathbf{E}_{a} + \overset{*}{\mathbf{E}} \, \mathbf{E}_{a} \\ \mathbf{E}$$

$$S = \dot{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \phi_{a}^{*} \overset{\mathbf{r}}{(r)} \phi_{a} \overset{\mathbf{r}}{(r-T)}$$
(86-1)

همانطور که در بالا به آن اشاره شد، سهم این همپوشانیها بـرای الکتـرونهـای مغزی بسیار ناچیز و قابـل صـرفنظـر کـردن مـیباشـند0« S. شـکل(1-18) نمـایش همپوشانی اربیتالی دو اتم همسایه که با بردار انتقال T از یکدیگر جدا شده است.

با درنظر گرفتن عبارتهای (1-84) و (1-85) تا همسایگان مرتبه اول می توان نوار انرژی مجموعه را برحسب برخی از کمیتهای که در ادامه آنها را معرفی خواهیم کرد، استخراج می نماییم

برای فهم مطالب بالا به یک مثال ساده میپردازیم. یک شبکه با پارامترهای شبکه ۲٫۴٫۴٫۴ ۱٫۹٫۵٫۹٫۶ بهصورت زیر در نظر میگیریم:

$$\hat{a}_1 = a \hat{e}_1$$
  $\hat{a}_2 = b \hat{e}_2$   $\hat{a}_3 = c \hat{e}_3$ 

. فرا شند. می اشند. می اشند. از مان شبکه 🕯 🕯 می اشند. 🕯 می اشند. 🕯 می اشند.



**شكل1-1**. يك شبكه مكعبي ساده

برای محاسبه دومین انتگرال از رابطه (1-85) برای یک شبکه مکعبی، بهازای 
$$\mathbf{T} = \pm a\hat{i} \pm b\hat{j} \pm c\hat{k}$$
 بات هستند از  $\mathbf{T} = \hat{\mathbf{r}} = a\hat{\mathbf{r}} + a\hat{\mathbf{r}} + a\hat{\mathbf{r}} + b\hat{\mathbf{r}} + a\hat{\mathbf{r}} + a\hat{\mathbf{r}$ 

$$g_{x} = \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} + \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{1}})$$

$$= \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{1}})$$

$$g_{y} = \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} + \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{2}})$$

$$= \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{2}})$$

$$g_{z} = \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} + \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{3}})$$

$$= \grave{\mathbf{O}}^{1^{3}r} \varphi_{a}^{*} \stackrel{\mathbf{r}}{(\mathbf{r})} \quad DV \quad \varphi_{a} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{a}_{3}})$$

در روابط(1-89) با توجه به تقارنهای موجود در شبکه مکعبی ساده تعداد انتگرالهای همپوشانی تعدیل مییابند. پارامترهای تعریف شده g<sub>y</sub>, g<sub>x</sub> g, را انتگرال انتقال<sup>1</sup> (یا پرش) مینامند. این پارامترها مشخصهای است که اندازه آنها نشان دهنده قدرت و یا احتمال پرش الکترون از اتمی به اتمهای همسایگان میباشند. نکته1-30: هر چند انتگرال همپوشانیها (رابطهی(1-88)) برای کلیه همسایگان ناچیز و قابل صرفنظر کرن میباشند ولی انتگرالهای پرش به واسطه وجود عبارت [(r) v<sub>a</sub>(r)] = Δ۷ در داخل انتگرال (رابطه(1-88)) مقدار انتگرال را قابل ملاحظه مینماید که نمیتوان از آن صرفنظر نمود.

با در نظر گرفتن همسایگان اول عبارت(1-88) و رابطههای(1-89)، مقادیر انرژی چنین سیستم را میتوان تابعی از مؤلفههای بردار موج k<sub>x</sub>,k<sub>y</sub>,k<sub>z</sub> بهصورت رابطه(1-90) نوشت.

 $E(k) = E_a + \langle DV \rangle + 2g_x \cos(k_x a) + 2g_y \cos(k_y b) + 2g_z \cos(k_z c)$  (90-1)

نکته1-31: مسئله سه بعدی بالا را می توان به یک زنجیره اتمی تک بعدی در جهت محور x تبدیل نمود. با این نگاه که پارامترهای شبکه (b و c) در دو راستا y و z را می توان بسیار بزرگ تصور نمود. این عمل باعث می شود که سهم هم پوشانی و انتگرالهای پرش (g و g) در آن دو راستا بسیار ناچیز و قابل صرفنظر کردن باشند.

در شکل (1-20) عبارت انرژی در فضای k (یا رابطه پاشندگی انرژی (E(k) ) برای  $E_0 = (E_a + DV) = -1eV$  در منطقه یک زنجیره تک اتمی به ازای  $P_0 = 1eV = (E_a + DV) = -1eV$  در منطقه اول بریلوین [p/a,p/a -] ترسیم شده است. با توجه به شکل (1-20)، عبارت  $|\gamma| = w$  نشان دهنده پهنای نوار انرژی است و  $E_0 = E_0$  انرژی مربوط به هر مکان اتمی<sup>2</sup> در شبکه میباشد.

 $E(k) \gg E_0 + 2\gamma \cos(ka)$  (91-1)

**سوال**: چرا انتگرال،های انتقال م<sub>y</sub>, g<sub>x</sub> g<sub>z</sub> , بایستی مقادیرشان منفی داشته باشند؟

<sup>1.</sup>Transfer integrals (Hopping).

<sup>2.</sup> On-site energy

70 فيزيك حالت جامد 2



نکته1-32: همان طور که در بالا به آن اشاره شد هر چه فاصله اتمی افزایش یابد، انتگرال انتقال (رابطه(1-91)) کاهش مییابد که به معنی کاهش پهنای نوار انرژی g=4 w میباشد. کاهش انتگرال انتقال، کاهش انرژی جنبشی انتقالی و سنگینی جرم مؤثر حاملین بار را نیز نتیجه میدهد. در ادامه رابطهی جرم مؤثر نسبت به پارامتر انتگرال انتقال (که نسبت به هم نسبت عکس دارند) را نشان خواهیم داد.

نوار انرژی استخراج شده از رابطهی (1-85) برای هر نوع ساختار را می توان به صورت رابطهی (1-92) خلاصه نمود که به آن رویکرد تنگ بست گفته می شود. عبارت جمع اول مربوط به مجموعه همسایگان اول T<sub>1</sub> با انتگرال انتقال g<sub>1</sub> (یا احتمال پرش) و عبارت جمع دوم مربوط به مجموعه همسایگان دوم T<sub>2</sub> با انتگرال انتقال g<sub>2</sub> و ... به این صورت برای همسایگان بالاتر ادامه پیدا می کند. همان طور که قبلاً با آن اشاره شد مرتبههای بالاتر به دلیل کوچک بودن احتمال پرش قابل صرف نظر کردن می باشند.

$$E(k) = E_{o} + g_{i} \overset{\circ}{\mathbf{a}}_{T_{1}} e^{-\overset{\circ}{\mathbf{i}} k \cdot \overline{\mathbf{x}}_{1}} + g_{2} \overset{\circ}{\mathbf{a}}_{T_{2}} e^{-\overset{\circ}{\mathbf{i}} k \cdot \overline{\mathbf{x}}_{2}} + \mathbf{L}$$

$$g_{i} = \overset{\circ}{\mathbf{O}} l^{3} r \phi_{a}^{*} \overset{\circ}{(r)} DV \phi_{a} \overset{\circ}{(r + T_{i})}$$
(92-1)

جرم مؤثر حاملین بار از نکته نظر رفتار موجی الکترون، سرعت گروه یک بسته موج الکترونی (یا سرعت ذرهای الکترون) برابر است با گرادیان تابع پاشندگی (w(k) آن که با در دست داشتن

نوار انرژی یک بلور 
$$E(k)$$
 و همارزی آن با رابطه پاشندگی به صورت  $W(k) = E(k)/h$ ، سرعت الکترون از رابطه (93-1) نتیجه می شود  $w(k) = E(k)/h$   
 $r = \frac{1}{h} \overset{r}{N}_{k} E(k)$  (93-1)

با اعمال یک میدان الکترومغناطیسی خارجی به بلور، نیروی 
$$\overline{f}_{ext}$$
 به هـر الکتـرون  
در نوار انرژی، اعمال میگردد که باعث دینامیک آن میشود.  
$$dE = f_{ext} \overset{\mathbf{r}}{\sim} dt \qquad (94-1)$$

$$dE = \frac{dE}{dk} dk = \overset{\mathbf{r}}{\mathsf{N}_k} E(k) \times \overset{\mathbf{r}}{\mathsf{d} k}$$
 المن و تغییرات انرژی  $dt$  و dt و تغییر ان انرژی  $dt$  و می توان به رابطه (1-95) رسید.

$$dE = N_{k}E(k) \times dk = f_{ext} \times \frac{1}{h} \frac{r}{N_{k}}E(k) dt$$

$$dE = f_{ext} \times v dt \quad P \quad v = \frac{1}{h} \frac{r}{N_{k}}E(k)$$
(95-1)

$$\dot{\vec{l}} \frac{dv}{dt} = \frac{1}{h} \frac{\partial^2 E(k)}{\partial k} \frac{\partial^2 dk}{\partial k} = \frac{1}{h^2} \frac{\partial^2 E(k)}{\partial k} \frac{\partial^2 e^2 hk}{\partial k}$$
(96-1)

که با استفاده از رابطههای بالا، جرم مؤثر الکترون به صورت زیر نتیجه میشود.

$$m^* = \frac{\mathbf{h}^2}{d^2 E(k)/dk^2}$$
 (97-1)

در شرایط دینامیکی، ناشی از یک میدان خـارجی، انـرژی الکتـرون در هـر نـوار انرژی به واسطه تغییرات k الکترون تغییر مییابد. ازاینرو، با وجود ثابت و مثبت بودن جرم الکترون در خلاء، در بلور نه تنها جرم مؤثر الکترون ثابت نمی باشد، بلکه می تواند علامتهای متفاوتی نیز به خود بگیرد. بنابراین جرم الکترون در مواد (متغیر در علامت و مقدار) با جرم الکترون آزاد (مثبت و ثابت) یکسان نمی باشد. نکته 1-33: در مرز مناطق بریلوئن مشتق اول و مشتق دوم انرژی به ترتیب برابر صفر و غیر صفر می باشند که به معنی صفر بودن سرعت الکترون و متناهی بودن جرم مؤثر الکترون در مرز مناطق خواهد بود. از طرفی شاید این تصور ایجاد شود که الکترونهای در مرز مناطق ساکن هستند، ولی این درست نمی باشد، زیرا از نگاه ذرهای می توان گفت احتمال حرکت این دسته الکترونها در مرز مناطق در جهتهای مثبت و منفی برابر هستند و از نقطه نظر موجی، الکترونی که بردار موج آن به مناطق بریلوئن برسد شرط پراش را ارضاء می کند و پراکنده می شود که با تداخل این دو موج، امواج ایستاده

با توجه به شکل (1-20) می توان نمودار پاشندگی انرژی را به ازای kهای نزدیک به صفر (نقطهیG) و یا kهای نزدیک به مرزهای مناطق بریلوئن را سهمی گون<sup>1</sup> در نظر گرفت (منوط به اینکه مشتق در آن نقاط تعریف شده باشد) که با استفاده از نمودار سهمی گون بهدست آمده، جرم مؤثر الکترون محاسبه می شود.

يديد مي آورد كه داراي سرعت گروه صفر مي باشد (بخش (1-2-7)).

مسئله: جرم مؤثر الکترون در یک زنجیره تک اتمی و تک اربیتالی بهازای نقطهی 0« k در فضای اندازه حرکت را بهدست آورید. با استفاده از عبارت یاشندگی (رابطهی(1-91)) و با در نظر گرفتن نکته(1-31)، نوار

انرژی (عبارت پاشندگی انرژی) به صورت E(k) × E<sub>o</sub> +2gcos(kx) تبدیل خواهد شد که با بسط آن بهازای Kهای کوچک 8 k رابطهی(1-98) را خواهیم داشت.

$$k \otimes 0 = E(k) \gg E_0 + 2g \overset{\bigotimes}{\xi_1} - \frac{(ka)^2}{2} \overset{\bigotimes}{\frac{1}{\phi}} = E_0 + 2g - ga^2 k^2$$
 (98-1)

باتوجه به منفی بودن عبارت انتگرال انتقال(پرش) g=-|g و مقایسهی ضریب قسمت تـــوان دوم <sup>k</sup> از رابطـــهی(1-98) بـــا تـــابع پاشـــندگی انـــرژی الکتــرون آزاد k<sup>2</sup> xk<sup>2</sup> (h<sup>2</sup>/2m) = 1، جرم مؤثر الکترون <sup>\*</sup>m را می توان نتیجه گرفت(رابطهی(1-99)).

رابطه پاشندگی الکترون آزاد.

$$\mathbf{m}^{\star} = \frac{\mathbf{h}^2}{2|\mathbf{g}|a^2} \tag{99-1}$$

بنابراین همانطور که قبلاً به آن اشاره شد با توجه بـه رابطـه(1-99) بـا افـزایش اندازه انتگرال انتقال |g| (یا پرش) جرم مؤثر الکترون کاهش مییابد.

بطور خلاصه، دو رویکرد در این فصل برای توصیف دو دسته الکترون اشاره شده: رویکرد الکترون تقریباً آزاد، برای آن دسته از الکترون های که قید کمتری با یون های شبکه دارند (الکترون های رسانش) و رویکرد تنگ بست برای آن دسته از الکترون های که قید بیشتری با اتم های خود دارند (الکترون های مغزی)، پرداخته شد. **نکته 1-34**: روش تنگ بست را نیز می توان برای توصیف الکترون های ظرفیت نیز مورد استفاده قرار داد با این ملاحظات که بتوان توابع جایگزیده دیگری را به جای توابع جایگزیده اتمی به کار برد که مفروضات مدل تنگ بست را نداشته باشد. یکی از ایس توابع می تواند همان توابع وانیر حداکثر جایگزیده باشد.

نکته1-35: امروزه روش ها و رویکردهای متنوعی برای توصیف درست ساختار الکترونی جامدات ارایه شده است که در این کتاب مجالی برای معرفی کامل آن ها نمی باشد و فقط در حد آشنایی با نام آن ها اکتفا کرده ایم که عبارت هستند: روش سلول ویگنر -سایتز<sup>1</sup>، روش موج تخت بهساخته<sup>2</sup> (APW) و روش تابع گرین<sup>3</sup> (KKR)، روش امواج تخت متعامد(OPW)<sup>4</sup>، روش شبه پتاتسیل، نظریه تابعی چگالی<sup>5</sup> (DFT) و غیره.

## 1-4 سطح فرمی

اگر بخواهیم بهطور ساده تعریفی ارایه دهیم که فلزات را از غیـرفلـزات متمـایز نمایـد. میتوان به تقابل بین تمایل پرش هر الکترون روی هر اتم شبکه و عدم تمایل به واسطه

<sup>1.</sup> Wigner-Seitz

<sup>2.</sup> Augmented Plane-Wave

<sup>3.</sup> Korringa-Kohn-Rostoker

<sup>4.</sup> Orthogonalized Plane Waves Methods

<sup>° .</sup> Density Functional Theory

برهم کنش کولنی ایجاد شده ناشی از پرش نام برد'. از نگاه رویکرد تنگبست، همپوشانی اربیتالهای اتمی هر اتم با همسایگانش، احتمال پرش (یا تمایل پرش) الکترون از اتمی به اتمهای همسایگانش را نشان میدهد (که اندازهی این احتمال با **g** که توسط رابطهی(1-89) مشخص میشود). در مقابل در اثر این پرش یک پتانسیل دافعهی U پدیدار میشود که ناشی از برهمکنش کولنی الکترونهای مهمان (از طرف همسایگان) با الکترونهای میزبان بر روی هر اتم میباشد. تقابل این دو کمیت **g**، U نوع ماده از نظر ساختار الکترونی (رسانا یا نارسانا) مشخص میکند. در شرایط حدی بهازای **g** << U و **g** >> U به ترتیب مجموعه نارسانا و رسانا میباشد. شکل ((1-(1)). در حالت بینابینی **g** 



**شکل1-**21. توصيف رسانا و نارسانا بودن مواد براساس تقابل **g** و U.

با توجه به جدول تناوبی و دستهبندی مواد، گروه فلزات عبارت هستند از: فلزات قلیایی مانند Na، فلزات واسطه با اربیتال b قسمتی پر مانند Cu و Ag، فلزات چند ظرفیتی مانند Al، فلزات کمیاب زمینی<sup>2</sup> که دارای اربیتال f قسمتی پر (لانتانیدها و اکتانیدها) هستند.

در ادامه میخواهیم به سطح فرمی به عنوان یکی از ویژگی مهم فلزات<sup>3</sup> بپردازیم. کلیه خواص فلزات از جمله رسانش، مغناطش ... به شکل و هندسه این سطح بستگی پیدا مینماید. همانطورکه در بخشهای قبل به آن اشاره شد نوارهای انرژی در هنگام

3. به عنوان جامدي با يک سطح فرمي

۲. rare earth

رسیدن به مرزهای بریلوئن از حالت الکترون آزاد<sup>1</sup> خارج می شود. در آنجا اشاره شد الکترونهای مربوط به حالتهای نزدیک به مرزهای بریلوئن، پتانسیل شبکه را دیده و پراکنده می شوند (پراکندگی کشسان). بنابراین می توان این نتیجه را گرفت که برهم کنش الکترون با شبکه شکل هندسی سطح فرمی را تغییر می دهد. در ادامه نحوه ی اثرات برهم کنش الکترونها با یک شبکه تناوبی یونی بر روی سطح فرمی را مورد بررسی قرار خواهیم داد.

نکته1-36: با برهم کنش الکترون-شبکه هرچند هندسه این سطح تغییر می یابد، ولی حجم در برگیرنده سطح که معرف تعداد الکترونهای سیستم می اشد ثابت می ماند.

در بخش (1-2-6) نشان داده شد، الکترونهای تقریباً آزاد که بردار موجشان k دور از مناطق بریلوئن باشند به مانند الکترونهای آزاد<sup>2</sup> (با تقارن کروی) عمل میکند. ولی آن دسته از الکترونهای که بردار موجشان k به نواحی مناطق بریلوئن می رسند (که برای شان شرط براگ برقرار است) توسط پتانسیل شبکه پراکنده شده و تغییر شکل سطح فرمی از حالت کروی را حادث می شود. برای به دست آوردن توپولوژی سطح فرمی و ترسیم آن، می توان از سطح کروی الکترون آزاد در یک شبکه با پتانسیل خاموش استفاده نمود که با روشن شدن پتانسیل شبکه، بایستی تغییراتی را بر روی انرژی (رابطه (1-100)) نسبت به بردار شبکه معکوس Ĝ، ما را به معرفی نمایش هایی انرژی (رابطه (1-100)) نسبت به بردار شبکه معکوس Ĝ، ما را به معرفی نمایش هایی انرژی (ماطق و امی دارد که عبارت هستند از: نمایش منطقه ای دورهای، نمایش منطقه تعدیل یافته و نمایش منطقه گسترده که در بخش (1-2-7) به آن اشاره شد(شکل (1-15))). تمام این نمایش ها از این واقعیت نشأت می گیرند که در یک نوار انرژی، هر دو بردار موج k و k از فضای k که اختلافشان برابر با یک بردار شبکه وارون Ĝ به یک

 $\mathbf{e}_{n}(\mathbf{k}) = \mathbf{e}_{n}(\mathbf{k} + \mathbf{G})$  (100-1)

$$y_{n}(k) = y_{n}(k+G)$$
 (101-1)

1. سهمي گون <sup>\*</sup>e=h<sup>2</sup>k<sup>2</sup>/2m

است.
 است.
 است.

نكات بالا ما را به این نتیجه میرساند كه فقط یكی از مناطق بریلوئن كافی است تا بتوان هر كميت مشاهده يذير را محاسبه نمود . در بخش هاي قبل بارها اشاره شد كه خواص الکترونی جامدات توسط الکترونهای ظرفیت و رسانش مشخص می شود که انرژیهایی نزدیکی به سطح فرمی دارند. شکل و هندسه سطح فرمی تأثیر بهسـزایی در خواص الكتروني اين دسته الكترونها مي گذارد. بنابراين اهميت شناخت هندسه سطح فرمی از اولویت خاصی برای مطالعه ساختار الکترونی جامدات برخوردار است. روشهای تجربی متفاوتی برای بررسی هندسه سطح فرمی وجـود دارد کـه شـامل: اثـر مقاومت مغناطيسي2، تشديد سيكلوتروني3، اثر پوستي بيهنجار4، آثار هندسي اكوستيك مغناطيسي ً، اثر شوبينكوف دوهاس <sup>6</sup> ، دوهاس -ونالفن <sup>7</sup> و نمايه كامپتون <sup>8</sup> . نکات و تغییرات که بایستی به سطح فرمی کروی شکل اعمال نماییم تـا سـطح فرمي فلز واقعي سيستم بهدست آيد عبارت هستند از: الف) برهم کنش الکترون با یتانسیل دورهای بلور، باعث ایجاد شکاف انرژی در مرزهای منطقه بريلوئن مي شود. ب) سطح فرمی، بایستی در هنگام عبور از مرزهای مناطق بریلوئن، مرزها را عمودی قطع كنند. محل برخورد سطح فرمي بستگي به اندازه برهم كنش الكترون با پتانسيل شبکه دارد (شکل1-21). ج) پتانسیل شبکه یونی باعث گرد شدن گوشههای تیز سطوح می شود. د) حجم کل محصور شده به وسیلهی سطحفرمی فقط به تراکم الکترونها بستگی دارد و مستقل از جزئیات بر همکنش شبکه است. برای درک این مسئله یک شبکه مربعی دو بعدی با طول a با یک نوع اتم تک الکترونی در سلول واحد را در نظر بگیرید. طول ابعاد منطقه اول بریلوئن 2p/a است.

1. ازاينرو، منطقه اول بريلوئن براي اين منظور بهكار برده ميشود(بهدليل سادگي شكل و يكپارچهگي).

- ۲. Magneto resistance
- ۳. Cyclotron resonance
- ٤. Anomalous skin effect
- °. Magneto acoustic effect
- Shubnikov–de Haas effect
- V. de Haas-Van Alphen effect
- Compton profile

با در نظر گرفتن اسپین برای الکترونها و اصل طرد پائولی ' بهازای هر k مجاز دو الکترون میتواند قرار گیرد. ازاینرو نصف k های مجاز در منطقه اول بریلوین پر خواهد شد. کل k های مجاز تا شعاع k<sub>F</sub> پر میشوند (شکل(1-22)الف).





مطابق شکل(1-22)الف، سطح فرمی دور از مرز مناطق بریلوئن و کاملاً در داخل منطقه قرار می گیرد و شکل کروی خود را حفظ کرده است. حال اگر از اتم دو ظرفیتی به جای تک ظرفیتی استفاده شود، رابطهی(1-102) نشان دهنده عبور بردار k<sub>F</sub> از مرز مناطق بریلوئن میباشد(شکل(1-22)ب).

$$pk_{F}^{2} = \frac{2}{2} \underbrace{\overset{2}{\overset{2}{e}} \overset{2}{\overset{2}{e}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{\overset{2}{e}}} \overset{2}{\overset{2}{e}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}{e}} \overset{2}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}{e}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset{2}} \overset{2}{\overset{2}}{\overset$$

هیج دو فرمویونی نمی توانند در یک حالت کوانتومی یکسان قرار گیردند و بایستی حداقل در یک عدد کوانتومی اختلاف داشته باشند. از این رو در یک حالت انرژی فقط دو الکترون با اسپین های متفاوت می توانند واقع شوند.

$$k_{F} = \frac{1}{\sqrt{p}} \stackrel{\partial}{e} \stackrel{\partial}{a} \stackrel{\partial}{\varphi} = 0/564 \stackrel{\partial}{e} \stackrel{\partial}{a} \stackrel{\partial}{\varphi}$$
(103-1)

با توجه به شکل (1-22) برای یک بلور دو بعدی با سلول واحد دو الکترونی و اعمال تغییرات گفته شده در بالا در مورد هندسه سطح فرمی و حذف سهم مناطق بالاتر از کره فرمی و استفاده از شرط تناوبی در انرژی (رابطه (1-100)) باعث می گردد تا شکل (1-22) ج ، حاصل شود. در شکل (1-22) ناحیه هاشور خورده نشان دهنده حالتهای پر و ناحیه سفید حالتهای خالی می باشد.



شکل1-23. الف) سطح فرمی الکترون آزاد واقع در منطقـه اول ب) تصـحیح سـطح فرمی الکترون برای یک سیستم با برهمکـنش بـا پتانسـیل شـبکهای ج) اعمـال شـرط تناوبی انرژی (رابطه(1-100))، نمایش دورهای سطوح فرمی.

انرژی حالت پر از انرژی حالت خالی کمتر است. بنابراین، بردار گرادیان انـرژی أو سمت هاشور خورده (حالات پر) به سمت سفید (حالات خالی) خواهـد بـود. با استفاده از رابطه سرعت الکترون(رابطـه(1-93))، بـردار سـرعت الکتـرون در جهـت بردار گرادیان انرژی میباشد. از آنجا که بردار گرادیان انرژی أما عمـود بـر سطح بـا انرژی ثابت، در جهت افزایش انرژی میباشد، الکترون در بالاترین سطح انرژی (انرژی

فرمی) طوری حرکت میکند که انرژی خود را در فضای k ثابت نگاه دارد<sup>1</sup> و از طرفی دیگر با توجه به رابطه(4-104) تغییرات بردار k بر میدان مغناطیسی B همواره عمود میباشد.

بدیعی است که الکترون در یک جامد با الکترون آزاد رفتاری متفاوت دارند. زیرا الکترون آزاد دارای جرم ثابت است، در صورتی که الکتـرون در بلـور از نظریـه نـواری تبعیت می کند که دارای جرم وابسته به هندسه نواری می باشد (1-97).

با توجه به مثال زده شده در بالا سطح فرمی متعلق به منطق اول (سطوح GF ، II ، JA و CD) حفره گونه می باشد. دلیل حفره گون بودن آن چیست؟ متناوب بودن انرژی در فضای k با بردار شبکه معکوس مطوح فرمی بسته یا بازی تشکیل می شوند (نمایش دورهای سطح فرمی). الکترون ها بر روی این سطوح در حضور میدان مغناطیسی به مانند ذراتی با بار مثبت و یا منفی رفتار می کنند (شکل (1-22)ج). در صورتی که مانند یک ذره با بار منفی حرکت نمایند به آن سطوح الکترون گونه و در صورتی که به مانند یک ذره ی مثبت حرکت نمایند ، حفره گونه نامیده می شوند.

برای سطوح فرمی که در مناطق بالاتر واقع هستند (در مثال بالا برای یک سیستم دو الکترونی آخرین سطح فرمی تا منطقه دوم می رسد)، توسط بردارهای شبکه معکوس G می توان آنها را به منطقه اول انتقال داده و با تکرار آن با بردارهای انتقال شبکه معکوس G و اعمال تغییرات گفته شده در بالا برروی سطح فرمی در نواحی مرزهای بریلوئن، نمایش دورهای منطقه دوم سطح فرمی ساخته می شود (شکل (1-(23)ج) که یک سطح الکترون گونه می باشد.

با تلفیق کلیه سطوح در منطقه اول بریلوئن می توان هر دو گونه سطوح (حفره گونه و الکترون گونه) را مشاهده نمود شکل (1-23) و با تکرار آن توسط بردارهای شبکه معکوس می توان نمایش دورهای آن را ترسیم نمود.

ا. زیرا نیروی مغناطیسی هیچ گونه کاری بر روی الکترون ها انجام نمیدهد.



شکل1-24. الف) سطح فرمی الکترون آزاد واقع در منطقه دوم که به منطقه اول انتقال یافته ب) تصحیح سطح فرمی الکترون آزاد برای یک سیستم بـرهمکـنش بـا پتانسـیل شبکه ج) اعمال شرط تکرار انرژی (رابطه(1-100))، نمایش دورهای سطوح فرمی.



**شكل1-25.الف)**نمايش مدار الكترونگونه و حفرهگونه ب) نمايش مدار باز.

هر دو گونه (الکترون و حفره گونه) در مثال بالا مدارهای بسته را تشکیل میدهد بدینمعنی که با اعمال میدان مغناطیسی الکترون یک مسیر بسته را در فضای k طی میکند. با افزایش الکترون در سلول واحد سطح فرمی تا مناطق بالاتر کشیده میشود که میتواند علاوه بر مدار بسته مدار باز نیز داشته باشیم (شکل(1-25)ب).

بهطور خلاصه ساده ترین روش برای بهدست آوردن سطوح فرمی در کلیه مناطق بهتر است که ابتدا با توجه به منطقه اول بریلوئن به عنوان یک یاخته بسیط ویگنر -سایتز در فضای k و تکرار آن منطقه توسط بردار شبکه معکوس و نیز با فرض خاموش بودن پتانسیل شبکه، کرههای سطح فرمی در تمامی یاختههای ویگنر -سایتز را ترسیم میکنیم. درجه همپوشانی کرهها (تعداد فصل مشترک کرهها) شماره منطقه بریلوئن است که سهم فضایی فصل مشترک در آن قرار می گیرد. بدین معنی که اگر در قسمتی از فضای k همپوشانی ناشی از سه کره صورت گیرد درجه آن همپوشانی 3 و به ناحیه سوم از مناطق بریلوئن تعلق دارد(شکل(1–26)).

چگونه می توان سطوح فرمی را به طور تجربی اندازه گیری نمود؟ نشان خواهیم داد که انرژی الکترون ها در حضور میدان مغناطیسی ثابت باقی می ماند و بر روی سطحی با انرژی ثابت در فضای k حرکت می کنند. در بخش قبل با استفاده از نظریه نواری نشان داده شد که تغییرات بردار اندازه حرکت بلوری الکترون k متناسب است با نیروهای اعمالی بر آن (رابطه (1-96)) که در این جا همان نیروی لورنتس می باشد (رابطه (1-104)).



شکل1-26-الف) سطح فرمی جامد مس که در جهت (111) بر سطح بریلوئن تماس دارد. ب) یک شبکه شش گوشی با سهم پرشده بالاتر مناطق بریلوئن.

$$\mathbf{h}\frac{\mathrm{d}\mathbf{k}}{\mathrm{d}\mathbf{t}} = -\mathrm{e}\frac{\mathrm{d}\mathbf{r}}{\mathrm{d}\mathbf{t}}, \mathbf{B}$$
(140-1)

که در آن dr/dt سرعت الکترون و dr/dt میدان مغناطیسی است. با در نظر گرفتن یک میدان dr/dt یکنواخت و انتگرالگیری از رابطه(1-104) به تناظر یک به یـک مـا بـین فضای k و فضای واقعی به صورت dr/dt = e(Dr/b) = -e(Dr/b) خواهیم رسید. بهازای عنصر خط dr/dt در صفحهی عمود بر میدان مغناطیسی dr/dt توسط عبارت dr/dt = eB(Dr)/h بر عنصر خطی dr/dt مربوط می شود، در نتیجه مساحت  $s_n$  مربوط به مدار امام در فضای k (فضای اندازه حرکت) با رابطه  $a_n^2(S_n) = A_n$  با مساحت مـدار الکتـرون  $A_n$  در فضای r (فضای حقیقی) مربوط می باشد.





**شکل1-**27. نمایش دو سطح انرژی با انرژیهای e e+de , با جابـهجـایی دو سـطح ۲ انرژی در فضای اندازه حرکت dk در صفحهی عمود بر میدان B میباشد.

با توجه به رابطه (1-104) تغییرات اندازه حرکت بلوری الکترون 
$$\mathbf{D}^{\mathbf{k}}$$
 بر سرعت الکترون  $\mathbf{v}^{\mathbf{k}}$  و میدان  $\mathbf{B}^{\mathbf{k}}$  عمود می باشد که با استفاده از تعریف سرعت الکترون به صورت ( $\mathbf{v}^{\mathbf{k}}$  و میدان  $\mathbf{v}^{\mathbf{k}} = (1/\mathbf{h})\mathbf{v}_{\mathbf{k}}\mathbf{e}(\mathbf{k})$  می توان عبارت حاصل ضرب (1-105) را نوشت:

$$\mathbf{\hat{N}}_{k} \mathbf{e}(k) \times \frac{dk}{dt} = 0$$
 (104-1)

$$\mathbf{\hat{k}}_{k} \mathbf{e}(k) \not\prec \frac{dk}{dt} = \frac{\P k_{x}}{\P t} \frac{\P e}{\P k_{x}} + \frac{\P k_{y}}{\P t} \frac{\P e}{\P k_{y}} + \frac{\P k_{z}}{\P t} \frac{\P e}{\P k_{z}} \circ \frac{de}{dt} = 0$$
(105-1)

رابطه (1-105) نشان دهنده ثابت ماندن انرژی الکترون در حضور میدان B است. نکته 1-37: از رابطه (1-104) می توان به سادگی این نتیجه را گرفت که در اثر میدان B مؤلفه بردار انداز حرکت k در راستای میدان B ثابت باقی می ماند که به معنی حرکت الکترون در فضای اندازه حرکت در صفحهای عمود بر میدان B با یک انرژی ثابت می باشد.

با توجه به شکل (27-1) الکترون در فضای k بر روی یک سطح با انـرژی ثابـت در حضور میدان B حرکت میکند. مدت زمانی t<sub>2</sub> - t<sub>1</sub> که الکتـرون از نقطـه k<sub>1</sub> بـه نقطه k<sub>2</sub> میرسد برابر است با:

$$\mathbf{t}_{2} - \mathbf{t}_{1} = \mathbf{\overset{t_{2}}{\overset{k}}{\overset{k_{2}}}{\overset{k_{2}}{\overset{k_{2$$

: 
$$\mathbf{v} = \mathbf{h}^{-1} \mathbf{\tilde{N}}_{k} \mathbf{e}(k) \ e(k) \ e(104-1) \ e(k) \ e(k)$$

$$\frac{\frac{\mathbf{r}}{d\mathbf{k}}}{d\mathbf{t}} = -\mathbf{e}\mathbf{h}^{-2} \left| \mathbf{\tilde{N}}_{\mathbf{k}\wedge} \mathbf{e} \right| \mathbf{B}$$
(108-1)

$$\mathbf{t}_{2} - \mathbf{t}_{1} = \overset{\mathbf{t}_{2}}{\overset{\mathbf{o}}{\mathbf{o}}} \mathbf{l} \mathbf{t} = \frac{\mathbf{h}^{2}}{e B} \overset{\mathbf{k}_{2}}{\overset{\mathbf{o}}{\mathbf{o}}} \overset{\mathbf{r}}{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{N}}}_{\mathbf{k}^{A}} \mathbf{e}$$
(109-1)

در رابطه بالا dk جابه جایی در سطحی با انرژی e است که بردار اندازه حرکت از نقطه  $k_1^k$  به نقطه  $k_2^k$  می رسد. عبارت  $k_k \circ k$  به نظر کمی نامشخص می باشد که می تواند در صفحه عمود بر میدان d در هر جهتی باشد. از طرفی با در نظر گرفتن دو سطح انرژی e+de , در فضای k و در نظر گرفتن dk مطابق شکل (1-22) جابه جایی این دو سطح انرژی در صفحه ای که بر میدان d عمود می باشد و نیز با استفاده از تعریف دیفرانسیل de به صورت حاصل ضرب داخلی گرادیان انرژی با بردار dk محاسبه می گردد (رابطه (1-110)).

$$d\mathbf{e} = \mathbf{\hat{N}}_{k} \mathbf{e} \mathbf{d}\mathbf{k} = |\mathbf{\hat{N}}_{k} \mathbf{e}| d\mathbf{k}$$
(110-1)

با جایگذاری آن در رابطهی(1-110)، مدت زمان طی شده به صورت زیر نوشته می شود:

$$t_2 - t_1 = \frac{\mathbf{h}^2}{e B} \frac{1}{d \mathbf{e}} \sum_{k_1}^{k_2} \mathbf{d} \mathbf{k}$$
 (111-1)

عبارت انتگرالی مساحت سطح جاروب شده S<sub>1,2</sub> در فضای k ما بین دو سطح با انرژی e e+de , در صفحهی عمود بر میدان B (مطابق شکل (1-27)) را نشان میدهد. با میل دادن de به سمت صفر عبارت (1-111) را به صورت رابطه (1-112) بازنویسی می شود.

$$t_2 - t_1 = \frac{\mathbf{h}^2}{e B} \frac{dS_{1,2}}{de}$$
 (112-1)

با توجه به شکل(1-27) این سطح جاروب شده نه تنها بستگی به مقدار انرژی e دارد بلکه به مقدار مؤلفهی اندازه حرکت k در راستای موازی با میدان b (که اینجا همان راستای محور z در نظر گرفته میشود <sub>ال</sub>k) دارد. با درنظر گرفتن مسیر بستهای (با برابر گرفتن k<sub>1</sub> با k<sub>2</sub> در عبارت(1-112))، زمان دوران یک دور چرخش

$$t_{c} = \frac{\mathbf{h}^{2}}{eB} \frac{dS(E, k_{\parallel})}{de}$$
(113-1)





(ب)

**شکل1-28. الف)** نوارهای انرژی یک نیمفلز که توسط انرژی فرمی قطع می گردد. ب) تصویر سطح مقطع نوار انرژی در صفحه <sub>x</sub>k می از <sub>k</sub>y.

با توجه به تعريف فركانس سيكلوترونى به صورت  $w_c = eB/m_c^*$  و رابطه بهدست آمده (113-1) براى زمان دوران يک چرخش t و ارتباط آن دو به صورت  $w_c = 2p/t_c$  ، مى توان جرم سيكلوترونى الكترون  $m_c^*$  (يا جرم مؤثر سيكلوترونى) را

بهدست آورد. این جرم مؤثر به نموی تغییرات سطح بر روی صفحهی عمود بـر میـدان B، بستگی دارد.

$$\mathbf{m}_{c}^{*} = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2p} \frac{d\mathbf{S}(\mathbf{e}, \mathbf{k}_{\parallel})}{d\mathbf{e}}$$
(114-1)

نکته 1-38: در فلزات نوارهای انرژی رسانش توسط انرژی فرمی قطع میشوند. بنابراین این دسته نوار (نوار رسانش) کاملاً پر نیستند و میتوانند جریان غیر صفری را در نوار ایجاد نماید. قطع نوار انرژی به دو صورت مطابق شکل (1-28) امکان پذیر است. شکل (1-28) نوار انرژی سیستمی را نشان میدهد که انرژی فرمی قسمتی از دو نوار مجزا را قطع نموده است. در نوار سمت چپ شکل (1-28)الف نواری با رفتاری حفره گونه و نوار سمت راست الکترون گونه در حضور میدان پیدا مینمایند. دلیل آن این است با توجه به شکل و عبارت (1-111) که با افزایش انرژی فرمی تغییرات سطح مقطع انرژی برای هر دو نوار متفاوت است، این تغییرات برای نوار سمت چپ، منفی (کاهش سطح) و برای سمت راست، مثبت (افزایش سطح) میباشد که به ترتیب جرم مؤثر منفی و مثبت را حادث میشود که معادل حفره و الکترون می میباشد.

در ادامه قصد داریم، بحث نیمه کلاسیکی-کوانتومی حرکت الکترون در مـدار را توسط رابطهی بور-زومرفلد کوانتومی دنبال کنیم.

$$\mathbf{\dot{O}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g})^2 \mathbf{p} \mathbf{h}$$
 (114-1)

که در آن n عدد درستی است و g تصحیح فازی است که برای الکترون های آزاد برابر 1/2 است. در حضور میدان مغناطیسی  $\mathbf{\dot{B}}$  بردار اندازه حرکت الکترون  $\mathbf{\dot{f}}$  به  $\mathbf{\ddot{F}} = -\mathbf{i}\mathbf{h}\mathbf{\ddot{N}} + \mathbf{e}\mathbf{\dot{A}}$   $\mathbf{\ddot{F}} = -\mathbf{i}\mathbf{h}\mathbf{\ddot{N}} + \mathbf{e}\mathbf{\dot{A}}$  پتانسیل برداری است که با رابطه  $\mathbf{\ddot{F}} = \mathbf{\dot{F}}$  داده  $\mathbf{\ddot{F}} = -\mathbf{i}\mathbf{h}\mathbf{\ddot{N}} + \mathbf{e}\mathbf{\dot{A}}$   $\mathbf{a}_{m}$  ود این صورت رابطه ی (4-114) برای الکترون آزاد  $\mathbf{\dot{F}}$   $\mathbf{\dot{F}} = \mathbf{\dot{F}}$   $\mathbf{\dot{F}} = \mathbf{\dot{F}}$  $\mathbf{\dot{F}} = \mathbf{$ 

$$\begin{aligned} & \mathbf{r} = \frac{\mathbf{e}}{\mathbf{h}} \begin{pmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ \mathbf{k} \end{bmatrix} \\ & \left| \mathbf{k} \right| = \frac{\mathbf{eB}}{\mathbf{h}} |\mathbf{r}| \end{aligned} \tag{116-1}$$

این رابطه نشان میدهد که مدار حرکتی الکترون در فضای اندازه حرکت k به اندازه B/**h** بزرگتر از مدار در فضای واقعی r میباشد که همارز آن (توان دوم رابطهی(1–116)) میتوان رابطهی مساحت جاروب شدهی در این دو فضا را نتیجه گرفت(رابطهی(1–117)).

$$\mathbf{S} = (\mathbf{e}\mathbf{B}/\mathbf{h})^2 \mathbf{A} \tag{117-1}$$

که مساحت مدار جاروب شده در فضای واقعیr و اندازه حرکت k به ترتیب برابر است با A و S. با بهکارگیری رابطه(1-116) و عبارت انتگرالی رابطه(1-115) برای گاز الکترونی آزاد g=1/2 به صورت زیر نوشته میشود:

$$\begin{split} \mathbf{\check{O}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} &= \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{h}} \frac{\mathbf{e}}{(\mathbf{f} \times \mathbf{B})} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} + \mathbf{e} \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{A}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{h}} \frac{\mathbf{e}}{\mathbf{h}} \begin{pmatrix} \mathbf{f} & \mathbf{f} \\ \mathbf{h} \end{pmatrix} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} + \mathbf{e} \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{A}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{f}}^{\mathbf{r}} \cdot \mathbf{d}^{\mathbf{r}} \end{pmatrix} \times \mathbf{\check{B}} + \mathbf{e} \mathbf{\check{O}}_{\mathbf{A}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d}^{\mathbf{r}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} \qquad + \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} \qquad = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{F}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{e} \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{p} \mathbf{h} \\ &- \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{h} \\ &- \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) 2 \mathbf{h} \\ &- \mathbf{f}_{\mathbf{n}} = (\mathbf{n} + \mathbf{g}) \mathbf{h} \\ &- \mathbf{h} \\ &-$$

$$\mathbf{F} = (1/2)\partial \mathbf{\hat{r}}^{\mathbf{r}} \cdot \mathbf{d}^{\mathbf{r}}_{\mathbf{r}}) \times \mathbf{B}$$
(119-1)

ج) با استفاده از قانون استوکس که انتگرال سطحی را به انتگرال مداری تبدیل مینماید.

88 فيزيک حالت جامد 2

$$\mathbf{F} = \overset{\mathbf{r}}{\overset{\mathbf{r}}{\partial}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{x}} da = \overset{\mathbf{r}}{\overset{\mathbf{r}}{\partial}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{x}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{x}} da = \overset{\mathbf{r}}{\overset{\mathbf{r}}{\partial}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{x}} dr$$
(120-1)

نکته قابل توجه بالا، این است که حرکت الکترونها در فضای r مدارهایی را تشکیل میدهند که شار عبوری از آنها کوانتیده باشند. واحد شار کوانتیـده در سیسـتم SI برابر 2ph/e=4/14 ' 10<sup>-7</sup> Tm<sup>2</sup> است.

با استفاده از رابطه(4-117) و تعریف شار مغناطیسی می دوان رابط ه مساحت مدارهای کوانتیده را در فضای اندازه حرکت S بهدست آورد (رابطه(1-119)).

$$S_n = \frac{2 \operatorname{pe} B}{\mathbf{h}} (n+g) \tag{121-1}$$

نکته1-39: با مشاهده رابطه (121-4)، اختلاف سطح بهازای دو مدار متوالی (S<sub>n</sub> و S<sub>n</sub>) مقداری است ثابت و برابر 2peB/h است. این رابطه یک رفتار تناوبی را به سیستم تحمیل میکند که در ادامه به آن خواهیم پرداخت. این رابطه به شرط آنزاگر-لیفشیتز<sup>1</sup> شناخته شده است که در ادامه پایه بحث اثر دوهاس-ونآلفن<sup>2</sup> میباشد. • **اثر دوهاس -ونآلفن** 

این اثر در سال 1931 توسط دوهاس و ون-آلفن کشف شد. با اندازهگیری پذیرفتار مغناطیسی بیسموت خالص در دمای پایین، در معرض میدان مغناطیسی، رفتار تناوبی با تغییر میدان Bمشاهده میشود شکل(1-29). در دمای بالاتر باید میدان قوی تری را اعمال نمود تا قادر به دیدن رفتار تناوبی را در مغناطش سیستم باشیم.

در فصل خواص مغناطیسی مواد نشان داده می شود که در اثر اعمال میدان مغناطیسی بر روی یک فلز، ترازهای لاندائو پدید خواهد آمد که باعث مغناطیسی شدن سیستم می گردد که با تغییرات شدت میدان، مغناطش سیستم رفتار تناوبی در کمیتهای فیزیکی سیستم از خود نشان می دهد . با توجه به عبارت (1-121) بهازای دو تراز متوالی (n+1, n) مربوط به سطح جاروب شده S<sub>0</sub> (در فضای k)، میدان مغناطیسی متناسب به آن دو تراز عبارت هستند از:

$$\frac{1}{B_1} = (2pe/hS_0)[n+g]$$
(122-1)

I. Onsager-Lifshitz

۲. de Haas-Van Alphen effect



شکل1-29. رفتار تناوبی پذیرفتار مغناطیسی در حضور میدان مغناطیسی

با تفاضل روابط (1-222) و (1-1231) به عبارت مهم (1-124) خواهیم رسید که در آن رفتار تناوبی در میدان مغناطیسی دیده می شود. بدین معنی که به ازای نموهای مساوی 1/B مدارهای همانند به وجود می آورند. به طور تجربی این اثر را می توان در دماهای پایین در پذیرفتاری مغناطیسی، ظرفیت گرمایی و مقاومت ویژه دید. رفتار تناوبی این اثر در جمعیت تعداد ترازها در سطح فرمی خواهیم پرداخت.

با توجه به رابطه (1-124) رفتار تناوبی در تغییرات عکس میدان مغناطیسی نسبت به اکسترمم<sup>1</sup> S<sub>0</sub> دیده می شود که S<sub>0</sub> تلاقی سطح فرمی با سطح عمود بر میدان B میباشد. با توجه به شکل (1-27) بسته به این که مقدار k<sub>z</sub> الکترونهای سطح فرمی چه باشد مقدار S<sub>0</sub> دارای یک کمینه یا بیشنه خواهد بود که بر روی دامنه تغییرات عبارت(1-124) اثر می گذارد.

1. كمينه يا بيشنه

$$\mathbf{\hat{N}}_{k} \mathbf{E}(\mathbf{k}) \times \mathbf{d}\mathbf{k} = \mathbf{d}\mathbf{E}$$
(125-1)

حداکثر تغییرات انرژی در فضای k در جهتی است که بردار گرادیـان انـرژی در راستای بردار موضعی یکه î عمود بر سطح انرژی(هم جهت با بردار سطح) باشد.

$$|\mathbf{\tilde{N}}_{k}(\mathbf{E})|d\mathbf{k}_{\wedge} = d\mathbf{E} \quad \mathbf{P} \quad d\mathbf{k}_{\wedge} = \frac{d\mathbf{E}}{|\mathbf{\tilde{N}}_{k}(\mathbf{E})|}$$
 (126-1)

$$dV = \bigotimes_{E < E(k) < E + dE} \bigotimes_{S(E)} iS_E dk_{\wedge}$$
(127-1)

<sup>1.</sup> چگـال حالـت در فضـای انـدازه حركـت بـرای گـاز الكترونـی محصـور در واحـد حجـم برابـر اسـت بـا D(k) = V/8p<sup>3</sup> .



**شکل1-**30. نمایش سطوح انرژی برای بهدست آوردن چگالی حالت انرژی.

با توجه به عبارت(1-127)، انتگرال سهگانه روی قسمتی از فضای k که انرژی حالتهای آنها مابین E و E+dE واقع است، معادل است با یک انتگرال سطحی با انرژی E و انتگرال طولی عمود بر روی همان سطح انرژی م dk. با بهدست آوردن حجم محصور dV در فضای k مابین دو سطح انرژی E و E+dE (رابطه(1-127)) و حاصل ضرب آن در چگالی حالت (k) در فضای k، به تعداد حالت انرژی dN که انرژی آنها مابین E و E+dE خواهیم رسید که آن طبق تعریف برابر است D(E) که در اینجا (E) چگالی حالت انرژی مجموعه می باشد. با در نظر گرفتن اسپین الکترون بایستی تعداد حالت را در عدد 2 نیز ضرب نمود.

$$dN = D(k)d^{3}k = D(E)dE$$

$$= D(k)d^{3}k = 2 \stackrel{\circ}{\mathop{\leftarrow}} \frac{\ddot{e}^{2}}{\dot{e}^{2}} \stackrel{\ddot{e}^{3}}{\overset{\circ}{\partial}} \stackrel{\circ}{\partial} d^{3}k$$

$$= 2 \stackrel{\circ}{\mathop{\leftarrow}} \frac{\ddot{e}^{2}}{\dot{e}^{2}} \stackrel{\ddot{e}^{3}}{\overset{\circ}{\partial}} \stackrel{\circ}{\partial} \dot{O} dS_{E} dk_{A}$$

$$= 2 \stackrel{\circ}{\mathop{\leftarrow}} \frac{\ddot{e}^{2}}{\dot{e}^{2}} \stackrel{\dot{e}^{3}}{\overset{\circ}{\partial}} \stackrel{\circ}{\partial} \dot{O} dS_{E} \frac{1}{|N_{k}E(k)|} dE$$

$$(128-1)$$

نکته1-40: مؤلفهی اول انتگرال بر روی سطح (S(E با انرژی ثابت E در فضای k و مؤلفهی دیگر انتگرال روی کلیه انرژیهایی که در بازهی E < E(k) < E + dE قرار

92 فيزيک حالت جامد 2

دارند، گرفته میشوند. بنابراین میتوان از رابطه (1-128)، رابطه (1-129) را برای تابع چگالی حالت به دست آورد.

$$D(E) = 2 \tilde{e}^{\mathbf{z}} \overset{\mathbf{p}}{\stackrel{\mathbf{o}}{\leftarrow}} \frac{\mathbf{p}}{\mathbf{p}} \overset{\mathbf{o}}{\stackrel{\mathbf{o}}{\leftarrow}} \frac{1}{\mathbf{N}_{k} E(k)} dS_{E}$$
(129-1)

نکته 1-41: در رابطه (1-129) انتگرال روی سطح با انرژی ثابت گرفته می شود. به ازای برخی نقاط در فضای k که در آن گرادیان انرژی صفر می شود<sup>1</sup>، چگالی حالت انرژی (D(E در آن نقاط دارای تکینه گی هایی است که به تکینه گی های وان - هو<sup>2</sup> معروف است. ازاین رو به ازای برخی انرژی های خاص، تراکم حالات انرژی بسیار زیاد می شرد. این تکینه گی ها جایی صورت می پذیرد که ((E(k) مالات انرژی بسیار زیاد می باشد. این تکینه گی ها جایی صورت می پذیرد که ((E(k) مالات انرژی می می شود با صفر می گرد می می باشد. این تکینه گی ها جایی صورت می پذیرد که ((E(k) مالات انرژی بسیار زیاد می باشد. این تکینه گی ها جایی صورت می پذیرد که ((E(k) مالات انرژی بیا صفر می گرد می گرد که در آن نقاط با توجه به تعریف نواری سرعت الکترون ((Ih) مالات اولید نمی شود و گروه الکترون نیز صفر می گرد و هیچ موج رونده ای در این نقاط تولید نمی شود و انرژی الکترون ها در این مناطق جایگزیده هستند. از طرفی می دانیم در چگالی حالت انرژی الکترون سرعت گروه الکترون می در چگالی حالت می باشد.

نکته1-42: نقاط اکسترمم و زیناسبی در سطوح هم انرژی میتواند محل تراکم حالتها باشند. بنابراین در این نقاط معادله پاشندگی انرژی به صورت زیر میباشد.

$$E(k) = E_{o} + \frac{\partial}{\partial t} \frac{h^{2}}{dt} \frac{\partial}{\partial t} k_{x}^{2} \pm k_{y}^{2} \pm k_{z}^{2}$$
(130-1)

بهازای تمامی علامت ها مثبت در رابط هی(1-130) ما یـکمینمـوم و بـه ازای کلیـه علامتها منفی یک نقطهی ماکزیمم موضعی خواهیم داشت. در غیر این حالـتهـا، بـا علامتهای مختلف مثبت و منفی، با نقاط زیناسبی موضعی سرکار داریم.

1. روی مرزهای بریلوئن.

2. Van-Hove singularities

ب) ترازهای انرژی الکترون در جعبه را بهدست آورید و نشان دهید چرا ضریب n<sub>i</sub> در معادله (1-131) نمیتوانند صفر و یا اعداد منفی باشند.

4-1. با درنظر گرفتن یک گاز N-الکترونی در داخل جعبهای به حجم V می توان پارامتر r<sub>s</sub> را به عنوان شعاع فضای کروی شکلی که به هر یک از الکترونهای داخل جعبه نسبت داده می شود، تعریف نمود. نشان دهید r<sub>s</sub> برحسب چگالی الکترون n به صورت زیر می باشد.

$$r_{s} = \overset{\mathcal{B}}{\underbrace{\mathcal{B}}} \frac{3}{4 p n} \overset{\ddot{o}^{1/3}}{\underline{\dot{\sigma}}} \qquad n = \frac{N}{V}$$
 (132-1)

با تقسیم  $r_s$  بر شعاع بور  $10^{-8}$  cm -  $\frac{\mathbf{h}^2}{mc^2} = 0/529^{-10^{-8}}$  می توان کمیتی بی بعدی rs را مشخص نمود  $r_s/a_0$ . با توجه به گاز الکترونی بدون برهمکنش نشان دهید بردار موج و انرژی الکترون در سطح فرمی برحسب  $r_s$  به صورت زیر می باشد.

$$k_F = \frac{3/63}{(r_s/a_o)}A$$
 (133-1)

$$\mathbf{e}_{\rm F} = \frac{50/1}{(r_{\rm s}/a_{\rm o})^2} \,{\rm eV} \tag{134-1}$$

5-1. چگالی حالت انرژی (D(E یک گاز الکترونی بدون برهم کنش دو بعدی (در یک فضای دو بعدی به ابعاد L) را بهدست آورید.

- د نشان دهید کسر الکترونها در پهنای انرژی  $k_{\rm B}T$  حول تراز فرمی برابر با .6-1  $\frac{3}{2}(k_{\rm B}T/{\rm E_F})$
- P = (¶E/¶V)<sub>N</sub> نشان دهید رابطه فشار بهصورت P = (¶E/¶V) نشان دهید رابطه زیر برای یک گاز الکترونی بدون برهمکنش برقرار است.

$$PV = \frac{2}{3}E \tag{135-1}$$

8-2. با استفاده از رابطه 
$$u_k^r({f r}) = \mathop{a}\limits_G^r C_{k-G}^r e^{-i{f G}.{f r}}$$
 نسبت  
G C the second second

- 9-2. نشان دهید با توجه به صفر در نظر گرفتن جمله 0= V<sub>o</sub> در بسط فوریه پتانسیل شبکه ( $V_{a}^{r}$ ) برابر صفر می شود. شبکه (V(r)) ، جمله اول اختلال در رابطه (1-54)  $\left< \frac{k}{k} \right> |V_{k}^{r}$  برابر صفر می شود. 10-2. پتانسیل برهم کنشی کولنی الکترون با یک یون منزوی  $V_{a}(r) = -ze^{2}/r$  ، نشان دهید ضرایب فوریه آن ( $V_{a}(q)$  در واحد حجم برابر با  $\frac{4pze^{2}}{q^{2}} = -q^{2}$  است. دهید ضرایب فوریه آن ( $V_{a}(q)$  در واحد حجم برابر با  $\frac{4pze^{2}}{q^{2}} = -(ze^{2}/r)$  است. برای حل این مسئله کافی پتانسیل یک اتم منزوی را به جای  $V(r) = -ze^{2}/r$  و ( $r = -ze^{2}/r$ ) به صورت  $V(r) = -ze^{2}/r$  در نظر بگیرید. با گرفتن انتگرال فوریه از آن و استفاده از روش انتگرال گیری جزبه جز ضرایب فوریه آن را به دست آورید و سپس d را به سمت صفر میل دهید.
- 11-2. با استفاده از رابطه (1-37) و باتوجه به شکل ((g(15-1))) انرژی گاف دوم را در مرز منطقه اول بریلوئن برحسب ضرایب فوریه پتانسیل V<sub>G</sub> به دست آورید.
   12-2. ساده ترین شکل یک شبکه سهبعدی با پتانسیلی یک بعدی به

شکل (U(x)=2V cos(gx به مدل ساندویجی<sup>1</sup> معروف میباشد، الف) نشان دهیـد با استفاده از تقریب الکترون تقریباً آزاد انرژی و نواری سیستم بـه ازای k<sub>x</sub>=g/2 بهصورت زیر میباشد.

<sup>1.</sup> Sandwichium

$$E = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2m} (k_{y}^{2} + k_{z}^{2}) + \frac{1}{2} \frac{\dot{\mathbf{e}}}{\hat{\mathbf{e}}} \frac{h^{2} k_{x}^{2}}{2m} + \frac{\mathbf{h}^{2} (k_{x} - g/2)^{2}}{2m} \pm \sqrt{\frac{\dot{\mathbf{e}}}{\hat{\mathbf{e}}} \frac{h^{2} (k_{x} - g)^{2}}{2m}} - \frac{\mathbf{h}^{2} k_{x}^{2}}{2m} \frac{\dot{\mathbf{u}}}{\hat{\mathbf{u}}} - 4V^{2} \frac{\dot{\mathbf{u}}}{\hat{\mathbf{u}}}$$
$$E = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2m} (k_{y}^{2} + k_{z}^{2}) + E_{x} (k_{x})$$

شکل زیر نمایش تابع انرژی در صفحه k<sub>z</sub> =0 است و خطوط ترسیمی در شکل بهازای انرژیهای ثابت میباشد.



$$E(k) = E_{a} - B + 4g(\cos(\frac{1}{2}k_{x} a)\cos(\frac{1}{2}k_{y} a) +$$

$$\cos(\frac{1}{2}k_{y} a)\cos(\frac{1}{2}k_{z} a) + \cos(\frac{1}{2}k_{z} a)\cos(\frac{1}{2}k_{x} a)$$
(136-1)
$$\cos(\frac{1}{2}k_{z} a)\cos(\frac{1}{2}k_{z} a)\cos(\frac{1}{2}k_{z} a)$$

$$(136-1)$$

$$(136-1)$$

$$E(k) = E_{a} - B + 12g + gk^{2}a^{2}$$

$$(137-1)$$

راهنمایی: تعداد نزدیکترین همسایگان نسبت به مبداء ساختار FCC دوازده  $\mathbf{T} = \frac{a}{2}(\pm 1,\pm 1,0), \frac{a}{2}(\pm 1,0,\pm 1), \frac{a}{2}(\pm 1,\pm 1,0)$  میباشد که عبارت هستند از:  $(1,\pm 1,\pm 1,0), \frac{a}{2}(\pm 1,0,\pm 1,0), \frac{a}{2}(\pm 1,0,\pm 1,0)$  و عبارت احتمال پرش میتوان انرژی نواری را بهدست آورد.

18-1. نشان دهید با استفاده از رویکرد تنگبست انرژی نواری برای ساختار BCC به صورت زیر میباشد.

$$E(k) = E_a - B + 8g(\cos(\frac{1}{2}k_x a)\cos(\frac{1}{2}k_y a)\cos(\frac{1}{2}k_z a)) \quad (138-1)$$

 $E_{\pm}(k) = mg \sqrt{3 + 2\cos(\sqrt{3}k_y a) + 4\cos(\frac{\sqrt{3}}{2}k_y a)\cos(\frac{3}{2}k_x a)} \quad (139-1)$ 

در اینجا سهم مقادیر ثابت را صفر در نظر گرفته شده است و نیز با توجه به اینکه اندازه g منفی است علامت + در انرژی به معنی حالت پیوندی و علامت -ضدپیوندی است که ناشی از دو نوع همپوشانی از نوع p برای اربیتال p<sub>z</sub>

( شکل (1-18) حالت پیوندی و ضدپیوندی) از اتم کربن که بر صفحه گرافن عمود میباشد<sup>1</sup>. ب). با استفاده از انرژی نواری (k)±E ، نمودار انرژی بر حسب k را در مسیر ب). با استفاده از انرژی نواری (k)±E ، نمودار انرژی بر حسب k را در مسیر ج) با توجه به رابطه انرژی (k)±E نشان دهید انرژی الکترون به ازای kهای حول ج) با توجه به رابطه انرژی (k)±E نشان دهید انرژی الکترون به ازای kهای حول میباشد.



**شکل**1-32. (الف) یک لایه کربنی زنبور عسلی (گرافن). (ب) شبکه معکوس گرافن.

<sup>1</sup>. به دلیل وجود دو اتم کربن تک اربیتالی در سلول واحد.

سؤالات تستی: 1-1. یک گاز الکترونی بدون برهمکنش در یک جعبه با ابعاد L، چگالی حالت در فضای k با در نظر گرفتن اسپین برای هر الکترون برابر است با: د

$$4p^{3}L^{3} ( \cdot ) \qquad \frac{L^{3}}{8p^{3}} ( \cdot ) \qquad \frac{L^{3}}{8p^{3}} ( \cdot ) \qquad \frac{8p^{3}}{L^{3}} ( \cdot ) \qquad$$

1-2. کدام یک از عبارتهای زیر مربوط به گاز الکترونی بدون برهم کنش است.
 الف) چگالی الکترونی بسیار زیاد ب) چگالی الکترونی بسیار کم
 ج) چگالی الکترونی متوسط د) بستگی به چگالی ندارد

3-1. با استفاده از مدل درود رسانش الکتریکی برابر است با:

$$s = \frac{ne^{2}t}{m_{e}} \quad ( , \qquad s = \frac{m_{e}}{ne^{2}t} \quad ( s = \frac{ne^{2}t}{m_{e}} \quad ( s = \frac{2m_{e}}{ne^{2}t} \quad ( s = \frac{2m_{e}}{ne^{$$

4-1. کدام رابطه زیر برای انرژی جنبشی و انرژی پتانسیل برای یک مجموعهی N-الکترونی با برهمکنش برقرار است:

$$\begin{split} V_{ee} & = \frac{1}{(Dr)^2} = T = \frac{1}{(Dr)} (Dr) = T = \frac{1}{(Dr)^2} = T = \frac{1}{(Dr)^2} (Dr)^2 = T = \frac{1}{(Dr)^2} = T = \frac{1}{(Dr)^2} = T = \frac{1}{(Dr)^2} = T = \frac{1}{(Dr)} = T = \frac{1}{(Dr)} = T = \frac{1}{(Dr)} = \frac{1}{(Dr$$

$$\begin{aligned} -8.5 & -1 \\ +8$$
$$\begin{split} F_{n,k} &= F_{m,k+G} \quad y_{n,k}(\hat{r}) = y_{m,k}(\hat{r}) (s) \\ F_{n,k} &= F_{n,k+G} \quad y_{n,k}(\hat{r}) = y_{m,k}(\hat{r}) (s) \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k+G} \quad y_{n,k}(\hat{r}) = y_{m,k}(\hat{r}) \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \quad F_{n,k} = F_{n,k} \\ \hline F_{n,k} &= F_{n,k} \\ \hline$$

1-13. اگر نوار انرژی یک زنجیره تک اتمی با اربیتال s و با فاصله شبکه a به صورت E(k) » E<sub>o</sub> +2γ cos(ka) باشد که در اینجا γ برابر است با انتگرال انتقال (یا یرش)، یهنای نوار انرژی برای است با:  $\sqrt{2}|\gamma|$  ( الف) |γ|4  $\frac{|\gamma|}{\sqrt{2}}$  () 2|γ| (<sub>7</sub> 14-1. رابطهی جرم مؤثر الکترون با تابع نوار انرژی (E(k برابر است با:  $m^* = \mathbf{h}^2 d^2 E(k) / dk^2$  (ب مثبت و مثبت فابت و مثبت ب ألف) هميشه مقداري است ثابت و مثبت (  $\mathbf{m}^* = \frac{\mathbf{h}^2}{\frac{d^2 \mathbf{E}(k)}{dk^2}}$ (s  $m^* = \mathbf{h}^2 dE(\mathbf{k})/d\mathbf{k} \ (z)$ 1-15. كدام يك از موارد زير در خصوص ترسيم سطح فرمي صحيح نمي باشد. الف) برهمکنش الکترون با پتانسیل دورهای بلور، باعث ایجاد شکاف انرژی در مرزهای منطقه بریلوئن می شود. ب) سطح فرمی، بایستی در هنگام عبـور از مرزهـای منـاطق بریلـوئن، مـرزهـا را عمودي قطع كنند. ج) پتانسیل شبکه یونی باعث گرد شدن گوشههای تیز سطوح میشد. د) حجم کل محصور شده به وسیلهی سطحفرمی به جزئیات بـر هـمکـنش شـبکه بستگی دارد. 1-16. کدام یک از روش های تجربی زیر می توان سطح فرمی را اندازگیری نمود. الف) تشديد سيكلوتروني، ب) نمايه كامپتون، ج) دوهاس -ونالفن د) هر سه 1-17. کدام یک از عبارتهای زیر ما بین دو سطح جاروب شده در فضای واقعـی S و اندازه حركت A توسط الكترون در حضور ميدان مغناطيسي سطح ميباشد.  $A_n = (\mathbf{h}/eB)^2 S_n (\Box$  $S_n = (\mathbf{h}/eB)^2 A_n$  (Ibia)  $A_n = (h/eB)S_n (z)$  $S_n = (\mathbf{h}/eB)A_n$  (2)

102 فیزیک حالت جامد 2

فصل دوم نيمرساناها، نارساناها (دىالكتريكها) و خواص نوری جامدات

**هدف کلی** این فصل از دو بخش اصلی تشکیل شده است. بخش اول به معرفی ساختار الکترونـی نیمرسانا و نارساناها (دیالکتریکها) و بخش دوم به خواص نوری جامدات میپردازد.

# هدفهای یادگیری دانشجو پس از مطالعه این فصل باید، 1. با ساختارهای بلوری و الکترونی نیم رسانا آشنا شود. 2. با ساختار الکترونی نیم رسانا با ناخالصی های بخشنده و پذیرنده آشنا شود. 4. با حفره به عنوان حامل جریان الکتریکی در نیم رسانا آشنا شود. 6. با وابستگی پتانسیل شیمیایی به چگالی ناخالصی و دما آشنا شود. 7. با تابع توزیع پرشدگی الکترون و حفره در نیم رساناهای ذاتی و غیرذاتی آشنا شود. 9. با شعاع پیوندی و انرژی پیوندی الکترون و حفره مقید شده به اتم های ناخالصی شان (به ترتیب بخشنده و پذیرنده) آشنا شود. 8. با اثر هال در نیم رسانا و وابستگی آن به چگالی الکترون و حفره آشنا شود. 9. با خواص نوری جامدات (رسانا، نیم رسانا و نارساناها) و انواع گسیل ها مستقیم و غیر مستقیم در نیم رساناها آشنا شود. 10. با مفاهیم جذب نوری (قانون طلایی فرمی) و روابطه جذب در نیم رساناها آشیا شود.

#### مقدمه

همان طور که در فصل های قبل اشاره شد، جامدات به طور ساده به دو دسته رسانا و نارسانا تقسیم می شوند<sup>1</sup>. نارساناها، موادی هستند که نوار رسانش آن ها توسط یک گاف چند الکترون ولتی از نوار ظرفیت شان جدا شده اند. به نارساناها، عایق یا دی الکتریک نیز گفته می شوند. در صورتی که نارساناها، گاف انرژی کوچکی (در حدود یک الکترون ولت) داشته باشند، نیم رسانا نامیده می شوند (شکل (2-1) ج). با توجه به کاربردهای بسیار ارز شمندی که نیم رساناها در صنعت الکترونی ک دارند، این فصل به طور اجمالی قصد دارد به خواص الکترونی منحصر به فرد این دسته از مواد به پردازد.



**شکل2-1. الف)** ساختاری الماسگونه ب) هر اتم با 4 همسایه در ساختار تتراهیدرالگونه پیوند دارد **ج)** طرحوارهای از نوار انرژی نارساناها و نیمرساناها.

# 2-1 نيمرساناها

In<sub>x</sub>Ga<sub>1-x</sub>N **ساختار بلورین نیمرساناها** In<sub>x</sub>Ga<sub>1-x</sub>N از مهمترین نیمرساناها می توان به بلور سیلسیوم یا ژرمانیوم اشاره نمود. ایس جامدات بلوری، ساختاری الماس گونه با ییوند کوالانسی از نوع sp<sup>3</sup> دارند (شکل (2-1)).

برخی از نیمرساناها می توانند ترکیبی از دو عنصر باشند: مانند GaAs و InSb که ساختاری زینک بلاند<sup>2</sup> دارند و برخی دیگر ترکیبات سـه عنصـری ماننـد AlGaAS و

1. تقسیمات دقیقتری دیگری مانند نیمرسانا و نیمفلز نیز وجود دارد ولی در اینجا هدف، سادهترین بیان از نقطهنظر رسانندگی و عدم رسانندگی الکتریکی میباشد. 1.ساختار الماسی با دو پایه اتمی متفاوت. InGaAs، همچنین ترکیبات آلیاژگونه سهتایی مانند In<sub>x</sub>Ga<sub>1- x</sub>As و In<sub>x</sub>Ga<sub>1- x</sub>As و چهارتایی مانند In<sub>x</sub>Aa<sub>1- x</sub>As<sub>1- y</sub>N<sub>y</sub> و In<sub>x</sub>Ga<sub>1- x</sub>As<sub>1- y</sub>N میتوانند از عناصری کـه در جدول(1-2) در کادر مشخص شده است، ساخته شونند.

هرچندکه کربن با سیلیسیوم و ژرمانیم در گروه چهارم جدول تناوبی هم گروه میباشد، ولی ساختار الماس گونه آن باعث میشود تا نارسانای با گاف انرژی در حدود 5/3 الکترونولت را ایجاد نماید، درصورتی که که عناصر هم گروهش با همین ساختار، گاف انرژی از مرتبه حدود یک الکترونولت میباشد. به عنوان مثال سیلیسیوم دارای گاف انرژی از مرتبه 1/12 الکترونولت و ژرمانیوم از مرتبه 20/7 الکترونولت میباشند.

**نکته2-**1: ساختار الکترونی هر اتم از گروه چهارم برای مثال اتم سیلیسیوم بهصورت [Ne]3S<sup>2</sup>3p<sup>2</sup> و برای گروه سوم مانند گالیوم [Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>3p<sup>1</sup>,Ga و برای گروه پنجم مانند آرسنیکAs[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>3p<sup>3</sup> As[

							9.5	- 5	•		•••							
1	(A) 1 H	IIA			1			1					IIIA	IVA	۷A	VIA	VIIA	0 2 <b>He</b>
2	3 Li	4 Be		ر	اصد	عد	بى	ىئاو	U,	ندو	÷		5 B	<sup>6</sup> С	7 N	8 0	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg	ШВ	IVB	٧B	VIB	VIIB		— VII -		IB	IIB	13 Al	<sup>14</sup> Si	15 P	16 S	17 CI	18 <b>Ar</b>
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 ¥	24 Cr	25 <b>Mn</b>	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 <b>Zn</b>	31 <b>Ga</b>	32 Ge	33 As	<sup>34</sup> Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 <b>Y</b>	40 Zr	41 Nb	42 <b>Mo</b>	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 <b>In</b>	<sup>50</sup> Sn	51 Sb	52 Te	53 	<sup>54</sup> Xe
6	55 Cs	56 <b>Ba</b>	57 *La	72 Hf	73 <b>Ta</b>	74 ₩	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 TI	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 <b>Rn</b>
7	87 Fr	<sup>88</sup> Ra	89 +AC	104 Rf	105 <b>Ha</b>	106 Sg	107 NS	108 Hs	109 Mt	110 110	111 111	112 112	113 113					

**جدول**2-1. جدول تناوبي

#### 2-1-2 ساختار الكتروني نيمرسانا

در صفر کلوین (حالت پایه سیستم) نوار ظرفیت نیمرساناها کاملاً پر و نوار رسانش کاملاً خالی از الکترون میباشند. این دو نوار انرژی ظرفیت و رسانش با یک گاف از مرتبه تقریباً یک الکترون ولت از یکدیگر جدا میباشند. در دمای بالا، نیمرساناها به دلیل کوچک بودن گاف انرژیشان رفتار رسانندگی از خود نشان میدهند. به این معنی که با جذب انرژی حرارتی  $K_BT$  توسط الکترونهای ظرفیت، آنها را به نوار رسانش برانگیخته می کنند (شکل (2-2)). این فرآیند گذار، باعث می شود تا حفره هایی در نوار ظرفیت ایجاد گردد. نکته قابل توجه در این است که این فرآیند تولید زوج (الکترون حفره)، باعث افزایش رسانندگی می شود زیرا هر دو الکترون و حفره تولید شده به تریب در نوارهای رسانش و ظرفیت نقش رسانندگی را در نیم رسانا بازی می کنند (شکل (2-2)).

با توجه به فرمیون بودن الکترون، تابع پرشدگی هر حالت انرژی از نوار ظرفیت یا نوار رسانش در دمای T با تابع توزیع فرمی - دیراک مشخص می گردد. برای تعیین اندازه گاف انرژی، کافی است فاصله بین پایین ترین لبه نوار رسانش از بالاترین لبه نوار ظرفیت را محاسبه نمود. راحت ترین و احتمال ترین گذار الکترونی مربوط به گذار الکترون هایی است که حول و حوش بالاترین لبه نوار ظرفیت به پایین ترین لبه نوار رسانش صورت می پذیرد. بنابراین اکثریب خواص الکترونی نیم رسانا مربوط به ایس ناحیه از گذار می باشد. از این رو در ادامه فقط از نواحی ماکزیمم نوار ظرفیت و مینیمم نوار رسانش برای توصیف خواص الکتریکی نیم رساناها مورد توجه قرار خواهیم داد. معادله پاشندگی نوار انرژی در نواحی اکسترمم (k) با تقریب خوبی سهمی گون در نظر گرفته می شود.

نوار انرژی رسانش در لبه مینیمم به مانند الکترون آزاد با جرم مؤثر مثبـت "m<sup>\*</sup> و بار الکتریکی منفی میباشد(رابطه(2-1)).

$$E = E_{G} + \frac{\mathbf{h}^{2}k^{2}}{2m_{e}^{*}}$$
 live in the set of the

نوار ظرفیت به دلیل ایجاد حفره در آن می توان جریان غیر صفری داشته باشد (زیرا نوار کاملاً پر نمی باشد) و الکترون در آن نوار به مانند ذره ای با جرم، بار و انرژی منفی در حضور میدان الکتریکی دیده می شود (شکل (2-2)). الکترون در نوار ظرفیت انرژی، مطابق شکل (2-2)، به صورت رابطه (2-2) می باشد. نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 107

$$E = rac{\mathbf{h}^2 k^2}{2m_e^*}$$
  $m_e^* < 0^{-1}$  انرژی الکترون در نوار ظرفیت منفی با جرم منفی (2-2) انرژی الکترون در نوار شریت  $m_h^*$  که برابر است با قدرمطلق جرم مؤثر منفی الکترون

در نوار ظرفیت 0 -  $m_e^{*}$ ، انرژی نوار ظرفیت الکترون (رابط ه (2-2)) به صورت  $E = - \mathbf{h}^2 k^2 / 2m_h^{*}$ 





شکل2-2. الف) طرحوارهای از یک نیمرسانا بدون برانگیختگی الکترونی در دمای 0= T و با برانگیختگی الکترونی در دمای0 T <sup>1</sup> ب) گذار الکترون از نوار رسانش به نوار ظرفیت.

با انتخاب سطح انرژی صفر در بالاترین نقطه نوار ظرفیت و E<sub>G</sub> به عنـوان گـاف انرژی سیستم (مطابق شکل(2-2)ب)، الکترونهای لبه نوار انرژی ظرفیـت دارای جـرم منفی، بار منفی و انرژی منفی میباشند که میتوان رفتار الکترونی آنها را بـا ذراتـی بـا

ازیرا طبق رابطهی (1-97) مشتق دوم انرژی منفی می باشد.

جرم مؤثر مثبت  ${m_h^{\star}}$  ، بار مثبت  $e = h^2 k^2 / 2 m_h^{\star}$  مثبت  $E = h^2 k^2 / 2 m_h^{\star}$  به نام حفره معادل دانست که در ادامه به توصيف دليل اين معادل سازی خواهيم پرداخت.

محتملترین گذارها در نقاط اکسترمم به دو صورت مستقیم و غیر مستقیم
 مطابق شکل (2-3) اتفاق میافتد که در صفحه (169) بیشتر به آن خواهیم پرداخت.



شکل2-3. گذار الکترون از نوار رسانش به نوار ظرفیت الف) گذار مستقیم و ب) گذار غیرمستقیم.

برای معرفی مشخصات نوار انرژی شبه ذرات حفره به نکات زیر می پردازیم: 1) وجود تقارن مرکزی در جامدات بلورین r - ۲ باعث می شود همین تقارن نیز در فضای اندازه حرکت حاکم شود. ازاینرو جمع برداری اندازه حرکت بلورین در هر نوار انرژی برابر صفر می شود0= k ثق. در دمای صفر مطلق هر حالت پر (توسط الکترونی با بردار موج k) می توان حالت پر دیگری با همان انرژی ولی با اندازه حرکت قرینه k - یافت. با همین استدلال، می توان نتیجه گرفت که جمع سرعت الکترونها در یک نوار انرژی پر برابر صفر است که نتیجهی جریان صفر را می دهد.

$$\mathbf{r}_{\mathbf{J}} = (-\mathbf{e}) \mathbf{a}_{\mathbf{i}}^{\mathbf{N}} \mathbf{V}_{\mathbf{i}} = 0$$

با در نظر گرفتن یک گذار الکترونی (الکترون **آ**ام با بردار <sub>أ</sub> k از نوار ظرفیت به نوار رسانش شکل(2-3))، عبارت جمع روی بردار سرعت و اندازه حرکت بلورین در نوار ظرفیت غیر صفر میشود. مقدار جریان به اندازه جریان یک الکترون (e v v و ) از عبارت جمع جریان کل در نوار ظرفیت کاسته میشود (رابطه(2-3)).

$$\mathbf{\mathbf{J}}_{j}^{\mathbf{r}} = (-e) \mathbf{\mathbf{a}}_{j}^{N} \mathbf{\mathbf{V}}_{i}^{\mathbf{r}} - (-e) \mathbf{V}_{j}^{\mathbf{r}} = (e) \mathbf{V}_{j}$$
(3-2)

با صفر بودن قسمت اول عبارت (2-3)، مقدار جریان کل نوار (غیر پر) برابر خواهد بود با پا پا را ج ا که آن معادل با جریان حاصل از تولید بار مثبت با سرعت  $v_j$  است. همان طور که در بالا به آن اشاره شد جمع برداری بردار موج هر نوار انرژی برابر صفر است 0 ه  $k_i = 0$  می توان آن را بازنویسی نمود. ولی جمله اول جمع به صورت  $k_i^{+}k_j + (k_j) = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود. ولی جمله اول جمع به دلیل  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود. ولی جمله اول جمع به دلیل  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود. ولی جمله اول جمع به دلیل  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود. ولی جمله اول جمع به دلیل  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود. با گذار یک الکترون به نوار رسانش،  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود ولی جمله اول جمع به دلیل می توان به صورت 0 (  $k_i = 0$  ، می توان آن را بازنویسی نمود بنابراین عبارت جمع بالا را  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می توان آن را بازنویس که با صفر بودن جمله اول می توان به صورت 0 (  $k_j = 0$  ،  $k_j = 0$  ، نوشت که با صفر بودن جمله اول  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، جمع بردار موج یک نوار فاقد یک الکترون با قرینه بردار موج الکترون گذار یافته برابر است. یعنی حفرهای با اندازه حرکت  $k_j = 0$  - در نوار ظرفیت ایجاد  $k_i^{+}t_{k_j} = 0$  ، می شود (شکل (2-4)).

در فرآیند تولید شبه ذارت (الکترون - حفره)، هر یک از شبه ذرات با توجه به جذب انرژی D، دارای انرژی مثبتی هستند. حداقل مقدار انرژی لازم D برای یک گذار مستقیم مطابق شکل(2-2) برابر است با گاف انرژی ما بین نوار ظرفیت و رسانش میباشد(در گذار مستقیم). با توجه به شکل(2-2) بهازای گذارهای دور از نقاط اکسترمم انرژی لازم برابر است با:

$$D = E_{G} + \frac{\mathbf{h}^{2}k^{2}}{2m_{e}^{*}} - \overset{\text{a}e}{\xi} - \frac{\mathbf{h}^{2}k^{2}\ddot{O}}{2m_{h}^{*}\dot{\breve{O}}} = E_{G} + \frac{\mathbf{h}^{2}k^{2}}{2m_{e}^{*}} + \frac{\mathbf{h}^{2}k^{2}}{2m_{h}^{*}}$$
(4-2)

در رابطه (4-2)  $h^{2}k^{2}/2m_{h}^{k} = h^{2}k^{2}/2m_{h}^{k}$  به ترتیب می توان انرژی نواری شبه ذرات الکترون و حفره با جرمهای مؤثر  $m_{h}^{*}$  و  $m_{h}^{*}$  نامبرد. دو جمله اول رابط ه (4-2) مربوط به انرژی الکترون در نوار رسانش (با تعقر مثبت نوار 0< m\_dبق رابط می (1-(97)) و جمله سوم مربوط به انرژی حفره که با توجه به مثبت بودن انرژی حفره، جرم مؤثر حفره  $m_{h}^{*}$  نیز بایستی مثبت باشد. ازاین و در این جا نوار حفره نیز بایستی دارای تعقر رو به بالا داشته باشد (شکل (2-4)ب).



شکل2-4. الف) نوار انرژی حفره بهدست آمده از تقارن مرکزی نوار انرژی ظرفیت. ب) نوار انرژی حفره و رسانش (الکترون).

بنابراین از نتایج بالا به طور خلاصه می توان نتیجه گرفت، حفره، شبه ذرهای با بار مثبت، جرم مؤثر مثبت و انرژی مثبت می باشد. اندازهی بار حفره همان بار الکترون و جرم مؤثر آن برابر است با قدرمطلق جرم مؤثر الکترون در نوار ظرفیت می باشد. بنابراین نوار انرژی حفره (با مشخصات گفته شده در بالا) را می توان با تبدیل تقارن مرکزی نوار انرژی ظرفیت نسبت به نقط ماکزیمم آن به دست آورد (شکل (2-4)الف).

### نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 111



نکته2-2: تولید این شبه ذرات (الکترون و حفره) تشکیل یک حالت پیوندی هیـدروژن گونه (که به دور مرکز جرمشان میچرخند) میشود، آن را اکسیتون مینامند که در بخش (2-4) به آن خواهیم پرداخت. نکته2-3: هرچه نوار حفره بازتر باشد مشتق دوم آن کوچکتر و با توجه به رابطه(1-(1-2) جرم مؤثر آن نیز بزرگتر خواهد بود که به آن حفره سنگین نامیده میشوند (شکل (2-5)).

**شکل2-6**. حضور الکترون وحفره با جرمهای مثبت در یک میدان الکتریکی ثابت کـه در آن ve و v<sup>k</sup> بـه ترتیـب سـرعت الکتـرون و حفـره مـیباشـد کـه جریـانهـای همسوی Je و J<sub>h</sub> را به وجود میآورد. در دمای بالا جریان حاصله از یک میدان الکتریکی ثابت در یک نیمرسانا، ناشی از هر دو حاملین جریان (الکترون و حفره) می باشد. با در نظر گرفتن الکترون در نوار رسانش و حفره در نوار حفره (تقارن مرکزی نوار ظرفیت) می توان سهم جریان هر یک را محاسبه نمود. نکته مهم در این است که هر دو حاملین جریان در حضور میدان با توجه به علامت بارشان، جرمشان و نیروی خارجی اعمالی بر آنها، جریانهای هم سویی را در نیم رسانا ایجاد می کنند (شکل (2-6)).

با اعمال یک میدان الکترومغناطیسی و با در نظر گرفتن نیروهای اتلافی طبق نظریه درود(رابطه(1-4)) ناشی از پراکنـدگیها، می توان معادلات حرکـت را بـرای الکترون و حفره به صورت زیر نوشت:

$$m_{e}^{*} \frac{dv_{e}}{dt} = -e\left(\mathbf{\vec{F}} + \mathbf{\vec{v}}_{e} \cdot \mathbf{\vec{B}}\right) - m_{e}^{*} \frac{v_{e}}{t_{e}}$$
(5-2)

$$m_{h}^{*} \frac{dv_{h}}{dt} = +e\left(\stackrel{\mathbf{r}}{E} + \stackrel{\mathbf{r}}{v_{h}} \stackrel{\mathbf{r}}{B}\right) - m_{h}^{*} \frac{\stackrel{\mathbf{r}}{v_{h}}}{t_{h}}$$
(6-2)

که در رابطه (5-2) و (6-2) و  $v_{e}^{h}$  و  $v_{h}^{h}$  به ترتیب سرعتهای گروه الکترون و حضره و t<sub>e</sub> و t<sub>e</sub> t<sub>h</sub> و t<sub>e</sub> t<sub>h</sub> زمانهای پراکندگی الکترون و حضره می باشند. با در دست داشتن نوار انسرژی شان هر دو حاملین (k)  $E_{e}(k)$  میتوان با استفاده از رابطه  $E_{e}(k)$  انرژی شان هر دو جرمهای مؤثر الکترون و حفره را به دست و جرمهای مؤثر الکترون و حفره را به دست آورد.

بحث انرژی فرمی در فلزات که قبلاً به آن اشاره شد جایی است که حالتهای انرژی پر سیستم را از حالتهای خالی از الکترون، در دمای صفر کلوین جدا می سازد<sup>1</sup>. در نیمرسانا در دمای صفر کلوین نوار ظرفیت کاملاً پر و نوار رسانش کاملاً خالی است، بنابراین انرژی فرمی (یا پتانسیل شیمیایی<sup>2</sup>) بایستی در ناحیهای از فضای گاف انرژی باشد.

<sup>1.</sup> انرژی فرمی همان پتانسیل شیمیاییm سیستم در دمای صفر میباشد.

۲. همان طور که از مکانیک آماری به یاد داریم، پتانسیل شیمیایی میزان قیـد سیسـتم بـه تعـداد ذرات را نشـان می دهد. با توجه به تعریف پتانسیل شیمیایی m=(me/m)<sub>S,V</sub> ، هرچه m بزرگتر باشد میزان انرژی لازم برای تغییر تعداد ذرات زیاد میباشد ازاین رو سیستم نسبت به تعداد ذرات پایدارتر است. برای یک سیستم فوتونی کـه دارای پتانسیل شیمیایی صفر است، سیستم هیچگونه قیدی در تعداد تولید فوتونها ندارد، بنابراین بـه هـر تعداد دلخواه با تابع توزیع خاص خود میتواند فوتون خله دلی از فارد.

نکته2-4: نیمرسانا با هیچگونه ناخالصی را نیمرسانای ذاتی، همراه با ناخالصی را نیمرسانای غیرذاتی مینامند. در ادامه نشان خواهیم داد محل پتانسیل شیمیایی در یک نیمرسانای ذاتی نه فقط به نسبت جرمهای مؤثر حفره و الکترون بستگی دارد بلکه به دما نیز وابسته است. همچنین نشان خواهیم داد که در نیمرسانای غیر ذاتی علاوه بر نسبت جرمهای مؤثر و دما به چگالی ناخالصی اضافه شده نیز بستگی دارد.

به دلیل کوچک بودن مقدار گاف انرژی در نیمرساناها، در یک تعادل گرمایی T، الکترونهای لبهی ماکزیمم نوار ظرفیت به الکترونهای لبهی مینیمم نوار رسانش گذار مینماید. واضع است در نیمرسانای ذاتی چگالی الکترونهای گذار شده در نوار رسانش n با چگالی حفره پدیدار شده در نوار ظرفیت q، برابر میباشد. هر چه دما افزایش داده شود، مقادیر n و q افزایش مییابد. که در شرایط تعادلی حاصل ضرب این دو چگالی، برابر مربع چگالی ذاتی n

$$n \times p = n_i^2(T) \tag{7-2}$$

1-2. محاسبه چگالی الکترون n و حفره p در نوارهای رسانش و ظرفیت همانطور که قبلاً به آن اشاره شد، محتمل ترین گذارها در نواحی اکسترممها در هر دو نوار (ظرفیت و رسانش) صورت می پذیرد بنابراین با تقریب بسیار خوبی می توان نوار انرژی شان را به مانند الکترون آزاد سهمی گون در نظر گرفت (شکل (2-3)) در ادامه نشان می دهیم چگالی حالت انرژی (E) برای هر نوار سهمی گون به شکل  $\frac{\mathbf{h}^2 \mathbf{k}^2}{2m} = (\mathbf{k})^2$ ، متناسب با مجذور انرژی می باشد (رابطهی (2-9)). طبق تعریف چگالی حالت انرژی <sup>1</sup> به صورت ( $\mathbf{e} \cdot \mathbf{e}_1$ ) می از از طبق تعریف چگالی حالت انرژی <sup>1</sup> به صورت ( $\mathbf{e} \cdot \mathbf{e}_1$ ) که در آن از انرژی هر حالت که در اینجا با توجه به سهمی گون در نظر گرفتن نوار انرژی آن از انرژی هر حالت که در اینجا با توجه به سهمی گون در نظر گرفتن نوار انرژی آن از ویژه حالتها عبارت جمع به صورت انتگرال بازنویسی نمود (رابطه (2-8))).

$$D(E) = \mathop{a}_{i} d(E - e_{i}) = \frac{v}{(2p)^{3}} \mathop{o}_{k} d(E - e_{k}))$$
(8-2)

1. Density of state (DOS)

114 فيزيك حالت جامد2

$$\begin{split} & \mathcal{N}_{i} \left( \frac{V}{(2p)^{3}} \overset{\mathbf{V}}{\mathbf{O}} \mathbf{h}^{\mathbf{f}} \right) \left[ \mathbf{h}^{\mathbf{f}} \left( \frac{1}{p} \right)^{3} \mathbf{h}^{\mathbf{f}} \mathbf{h}^{\mathbf$$

رابطه (2-9) نشان می دهد که چگالی حالت برای نوار انرژی سهمی گون با جذر انرژی متناسب می باشد. حال با توجه به سهمی در نظر گرفتن نوارهای انرژی ظرفیت و رسانش در نقاط اکسترممشان، ولی با این تفاوت که نوار ظرفیت با تعقر به سمت پایین با لبه انرژی Ev و نوار رسانش با تعقر به سمت بالا با لبه انرژی Ec، چگالی حالتهای آنها طبق رابطهی (2-9) به صورت رابطه (2-10) و (2-11) داده می شوند.

$$D_{V}(E) = \frac{V}{2p^{2}} \underbrace{\widetilde{g}^{2} m_{h}^{*}}_{\mathbf{b}^{2}} \underbrace{\widetilde{g}^{3/2}}_{\underline{\phi}} (E_{V} - E)^{1/2} \qquad E \pounds E_{V} \qquad (10-2)$$

$$D_{\rm C}({\rm E}) = \frac{V}{2p^2} \frac{\tilde{c}^2_{\rm E} m_{\rm e}^*}{\tilde{c}} \frac{{\dot{c}}^{3/2}}{{\bf h}^2} ({\rm E} - {\rm E}_{\rm C})^{1/2} \qquad {\rm E}^{3} {\rm E}_{\rm C}$$
(11-2)

در رابطهی (11-2) چگالی حالت me جرمهای مؤثر الکترون در نوار رسانش که مقداری است مثبت و برای نوار حفره همانطور که در بالا گفته شد می توان همان نوار ظرفیت با جرم 0< mh را در نظر گرفته شود. نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 115



**شکل**2-7. چگالی حالت نوار ظرفیت (D<sub>V</sub>(E و رسانش (D<sub>C</sub>(E و تابع پرشدگی.

که شکل (D<sub>c</sub>(E) (7-2 و D<sub>v</sub>(E) به ترتیب چگالی حالت نوارهای انرژی رسانش و رسانش و ظرفیت میباشند که اختلاف مقدار دو لبهی انرژی نوارهای رسانش و ظرفیت (E<sub>C</sub> - E<sub>V</sub>)، معرف گاف انرژی E<sub>G</sub> میباشد (شکل (2-7)).

وجود گاف انرژی در نیمرساناها، باعث فاصله افتادن بین حالتهای انرژی نوارهای رسانش و ظرفیت از پتانسیل شیمیایی (که در ناحیه میانی گاف انرژی واقع است) میشود. از طرفی با توجه به انرژی گرمایی در دمای اتاق k<sub>B</sub>T ×0/026eV کیه در این محدودهی دمای نامساوی E - m> k<sub>B</sub>T برقرار میباشد که تابع فرمی-دیراک به تابع توزیع بولتزمن f(E)=e<sup>- (E-m)/k<sub>B</sub>T</sup>

با افزایش دما، الکترونهای نوار ظرفت به نوار رسانش گذار میکنند. ازاینرو در ادامه چگالی الکترونی n و چگالی حفره p ایجاد شده در نوار ظرفیت و رسانش محاسبه می گردد.

محاسبهی چگالی الکترونی n در نوار رسانش: با استفاده از چگالی حالت نوار رسانش و ظرفیت ((D<sub>v</sub>(E) و (D<sub>v</sub>(E)) می توان چگالی ذاتی الکترون و حفره (n و q) را محاسبه نمود. حاصل ضرب چگالی تعداد حالت انرژی نوار رسانش D<sub>C</sub>(E) (در یک بازهی انرژی E و E+dE) در احتمال پرشدگی هر حالت از انرژی (f(E) و جمع

116 فیزیک حالت جامد2

چگالی تعداد الکترونها n برابر است با:

$$\begin{split} n &= \frac{N_e}{V} = \frac{1}{V} \grave{\mathbf{Q}}_c \frac{V}{2p^2} \overset{\textbf{We}}{\underline{\mathbf{k}}} \frac{\overset{\textbf{O}}{\mathbf{p}}}{\overset{\textbf{O}}{\underline{\mathbf{k}}}}^{3/2} (E - E_C)^{1/2} e^{-(E - m)/k_B T} dE \\ n &= \frac{1}{2p^2} \overset{\textbf{We}}{\underline{\mathbf{k}}} \frac{\overset{\textbf{O}}{\underline{\mathbf{p}}}}{\overset{\textbf{O}}{\underline{\mathbf{k}}}}^{3/2} e^{m/k_B T} \grave{\mathbf{Q}}_c (E - E_C)^{1/2} e^{-E/k_B T} dE \\ \overset{\textbf{O}}{\underline{\mathbf{k}}} (E - E/k_B T) \\ \overset{\textbf{O}}{\underline{\mathbf{k}}}$$

$$n = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\underbrace{\widehat{g}}^{2} \frac{m_{e}^{*} k_{B} T}{h^{2}} \underbrace{\overset{ö}{\stackrel{+}{\phi}}^{3/2}}_{\phi} e^{(m E_{c})/k_{B}T} \underbrace{\widehat{\phi}}^{\frac{2}{p}} x^{1/2} e^{-x} dx$$

$$n = \frac{1}{4p^{2}} \underbrace{\underbrace{\widehat{g}}^{2} p \frac{m_{e}^{*} k_{B} T}{h^{2}} \underbrace{\overset{ö}{\stackrel{+}{\phi}}^{3/2}}_{\phi} e^{(m E_{c})/k_{B}T}$$

$$n = \frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\underbrace{\underbrace{\widehat{g}}^{2} p \frac{m_{e}^{*} k_{B} T}{h^{2}}}_{\phi} \underbrace{\overset{ö}{\stackrel{+}{\phi}}^{3/2}}_{\phi} e^{(m E_{c})/k_{B}T}$$

$$N_{C} = \frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\underbrace{\underbrace{\widehat{g}}^{2} p \frac{m_{e}^{*} k_{B} T}{h^{2}}}_{\phi} \underbrace{\overset{ö}{\stackrel{+}{\phi}}^{3/2}}_{\phi}$$

$$n = N_{C} e^{(m E_{c})/k_{B}T}$$

$$(12-2)$$

$$n = N_{C} e^{(m E_{c})/k_{B}T}$$

نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 117

$$p = \frac{N_{h}}{V} = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{2}}{\mathbf{k}}}_{h}^{m_{h}^{*}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\dot{\mathbf{g}}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \mathbf{O}_{\mathbf{z}}^{E_{v}} (E_{V} - E)^{1/2} e^{E/k_{B}T} dE$$

$$p = \frac{N_{h}}{V} = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{2}}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{m_{h}^{*}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\dot{\mathbf{g}}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \mathbf{O}_{\mathbf{z}}^{E_{v}} (E_{V} - E)^{1/2} e^{E/k_{B}T} dE$$

$$p = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{2}}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{m_{h}^{*}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\dot{\mathbf{k}}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \mathbf{O}_{\mathbf{z}}^{E_{v}} (E_{V} - E)^{1/2} e^{E/k_{B}T} dE$$

$$p = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} \underbrace{\overset{\mathbf{g}^{3}/2}{\mathbf{k}}}_{\phi}^{e^{-m/k_{B}T}} e^{E/k_{B}T} dE$$

$$p = \frac{1}{2p^{2}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} \frac{\mathbf{k}_{B}T}{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\dot{g}}_{\mathbf{k}}^{*} e^{-(\mathbf{m} \cdot \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B}T} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} y^{1/2} e^{-y} \, dy$$

$$p = \frac{1}{4p^{2}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} y^{1/2} e^{-y} \, dy + \frac{1}{2} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} y^{1/2} e^{-y} \, dy + \frac{1}{2} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} y^{1/2} e^{-y} \, dy$$

$$p = \frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} \frac{2p \, \mathbf{m}_{h}^{*} \mathbf{k}_{B}T}{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} e^{-(\mathbf{m} \cdot \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B}T}$$

$$N_{h} = \frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} \frac{2p \, \mathbf{m}_{h}^{*} \mathbf{k}_{B}T}{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\hat{g}}_{\mathbf{k}}^{*} e^{-(\mathbf{m} \cdot \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B}T}$$

$$p = N_{h} e^{-(\mathbf{m} \cdot \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B}T}$$

$$(13-2)$$

$$\frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\underbrace{\overset{\mathbf{g}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{p}} \underbrace{\mathbf{m}_{h}^{*} \mathbf{k}_{B} T}_{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{p}}{\overset{\mathbf{p}}{\dot{\mathbf{g}}}}_{\mathbf{g}}^{3/2}}_{\mathbf{g}^{*}} e^{-(\mathbf{m} \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B} T} = \frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\underbrace{\overset{\mathbf{g}}{\mathbf{g}}}_{\mathbf{g}}^{\mathbf{p}} \underbrace{\mathbf{m}_{e}^{*} \mathbf{k}_{B} T}_{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{p}}{\overset{\mathbf{p}}{\dot{\mathbf{g}}}}_{\mathbf{g}}^{3/2}}_{\mathbf{g}^{*}} e^{(\mathbf{m} \mathbf{E}_{c})/\mathbf{k}_{B} T}$$
$$\mathbf{m} = \frac{1}{2} (\mathbf{E}_{C} + \mathbf{E}_{V}) + \frac{1}{2} \mathbf{k}_{B} T \ln(\frac{\mathbf{m}_{h}^{*}}{\mathbf{m}_{e}^{*}})$$
(14-2)

در اینجا عبارت 2/(E<sub>C</sub> + E<sub>V</sub>) دقیقاً در وسط گاف انرژی قرار میگیرد و رابطهی(2-14) وابستگی پتانسیل شیمیایی m به جرم مؤثر حاملین (m<sub>e</sub><sup>\*</sup> ،m<sub>h</sub>) و دما را نشان میدهد. در دو وضعیت میتوان جمله دوم عبارت(2-14) صفر شود: الـف) در دمای صفر مطلق (حالت پایه) ب) برابری جرم مؤثر حفره m<sub>h</sub><sup>\*</sup> در نوار ظرفیت با جرم مؤثر الکترون در نوار رسانش. پتانسیل شیمیایی در این دو وضعیت درست در میانهی

118 فيزيك حالت جامد2

گاف انرژی قرار میگیرد. در اکثر موارد جرم مؤثر حفره از جرم الکترون بزرگتر میباشد که در دمای T با افزایش جرم مؤثر حفره نسبت به جرم مؤثر الکترون رسانش، پتانسیل شیمیایی به آهستگی به نوار رسانش نزدیکتر می شود. **نکته**2-5: به دلیل کوچک بودن جمله دوم رابطهی (2-14) نسبت به جمله اول در دمای اتاق (k<sub>B</sub>T »0.026eV)، می توان به طور کلی پتانسیل شیمیایی را برای نیم رساناهای ذاتی تقریباً در وسط گاف انرژی در نظر گرفت.

در حالت تعادلی حاصل ضرب تعداد الکترونهای رسانش با تعداد حفرههای نوار ظرفیت برابر خواهد بود با مربع تعداد حاملین ذاتی سیستم است.

$$n p = n_i^2(T) = N_c N_h e^{(E_v - E_c)/k_B T} = N_c N_h e^{-E_G/k_B T}$$
(15-2)

رابطه (2-15) نشان میدهد که چگالی ذاتی حاملین (n<sub>i</sub>(T) اولاً مستقل از پتانسیل شیمیایی است، ثانیاً دارای وابستگی نمایی به گاف انرژی که از مشخصههای مهم نیمرساناها میباشد. ازاینرو موادی با گاف انرژی بزرگ، تعداد حاملین ذاتی کوچکی خواهند داشت. با دانستن گاف انرژی مواد و نیز چگالی تعداد یک حامل، میتوان چگالی تعداد حامل دیگر را بهدست آورد (رابطهی(2-15)).

2-1-4 ناخالصی در نیمرسانا (نیمرساناهای غیرذاتی)

همان طور که قبلاً به آن اشاره شد، ساختار ژرمانیوم و سیلسیوم دارای یک شبکه کریستالی الماس گونه می باشند (شکل (2-1)). هر اتم آن با چهار اتم که در رئوس یک ساختار تتراهدرال هستند، پیوند کوالانسی تشکیل می دهند. سیلسیوم و ژرمانیوم در گروه چهارم از جدول تناوبی قرار دارند. این گروه دارای چهار الکترون در بالاترین تراز اتمی خود هستند. با در نظر گرفتن یک شبکه بلوری خالص از سیلیسیوم یا ژرمانیوم به عنوان میزبان و اضافه کردن ناخالصی به آن می توان نیم رساناهایی از نوع N و یا P داشت. غلظت ناخالصی در بلور میزبان بایستی آنقدر کم باشد (حدود 10000

برای تولید نیمرسانای نوع N از ناخالصی گروه پنجم جدول تناوبی استفاده میکنیم. اتمهای این گروه دارای 5 الکترون در بالاترینترین تراز انرژی هستند (فسفر، آرسنیک و...)، با قرار دادن این عناصر به جای اتم میزبان، چهار تا از الکترونهایشان را با الکترونهای اتم میزبان برای پیوند کوالانسی به اشتراک میگذارند. تک الکترون باقی مانده با یک قید پیوند اتمی کوچک به مانند یک تراز انرژی اتمی هیدروژن-گونه در اطراف اتم ناخالصی پرسه میزند<sup>1</sup>(شکل (2-8)). در ادامه با استفاده از روابط استخراج شده از اتم هیدروژن (رابطه (2-16))، نشان داده می شود حضور این الکترون در محیطی که دارای ضریب دی الکتریک بزرگتر از خلاء 1<ع و جرم مؤثری کمتر از جرم الکترون آزاد است ( $m_e^* < m_e$ )، باعث کاهش انرژی بستگی و افزایش شعاع الکترونی در این الکترون می شود. جرم مؤثر الکترون در محیط ژرمانیوم 2/0 برابر جرم الکترون در این الکترون می شود. جرم مؤثر الکترون در محیط ژرمانیوم 2/0 برابر جرم الکترونی در این الکترون می شود. جرم مؤثر الکترون در محیط ژرمانیوم 15/8 می باشد که با استفاده از رابطههای (2-17)، انرژی بستگی به اندازه ۷0200 و شعاع الکترونی حدود 400 را نتیجه می دهد. در صورتی که همین مشخصه ا برای اتم هیدروژن برابر با ای دا 2000 می ایر 2000 می از در 1000 و شعاع الکترونی ما 400 را

$$E_{n} = -\frac{m_{e}^{*}e^{4}}{2e^{2}h^{2}(4pe_{o})^{2}}\frac{1}{n^{2}} \quad \mathfrak{I} \qquad r_{n} = \frac{eh^{2}(4pe_{o})}{m_{e}^{*}e^{2}}n^{2}$$
(16-2)

بنابراین افزایش شعاع الکترونی باعث گسترش فضای تابع موج الکترون ناخالصی جایگزیده در بلور می شود که با دریافت کمترین انرژی حرارتی، به نوار انرژی رسانش میزبان انتقال یافته و چگالی الکترونی نوار رسانش را می افزاید. این دسته الکترون ناخالصی با گذر به نوار رسانش تابع موج گسترده بلوخ را به خود می گیرند. با استفاده از رابطهی (2-16) و قرار دادن مقادیر ثابت به ازای n = 1 به عبارت های ساده شده زیر می رسیم:

$$E_{n} = - \frac{\mathcal{E}_{me}}{\dot{\xi}me^{2}\dot{\varphi}} \frac{\ddot{Q}}{\dot{\varphi}} 13/6eV \quad \mathcal{I} \qquad r_{n} = \frac{\mathcal{E}_{me}}{\dot{\xi}me^{2}\dot{\varphi}} \frac{\ddot{Q}}{\dot{\varphi}} 0/53 \text{ A}$$
(17-2)

رابطهی(2-17) نشان میدهد با یک جرم مؤثر کوچک و بـا یـک ضـریب ثابـت دیالکتریک بزرگ می توان تک الکترون خارجی ناخالصی (با یک تابع موج اتمی) را تا

T.به مانند اتم هیدروژن دارای تراز انرژی که در یک فاصله به دور اتم ناخالصی ولی با شعاع اتمی بزرگتر از اتم هیدروژن میچرخد.

<sup>2.</sup> زیرا جرم الکترون در اتم هیدروژن برابر است با جرم الکترون آزاد m<sub>e</sub> و ضریب دیالکتریک، یک میباشد.

چند ده برابر فاصلهی بین اتمی بلور گسترده نمود ولی همچنان در دمای بسیار پایین k<sub>B</sub>T << e<sub>D</sub> جایگزیده میباشد(شکل(2-8) که درایـنجا e<sub>D</sub> انـرژی بسـتگی تـک الکترون آزاد ناخالصی بخشنده به اتم ناخالصی میباشد که در ادامه نشـان خـواهیم داد برابر با فاصله تراز انرژی ناخالصی بخشنده تا لبه نوار انرژی رسانش میباشد.

با توجه به انرژی حرارتی دمای اتاق k<sub>B</sub>T =0/026 eV و با توجه به انرژی بستگی الکترونهای ناخالصی بخشنده به عنوان مثال اتم فسفر epoloizeV، تمامی تک الکترون ناخالصیهای فسفر در دمای اتاق به نوار رسانش محیط ژرمانیوم گذار مییابد که به معنی یونیزه شدن اتمهای ناخالصی فسفر است. شکل (2-8) نشان می دهد که تابع موج اتمی الکترونهای خارجی ناخالصیها میتوانند به دلیل گستردگی آن با تابع موج الکترونهای اتمهای میزبان هم پوشانی داشته باشند که با دریافت کمی انرژی حرارتی به نوار رسانش گذار می نمایند. به علت کمی غلظت ناخالصیها فاصله بین اتمهای ناخالصی نسبت به یکدیگر به قدری زیاد هستند که هیچ گونه هم پوشانی اتمی بین آنها برقرار نمی شود هر چند که تابع موج اتمی آنها بسیار گسترده می باشد<sup>1</sup>.

**جدول**2-2. E<sub>G</sub> گاف انرژی، e<sub>D</sub> انرژی بخشنده ناخالصی تا لبه نوار رسانش و e<sub>A</sub> انرژی پذیرنده ناخالصی تا لبه نوار ظرفیت، در بلـور میزبـان (سیلسـیوم و ژرمـانیوم) همراه با تراکم ذاتی حاملینشان (شکل(2-10)).

	E <sub>G</sub> (eV)	e <sub>D</sub> (eV)		e <sub>A</sub>	(eV)	e ضريب	تراکم حاملین ذاتی T=300K	
	т=0к	Р	As	В	Al	دىالكتريك	(m <sup>-3</sup> )	
Si	1/08	0/045	0/049	0/045	0/057	11/7	2´10 <sup>16</sup>	
Ge	0/66	0/0	13 0/012	0/01	0/01	15/8	2´10 <sup>19</sup>	

(Al ناخالصی از نوع P را میتوان با قرار دادن عناصر گروه سوم جدول تناوبی (Al یا خالصی از نوع B و ....) ایجاد نمود. آخرین تراز انرژی این عناصر دارای سه الکترون میباشند، با قرار

 یا به زبان سادهتر ناخالصیها همدیگر را نمی بینند تا نوار جدیدی را ایجاد نمایند. بنابراین انرژی هیدروژنگونهی آنها به صورت تراز انرژی در ناحیهی گاف انرژی بدون پهنا ایجاد میکند. دادن آنها به جای اتمهای چهار ظرفیتی میزبان، سه الکترون اتم ناخالصی پیوند کوالانسی را تشکیل میدهند و تک الکترون اتم میزبان رها میباشد. اتم ناخالصی برای تکمیل پیوند آزاد، تک الکترونی را از نوار ظرفیت اتمهای میزبان می گیرد و یک حفره در نوار ظرفیت پدید می آورد که این حفره به مانند بار مثبت (به اندازه بار یک الکترون) مقید به اتم ناخالصی است که در فاصلهای به شعاع <sub>آ</sub> در اطراف آن پرسه میزند (شکل (2-8)). میزان انرژی بستگی الکترون و حفره به یون ناخالصی در جدول (2-2) آمده است. مطالب نتیجه گرفته شده در بالا را میتوان به طور خلاصه در شکل (2-8)



شکل2-8. طرحوارهای از نیمرسانای نوع N وP.

ترازهای انرژی اتمهای بخشنده به اندازه انرژی بستگیشان (انرژی بستگی تـک الکترون با یون ناخالصی) در نزدیکی لبه نوار رسانش و ترازهـای اتـم پذیرنـده نیـز در

122 فيزيك حالت جامد 2

نزدیکی نوار ظرفیت به اندازه تمایل جذب الکترون، قرار میگیرند که مقادیر عددی این ترازها در جدول(2-2) داده شده است.

به ازای هر اتم بخشنده یک تراز انرژی تک الکترونی در تراز انرژی بخشنده<sup>1</sup> پدید میآید. ازاینرو تعداد تبهگنی تک انرژی تراز بخشنده به تعداد اتمهای ناخالصی بخشنده میباشد. به طور مشابه تعداد تبهگنی تک انرژی خالی در تراز پذیرنده<sup>2</sup> به تعداد اتمهای ناخالصی پذیرنده است.

در دمای صفر کلوین همهی ترازهای بخشنده دارای یک الکترون و همهی ترازهای پذیرنده خالی از الکترون می باشند. در ادامه نشان خواهیم داد، حضور هر دو ناخالصی در نیم رسانای میزبان، باعث می شود که پتانسیل شیمیایی تقریباً در وسط گاف انرژی قرار گیرد (شکل (2-10)الف). در صورتیکه اگر هر کدام از ناخالصی ها را به طور جداگانه داشته باشیم پتانسیل شیمیایی در بین انرژی تراز ناخالصی و نوار انرژی نزدیک به خود (شکل (2-10)ب وج) قرار می گیرد.



**شکل**2-9. طرحوارهای از یک نیمرسانا نوع N و P در دمای صفر و غیر صفر.

دمای یونیزاسیون برای ترازهای بخشنده و یا پذیرنده به ترتیب به صورت  $k_B T_A = e_a$  فاصله انرژی تراز  $k_B T_D = e_d$  و  $k_B T_D = e_d$  نوری می شود که در آن  $e_d = E_C - E_D$  فاصله انرژی تراز بذیرنده  $E_A$  با  $E_D$  با وار رسانش  $E_C$  و  $E_A - E_V$  فاصله انرژی تراز پذیرنده  $E_A$  با نوار ظرفیت  $E_A$  است و  $T_D$  و  $T_A$  همارز دمایی انرژی ها  $e_d$  و  $e_a$  می باشند. در

1. با فاصله انرژی e<sub>d</sub> درست زیر نوار رسانش که به صورت E<sub>D</sub> در شکل (2-9) نشان داده شده است.
 2. با فاصله انرژی e<sub>d</sub> درست بالای نوار ظرفیت که به صورت E<sub>A</sub> در شکل (2-9) نشان داده شده است.

نیم رسانای نوع N (شکل (2-10)ج)، در حالت T = T >> T انتظار می رود که به طور عملی همه ترازهای انرژی اتمهای بخشنده پر باشند و هیچ گذاری صورت نیذیرد. در این صورت نشان خواهیم داد که پتانسیل شیمیایی در ناحیه بین تراز بخشنده و نوار رسانش قرار می گیرد  $E_D > m(T) = E_D$ . در حالتی که دما قابل مقایسه با دمای یونیزاسیون باشد T T تمامی الکترونهای تراز بخشنده به نوار رسانش گذار نموده و پتانسیل شیمیایی (mT قدری پایین تر از تراز بخشنده ای قرار می گیرد، اما هنوز نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد. در صورتی که دما خیلی بالا باشد گذار حاملین نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد. در صورتی که دما خیلی بالا باشد گذار حاملین نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد. در صورتی که دما خیلی عرار می گیرد، اما هنوز نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد. در صورتی که دما خیلی می الا باشد گذار حاملین نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد. در صورتی که دما خیلی می بالا باشد گذار حاملین نزدیک به لبه نوار رسانش می باشد یک نیم رسانای ذاتی عمل می کند. از این رو ناچیز خواهد شد و مجموعه به مانند یک نیم رسانای ذاتی عمل می کند. از این رو پتانسیل شیمیایی به نزدیکی وسط گاف انرژی بر گردانده می شود (شکل (2-10)). این



**شکل**2-10. مکان قرار گرفتن پتانسیل شیمیایی در یک نیمرسانا: الف) از نوع اتـمهـای بخشنده (نوع N) ) ب) با ناخالصی از نوع اتمهـای پذیرنـده (نـوع P ) ج) بـا هـر دو ناخالصی.

در ادامه نشان خواهیم داد که می توان جایگاه پتانسیل شیمیایی را در ناحیه گاف انرژی توسط تعداد حاملین بخشنده یا پذیرنده مشخص نمود. برای حل تحلیلی مطالب بالا، بهتر است حالت کلی را در نظر بگیریم. یعنی حالتی که در آن هم ناخالصی بخشنده (نوع N) و هم ناخالصی پذیرنده (نوع P) در بلور میزبان حضور داشته باشند (شکل (2-10)ج).

حاملین ذاتی، الکترون های که از نوار ظرفیت به نوار رسانش گذار می نمایند.

۲. که بیشترین جمعیت را در بلور دارند.

در دمای بالا، الکترونهای ترازهای بخشنده به نوار رسانش و الکترونهای نـوار ظرفیت هم به ترازهای پذیرنده و هم به نوار رسانش می توانند گذار یابند. ایـن فرآینـد باعث می شود که در نوار ظرفیت و تراز بخشنده حفره پدید آید.

با توجه به خنثی بودن سیستم از نظر بار الکتریکی میتوان عبارت (2-18) را نتیجه گرفت. سمت چپ عبارت (2-18) مربوط به تعداد الکترون های با بار منفی و سمت راست آن مربوط به حفره ها با بار مثبت ایجاد شده در اثر دما در سیستمی با هر دو ناخالصی، میباشد.

 $n + N_A = (N_D^t - N_D) + p$  (18-2)

در اینجا N<sub>A</sub><sup>t</sup> و N<sub>D</sub><sup>t</sup> به ترتیب تعداد کل ناخالصیهای پذیرنده و بخشـنده در واحـد حجم درنظر گرفته شده است.

م چگالی تعداد الکترون در نوار رسانش (که ناشی از هر دو گذار از نوار ظرفیت و ترازهای بخشنده می باشد)،  $N_A$  تعداد گذار الکترونی از نوار ظرفیت به نوار پذیرنده، p چگالی تعداد حفره های ایجاد شده در نوار ظرفیت (که از هردو گذار به نوار رسانش و نوار پذیرنده پدیدار می گردد)،  $N_D^t$  تعداد کل ترازهای بخشنده (برابر است با تعداد کل اتم های ناخالصی بخشنده) و  $N_D$  تعداد گذار الکترونی از تراز بخشنده به نوار رسانش می باشد<sup>1</sup> که کمبود الکترونی (یا حفره) ایجاد شده در آن برابر است با ) می باشد.

2-1-5 احتمال پرشدگی ترازهای ناخالصیهای بخشنده و پذیرنده با توجه به فرمیون بودن الکترونها و تبعیت آنها از آمار فرمی -دیـراک، مـیتـوان بـه راحتی تابع احتمال پرشدگی (یا متوسط اشغال الکتـرون در هـر حالـت انـرژی) بـرای ترازهای بخشنده و ترازهای پذیرنده بهدست آورد.

نکته مهمی که برای بهدست آوردن تابع احتمال پرشدگی برای ترازهای بخشنده و ترازهای پذیرنده بایستی توجه نمود، به جایگزیده بودن تابع موج الکترونها (در تـراز بخشنده) و یا حفرهها (در تراز پذیرنده) در ناحیهای از گاف انرژی بلور میزبان میباشد

<sup>1.</sup> ازاینرو N<sub>D</sub> برابر تعداد اتمهای ناخالصی بخشنده یونیزه شده میباشد.

که تابع احتمال پرشدگی این ترازهای پذیرنده و بخشنده به طور خلاصه درجدول(2-3) آورده شده است. در تراز ناخالصی از نوع بخشنده به دلیل جایگزیـدگی تـابع مـوج الکترون قرار گرفته در آن فقط می تواند حالتهای سیستم تک الکترون با هر اسیینی یا خالى از الكترون تشكيل يابد. عدم وجود حالتي با دو الكترون با اسپين مخالف به دليـل افزایش دافعه الکترواستاتیکیشان<sup>1</sup> مییاشد. در مقابل برای تراز ناخالصی از نوع يذيرنده فقط مي تواند حالتهايي با يک يا دو الکترون را به خود بگيرد، ولي هر گز نمي تواند حالتي بدون الكترون باشد زيرا در اين حالت سيستم داراي دو حفره جایگزیده با برهمکنش کولنی بسیار بالا (در تراز اتمهای یذیرنده خواهد بود که احتمال این حالت را بسیار کاهش میدهد، به زبان دیگر اتم پذیرنده (سه ظرفیتی) برای تکمیل پیوند با اتمهای پیرامون خود (اتمهای چهار ظرفیتی میزبان) بایستی یک الکترون از نوار ظرفیت اتم میزبان دریافت نمایید که به معنی ایجاد حفر های در نوار ظرفیت میباشد. حالتی با دو الکترون در تراز پذیرنده با اسپینهای مخالف <sup>-</sup> - نیز امکانیـذیر است زیرا تولید دو حفره غیرجایگزیده در نوار ظرفیت را خواهد نمود. غیرجایگزیده بودن حفرهها در نوار ظرفیت و دافعه کولنی بین حفرهها، فاصله حفرها را افزایش و یتانسیل برهمکنش کولنی آنها را کاهش میدهد که در اینصورت احتمال چنین حالتی را افزایش میدهد.

جدول 2-3. توابع پرشدگی در سه سطح انرژی مختلف که عبارت هستند از: الف) ضریب (احتمال) پرشدگی الکترون در نوار انرژی رسانش و ظرفیت (E) ب)ضریب پرشدگی در تراز انرژی بخشنده (f<sub>D</sub>(E) ج)ضریب پرشدگی حفره در تراز انرژی پذیرنده (f<sub>A</sub>(E).

3	$E = \cdot$ $N = \cdot$	E = ε N = 1	<b>Ε</b> = ε N = 1	E = Υε N = Υ	$f(\epsilon) = r \frac{1}{e^{(\epsilon-\mu)/k_BT} + 1}$	نوار انرژی رسانش و ظرفیت
ED	E = • N = •	$E = E_D$ $N = Y$	$E = E_D$ N = V		$f_{\rm D} = \frac{1}{\left(\frac{1}{\gamma}\right)e^{(E_{\rm D}-\mu)/k_{\rm B}T} + 1}$	تراز انرژی بخشن <b>ده</b>
EA	*	$E = E_A$ $N = Y$	$E = E_A$ $N = 1$	$E = YE_A$ $N = Y$	$f_{A} = \frac{1}{\left(\frac{1}{\tau}\right)e^{(\mu - E_{A})/k_{B}T} + 1}$	تراز انرژی پذیرنده

که آن به دلیل جایگزیده بودن فضای توابع موج آنها است.

دسته دیگر از ترازها مربوط به نوار رسانش و ظرفیت از بلور میزبان میباشد که به دلیل گستردگی تابع موج الکترونهای آنها (تابع موجشان بلوخگونه هستند) محدودیت جایگزیدگی برای این دسته الکترونها لحاظ نمی گردد. بدین معنی که هر حالت انرژی در نوار رسانش و ظرفیت میتواند: خالی از الکترون، پر با یک نوع اسپین و یا پر با دو نوع اسپین مخالف(<sup>-</sup>) باشد.

با به کارگیری گفته های بالا، می توان به طور خلاصه جدول (2-3) را تهیه نمود که ستون سوم تابع توزیع پرشدگی الکترون (در نوار رسانش و ظرفیت و تراز بخشنده) و حفره (در تراز پذیرنده) می باشند که عبارتند هستند از: تابع توزیع پرشدگی فرمی دیراک برای الکترون های نوار انرژی رسانش و ظرفیت (e) f 2) تابع توزیع پرشدگی حفره در نوار ظرفیت (e) f -1) 3) تابع توزیع پرشدگی الکترون در تراز بخشنده (f 4 تابع توزیع پرشدگی حفره در تراز پذیرنده f<sub>A</sub>. روش محاسبه این توابع توزیع در پیوست (2-1) آورده شده است.

از حاصل ضرب تابع عدمپرشدگی الکترون(حفره) (1 f<sub>D</sub>)در ترازهای بخشنده در تعداد کل اتمهای بخشنده N<sup>t</sup><sub>D</sub>، تعداد الکترونهای گذار N<sub>D</sub> بـه نـوار رسـانش را نتیجه میدهد:

به طور مشابه، N<sub>A</sub> تعداد الکترونهای گذار از نوار ظرفیت به تـراز پذیرنـده را میتوان محاسبه نمود که برابر با حاصلضرب احتمال تمایـل پرشـدگی الکترونـی تـراز پذیرنده (A -1) در تعداد کل اتمهای پذیرنده N<sup>t</sup><sub>A</sub> در واحد حجم است.

$$N_{A} = (1 - f_{A}) \wedge N_{A}^{t} = \frac{N_{A}^{t}}{\underset{\substack{\leftarrow}{A} \neq a}{\not = a} (E_{A} - m)/k_{B}T_{A} + 1}$$
(20-2)

از اختلاف تعداد الکترونهای گذار به تراز پذیرنده N<sub>A</sub> با تعداد کل ترازهای پذیرنده (که برابر است با تعداد کل اتمهای پذیرنده) N<sup>t</sup>A، تعداد حفرهها در تراز پذیرنده را نتیجه میدهد(رابطهی(2-21)). نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 127

$$N_{A}^{t} - N_{A} = \frac{N_{A}}{\underset{\substack{e = 2 \\ e \neq 2 \\ e \neq$$

1-1-6 پتانسیل شیمیایی نیم رساناهای غیرذاتی و اثرات دما برآن رابطه (2-18) کلی ترین حالتی است که در آن هر دو ناخالصی در سیستم مهیا است که با توجه به آن می توان هر دو حالت: ذاتی (بدون ناخالصی) و یا غیرذاتی (نوع پذیرنده یا بخشنده) را از آن مشتق گرفت. از رابطه (2-18) برای حالت ذاتی ایم بخشنده) را از آن مشتق گرفت. از رابطه (2-18) برای حالت ذاتی ایم می دهد. برای یک نیم رسانا از نوع بخشنده (نیم رسانای غیر ذاتی از نوع N)) بایستی در عبارت (2-18) مرا برابر صفر در نظر گرفت. بنابراین در دمای پایین<sup>1</sup> تعداد حفره های نوار ظرفیت و در مقایسه با الکترون هایی که از ترازهای بخشنده گذار می یابد بسیار ناچیز خواهد بود و قابل مرفنظر کردن می باشد. از این رو در این شرایط و << n می باشد که می توان با یک تقریب بسیار خوب چگالی حفره در نوار ظرفیت را درمقایسه با چگالی الکترون در نوار رسانش صرفنظر نمود. از این رو عبارت (2-18) به صورت رابطهی (2-22) برای یک



1. كمتر از دمایی كه گذار الكترون از نوار ظرفیت به نوار رسانش صورت پذیرد E<sub>G</sub> .

128 فيزيک حالت جامد2

 $\mathbf{n} = \mathbf{N}_{\mathrm{D}}^{\mathrm{t}} - \mathbf{N}_{\mathrm{D}} \tag{22-2}$ 

بـــا قـــرار دادن عبـــارت (2-2) و (2-9) در عبــارت (2-22) و شـــرط می توان پتانسیل شیمیایی سیستم را بهدست آورد. ED - m>> kBT

$$m = \frac{E_{\rm D} + E_{\rm C}}{2} + \frac{1}{2} k_{\rm B} T \ln \hat{\hat{e}} \frac{2p^3 h^3 N_{\rm D}^t}{\hat{e} (2pm_e^* k_{\rm B} T)^{3/2}} \dot{\hat{u}}$$
(23-2)

در دمای صفر کلوین پتانسیل شیمیایی سیستم ما بین نوار رسانش و تراز بخشنده واقع می شود. با افزایش دما پتانسیل شیمیایی این نیم رسانای نوع N مانند شکل (2-(11)الف طوری تغییر می کند که در دماهای بالا به مانند یک نیم رسانای ذاتی به میانه گاف انرژی می رسد. این بدین معنی است که با افزایش دما، سهم الکترونهای ذاتی که از نوار ظرفیت به نوار رسانش گذار می یابد بسیار بیشتر از سهم ناخالصی های بخشنده خواهد بود.

مطابق شکل (2–11)الف، دمای  $T_i$  دمایی است که گذار فاز الکترونی<sup>1</sup> از نیم رسانای نوع N به نیم رسانای ذاتی آغاز می یابد. این گذار از دمای اشباع  $T_s$  شروع می شود.  $T_s$  دمایی است که پتانسیل شیمیایی با انرژی تراز بخشنده برابری می کند و در آن دما، تمامی اتم های ناخالصی یونیزه می شوند. برای یک سیستم ژرمانیوم با ناخالصی  $N_D^t = 10^{22} m^-$  و ED =0/01eV و دمای گذار فاز T<sub>i</sub> آن برابر 450K می باشد.

با جایگذاری پتانسیل شیمیایی(رابطه(2-23)) در عبارت(2-19) و بهکار بردن آن در عبارت (2-22)، تراکم الکترونی در نیمرسانای نوع N بهدست میآید.

$$\mathbf{n} = \mathbf{N}_{\mathrm{D}}^{\mathrm{t}} - \mathbf{N}_{\mathrm{D}} = \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\mathbf{e}}} \frac{\mathbf{N}_{\mathrm{D}}^{\mathrm{t}}}{\mathbf{c}} \stackrel{\acute{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}} \frac{\mathbf{2}\mathbf{p}\mathbf{m}_{\mathrm{e}}^{*}\mathbf{k}_{\mathrm{B}}\mathrm{T}}{\overset{\acute{\mathbf{c}}}{\dot{\mathbf{c}}}} \stackrel{\acute{\mathbf{c}}}{\overset{\acute{\mathbf{c}}}{\mathbf{d}}} e^{-(\mathbf{E}_{\mathrm{c}} - \mathbf{E}_{\mathrm{D}})/\mathbf{k}_{\mathrm{B}}\mathrm{T}} \stackrel{\acute{\mathbf{u}}}{\overset{\acute{\mathbf{u}}}{\mathbf{u}}} (24-2)$$

برای نیم رسانای نوع P، سهم ناخالصی بخشنده در عبارت (2-18) حذف میگردد  $N_D$  -  $N_D$  و با توجه به برقراری شرط p > n << p در دمای پایین، تعداد حفرهها برابر خواهد بود با تعداد اتمهای ناخالصی پذیرنده  $p = N_A$ .

گذار الکترونی به معنی تغییر سیستم از نظر خواص الکترونی است مانند فلز به عایق (و بالعکس) تغییر نوع نیمرسانا از نوع N یا P به نیمرسانای ذاتی(و بالعکس).

$$\frac{1}{4p^{3}} \underbrace{\overset{\mathfrak{g}}{\mathbf{\xi}}}_{\mathbf{\xi}} \frac{p \, \mathbf{m}_{h}^{*} \, \mathbf{k}_{B} T}{\mathbf{h}^{2}} \underbrace{\overset{\ddot{\mathbf{\varphi}}^{3/2}}{\div}}_{\dot{\mathbf{\varphi}}} e^{(\mathbf{m} \, \mathbf{E}_{v})/\mathbf{k}_{B} T} = \frac{\mathbf{N}_{A}^{t}}{\overset{\mathfrak{g}}{\mathbf{\xi}}_{\mathbf{\xi}}^{2} \underbrace{\overset{\mathfrak{g}}{\mathbf{\varphi}}}_{\mathbf{\xi}} (\mathbf{E}_{A} - \mathbf{m})/\mathbf{k}_{B} T}_{\mathbf{\xi}} + 1$$

$$m = \frac{E_{A} + E_{V}}{2} - \frac{1}{2}k_{B}T \ln \frac{e}{\hat{e}(2pn_{h}^{*}k_{B}T)^{3/2}} \overset{U}{\acute{u}}$$
(25-2)

ملاحظه می شود در دمای صفر کلوین پتانسیل شیمیایی در وسط لبه نوار ظرفیت و تراز پذیرنده واقع است. در دماهای بالا پتانسیل شیمیایی به وسطههای گاف انـرژی میزبان می رسد که گذار فازی الکترونی از نیم رسانای نوع q به نیم رسانای ذاتـی است. این گذار فاز از دمای اشباع  $T_s$  آغاز می گردد (شکل (2-11)ب). با جایگـذاری عبارت پتانسیل شیمیایی در رابطه  $p = N_A$  تراکم حفره در نیم رسانا نوع q به دست می آید.

$$\mathbf{p} = \mathbf{N}_{\mathrm{A}} = \frac{\stackrel{e}{\mathbf{e}} \mathbf{N}_{\mathrm{A}}^{\mathrm{t}}}{\stackrel{e}{\mathbf{e}} \mathbf{g}^{2} \mathbf{p} \mathbf{m}_{\mathrm{h}}^{*} \mathbf{k}_{\mathrm{B}} \mathbf{T}} \stackrel{o}{\mathbf{p}} \stackrel{o}{\mathbf{p}} \stackrel{o}{\mathbf{p}} e^{-(\mathbf{E}_{\mathrm{A}} - \mathbf{E}_{\mathrm{v}})/\mathbf{k}_{\mathrm{B}} \mathbf{T}} \stackrel{o}{\mathbf{u}} \stackrel{i}{\mathbf{u}} \stackrel{i}{\mathbf{u}} \stackrel{i}{\mathbf{p}} e^{-(\mathbf{E}_{\mathrm{A}} - \mathbf{E}_{\mathrm{v}})/\mathbf{k}_{\mathrm{B}} \mathbf{T}} \stackrel{o}{\mathbf{u}} \stackrel{i}{\mathbf{u}} \stackrel{i}{\mathbf{u}}$$
(26-2)

با توجه به روابط (2-15) و (2-22) می توانیم شکل (2-21) را به خوبی ترسیم نماییم. نمایی بودن این رابطه ها ما را مجبور می سازد به جای ترسیم چگالی الکترون (یا حفره) از لگاریتم عبارت چگالی الکترون (یا حفره) استفاده نماییم. شکل (2-12) تغییرات تراکم الکترونی در نوار رسانش در سه منطقه دمایی: دماهای خیلی پایین، دماهای بسیار بالا و دماهای حد وسط برای نیم رسانای نوع N را نشان می دهد. در دماهای خیلی پایین اغلب گذار الکترونی توسط الکترونهای ناخالصی از نوع بخشنده صورت می پذیرد که با توجه به رابطه (2-24) تراکمهای الکترونی در نوار رسانش متناسب با  $(1/k_BT)$  با شیب (24 - 23) -)را نتیجه می دهد. در دماهای بسیار بالا به عکس دما ( $1/k_BT$ ) با شیب ( $2/k_B - 2$ ) -)را نتیجه می دهد. در دماهای بسیار بالا تراکمهای الکترونی ذاتی (گذار الکترونها از نوار ظرفیت به رسانش) در مقایسه با مراکم الکترونی ذاتی (گذار الکترونها از نوار رسانش نقش مهمتری را بازی میکنند. از این رو با توجه به رابطه (2-21) تراکمهای الکترونی در دماهای بسیار بالا

130 فيزيك حالت جامد2



**شکل2-1**2. نمایش لگاریتمی تغییرات چگالی الکترونی نسبت به عکس دما.

1-2-7 **خواص انتقال الکتریکی در نیمرساناها** عامل تحرک حاملین بار (الکترون و حفره) در مواد، نیروهای خارجی الکتریکی و مغناطیسی هستند که به آنها اعمال میشوند. با در نظر گرفتن نظریه درود (در خصوص سهم پراکندگی الکترون و حفره) و معادله حرکت برای الکترون و حفره در خصوص سهم پیراکندگی الکترون و حفره) و معادله حرکت برای الکترون و خفره در خصوص سهم یراکندگی الکترون و حفره) و معادله حرکت برای الکترون و حفره در خصوص سهم یراکندگی الکترون و حفره) و معادله حرکت برای الکترون و حفره در خصوص سهم یراکندگی الکترو مغاطیسی، میتوان عبارتهای (2-2) و (3-28) را نوشت:  $m_e \frac{dv_e}{dt} = -e(\mathbf{\ddot{F}} + \mathbf{\ddot{r}}_e \cdot \mathbf{\ddot{B}}) - m_e \frac{v_e}{t}$ 

$$m_{h} \frac{d\mathbf{v}_{h}}{dt} = +e\left(\mathbf{E} + \mathbf{v}_{h} \cdot \mathbf{B}\right) - m_{h} \frac{\mathbf{v}_{h}}{\mathbf{t}_{h}}$$
(28-2)

در روابطه(2-27) و (2-82)، t<sub>h</sub> ، t<sub>e</sub> ، (28-2) و به ترتیب زمانهای پراکندگی (یا واهلش) الکترون و حفره می باشند. با در نظر گرفتن فقط میدان الکتریکی DC، حل معادلات(2-27) و (2-82) در حالت پایا dve,h/dt =0 به صورت زیر نتیجه می شوند:

$$\mathbf{r}_{e} = \frac{-\operatorname{et}_{e}}{m_{e}} \mathbf{E} = -m_{e} \mathbf{E} \quad , \quad m_{e} = \frac{\operatorname{et}_{e}}{m_{e}}$$
(29-2)

نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 131

$$\mathbf{r}_{\mathrm{h}} = \frac{+\mathrm{et}_{\mathrm{h}}}{\mathrm{m}_{\mathrm{h}}} \mathbf{E} = +\mathrm{m}_{\mathrm{h}} \mathbf{E} \quad , \quad \mathrm{m}_{\mathrm{h}} = \frac{\mathrm{et}_{\mathrm{h}}}{\mathrm{m}_{\mathrm{h}}} \tag{30-2}$$

در عبارتهای (29-2) و (30-2) و (30-2) و به ترتیب تحرک پذیری الکترون و حفره نامیده می شوند. با جایگذاری عبارت الی (29-2) و (20-2) در معادل ه چگالی جریان الکتریکی  $\mathbf{J} = \sigma \mathbf{E}$ ، می توان چگالی جریان کل سیستم، ناشی از حاملین (الکترون و حفره) را به صورت زیر نوشت:  $\mathbf{J} = n(-e)\mathbf{v}_e + p(+e)\mathbf{v}_h = \frac{\partial^2 he^2 t_e}{\partial \mathbf{m}_e} + \frac{pe^2 t_h}{\mathbf{m}_h^{b}} \mathbf{E}$ (31-2)

$$s = \frac{ne^{2}t_{e}}{m_{e}^{*}} + \frac{pe^{2}t_{h}}{m_{h}^{*}} = nem_{e} + pem_{h}$$
(32-2)  
$$J = (nem_{e} + pem_{h})E$$
$$J = (s_{e} + s_{h})E = sE$$
(33-2)

Se ،S و Sh به ترتیب رسانندگی کل، الکترون و حفره می باشند. روابط بالا نشان دهنده این است که در یک نیم رسانا هر دو حامل در ایجاد جریان نقش مهمی را بازی می کنند. رسانندگی S به تحرک پذیری حاملین و تراکم حاملین وابسته است. برای یک نیم رسانا از نوع N به دلیل بالا بودن تراکم الکترونی نسبت به تراکم حفره برای یک نیم رسانا از نوع N به دلیل بالا بودن تراکم الکترونی نسبت به تراکم حفره ایت حمله الکترونی رابطه (2-32) را در نظر گرفته و از جمله دوم که مربوط به اقلیت حاملین بار هستند می توان سهم آنها را در جریان نادیده گرفته و از جمله دوم که مربوط به الکترونها هستند می توان سهم آنها را در جریان نادیده گرفته و از جمله دوم که مربوط به الکترونها هستند می توان سهم آنها را در جریان نادیده گرفته.
پترونها هستند می توان سهم آنها را در جریان نادیده گرفته رسانای ذاتی و شرط برابری با توجه به رابطههای (2-11)، (2-11) و (2-15) در یک نیم رسانای ذاتی و شرط برابری جگالی های الکترون و حفره در نوارهای رسانش و ظرفیت q = n، رسانندگی ذاتی برابر است با است.

$$s_{i} = n_{i} e(m_{e} + m_{h})$$

$$s_{i} = \frac{e}{4p^{3}} \underbrace{\overset{\partial}{\xi}}_{\xi} \frac{2p\sqrt{m_{h}^{*}m_{e}^{*}} k_{B}T}{h^{2}} \underbrace{\overset{\partial}{\varphi}}_{\xi}^{3/2} e^{\frac{-E_{G}}{2k_{B}T}}(m_{e} + m_{h})$$
(34-2)

**نکته**2-6: وابستگی دمایی عبارت تـراکم پـذیری (ma + ma) طـوری اسـت کـه تقریبـاً قسمتی از وابستگی دمایی عبارت رابطه(2-33) که بهصورت T<sup>3/2</sup> را خنثی می کند. بنابراین میتوان وابستگی دمایی رسانندگی ذاتی s<sub>i</sub> را به صورت در نظر گرفت که لگاریتم آن یک رابطه خطی با عکس دما s<sub>i</sub> » exp(- (E<sub>G</sub>)/2k<sub>B</sub>T) پیدا می کند. برای یک نیمرسانای غیرذاتی (نوع N یا P) عبارت رسانندگی بـهصورت s<sub>n,p</sub> » exp(- (E<sub>D,A</sub>)/2k<sub>B</sub>T) نتیجه میدهد که در آن E<sub>D,A</sub> انرژی تراز بخشنده با رسانندگی s<sub>n</sub> برای نوع N یا انرژی تراز پذیرنده با رسانندگی s<sub>p</sub> برای نوع P میباشد. شکل (N = 13) لگاریتم رسانندگی برای یک نیمرسانای نـوع N را نمـایش مـیدهـد. در دمای پایین لگاریتم رسانندگی رابطه خطی با عکس دما دارد که شیب آن نشان دهندهی انرژی تراز بخشنده E<sub>D</sub> میباشد. همان طور که قبلاً به آن اشاره شد در دماهای بالا، رفتار كليه نيمرساناها ذاتي خواهند شد، ازاينرو شيب خطي لگاريتم رسانندگي آن در دمای بالا گاف انرژی E<sub>G</sub> را نتیجه میدهد(شکل (2-13)). کاهش رسانندگی (افزایش مقاومت) در نیمرساناها می تواند به دو دلیل عمده پراکندگی الکترونی باشد: الف) يراكندگي ناشي از ناخالصي ها و ناكاملي ها (نقص شبكهاي) ب)يراكندگي حرارتي ناشي از فونونها (به ازای T<sup>1</sup>0). در دماهای بالا براکندگی حرارتی و در دمای پایین ناخالصیها و ناکاملیها نقش مهمتری بازی میکنند.



شكل2-13. لگاريتم رسانندگی برای يک نيمرسانای نوع N.

## 2-1-8 حاملین اقلیت در نیمرساناها

در نیمرساناهای ذاتی تراکم الکترونی و حفره با هم برابر هستند و هر دو سهم مهمی را در رسانش بازی میکنند. در صورتیکه در نیمرسانای غیرذاتی به دلیل عدم توازن چگالی حاملین، سهم آنها در رسانش یکسان نیستند. برای مثال در نیمرسانای نوع N اکثریت، الکترونها و اقلیت، حفرهها هستند. این اقلیتهای حفره در نیمرسانای نوع N همانهایی هستند که از نوار ظرفیت به نوار رسانش گذار یافتهاند. این حفرها که از کمترین چگالی برخودار هستند توسط اکثریت الکترون به دام افتاده و عمل بازترکیب صورت میپذیرد. فرآیند باز تولید الکترون- حفره در اثر جذب انرژی حرارتی اتفاق میافتد که میتوان مدت زمان عمر nt را برای این اقلیتها تولید شده، تعریف نمود. هر چه تعداد اقلیتهای اضافی تولید شده، افزایش یابد، بازترکیب افزایش مییابد که میتوان معادله (2-35) را برایشان نوشت.

$$\frac{dN_{ex}}{dt} = -\frac{N_{ex}}{t_m}$$
(35-2)

که در آن N<sub>ex</sub> تعداد بازترکیب زوج الکترون-حفره در مـدت زمـان t<sub>m</sub> مـیباشـد. بـا انتگرالگیری از رابطهی(2-35)، عبارت(2-36) نتیجه می شود:

$$N_{ex}(t) = N_{ex}(0)e^{\frac{-t}{t_m}}$$
 (36-2)

می توان این رفتار را برای هر بار آزاد چه از جنس الکترون و چه از جنس حفره در داخل نیم رسانا یافت. با در نظر گرفتن زمان عمر برای این حاملین بار<sup>1</sup> (t<sub>e</sub> و t<sub>b</sub>) می توان مسافتی را که در بلور حجمی نیم رسانا در این زمان ها نفوذ می کنند به ترتیب L<sub>e</sub> و L<sub>h</sub> ( طول نفوذ حاملین بار) برای الکترون و حفره به صورت زیر به دست آورد.

$$L_e = \sqrt{D_e t_e} \tag{37-2}$$

$$L_{h} = \sqrt{D_{h} t_{h}} \tag{38-2}$$

ا.این زمانها را با زمانهای پراکندگی که توسط درود معرفی شدهاست اشتباه گرفته نشود.

134 فيزيک حالت جامد2

که در رابطههای(2-37) و D<sub>e</sub> (38-2) و D<sub>h</sub> ضرایب نفوذ هستند که با رابطهی انیشتین به صورت زیر داده می شوند.

$$D_e = \frac{k_B T m_e}{e}$$
(39-2)

$$D_{h} = \frac{k_{B}Tm_{h}}{e}$$
(40-2)

2-1-2 اثر هال در نيمرسانا

در فصل اول اثر هال را برای یک رسانا بررسی کردیم (در آنجا حاملین تنها الکترونها بودند). در این بخش قصد داریم همین اثر را بر روی یک قطعه نیمرسانا مطابق شکل (2-14) مورد بررسی قرار دهیم. مطابق شکلهای (2-14) و (2-15) با اعمال دو میدان خارجی: یکی میدان مغناطیسی ثابت a عمود بر قطعه (در جهت z) و دیگری میدان الکتریکی ثابت  $\mathbf{E}_x$  در امتداد قطعه (در جهت x)، باعث تجمع بارالکتریکی در عرض قطعه می گردد که آن نیز یک میدان الکتریکی عرضی  $\mathbf{E}_y$  در عرض قطعه پدیدار می گردد. با استفاده از رابطهی (2-41) عبارت ضریب هال  $\mathbf{R}_H$  را می توان از آن استخراج نمود.

$$\mathbf{\hat{E}}_{y} = \mathbf{R}_{H} \begin{pmatrix} \mathbf{\hat{B}} & \mathbf{\hat{J}} \end{pmatrix}$$
(41-2)

جگالی جریان در جهت میدان الکتریکی  ${\rm \dot{E}_x}$  اعمال شده به قطعه نیمرسانا  ${\rm \dot{J}}$  میباشد.

از آنجا که حاملین جریان در رساناها تنها الکترونها هستند ضریب هال فقط مربوط به این دسته حاملین آزاد میباشد در صورتی که همان طور که در بالا به آن اشاره شد در یک نیمرسانا، هر دو حاملین (الکترون و حفره) میتوانند در رسانش نقش ایفا نمایند.

نیمرسانای غیر ذاتی اغلب بر اساس بیشترین تراکم بار، مورد بررسی قرار میگیرد. علامت ضریب هال نوع حامل بار را نشان میدهد. مطابق شکل (2-14) میدان عرضی نهایی تولید شده برای نوع N به سمت جهت منفی محور y است و برای

$$R_{\rm H} = -\frac{1}{\rm ne} \tag{42-2}$$

$$R_{\rm H} = +\frac{1}{\rm pe} \tag{43-2}$$



**شکل2-1**4. تولید یک میدان عرضی E<sub>y</sub> ناشی از حرکت هر یک از حاملین (الکترون و حفره) توسط میدان طولی E<sub>x</sub> و میدان مغناطیسی B<sub>y</sub>.

1.در اينجا سهم اقليتها در ضريب هال در هر نوع نيمرسانا قابل صرفنظر كردن ميباشد.
136 فيزيك حالت جامد2

با یک محاسبه ساده می توان کوچک بودن این ضریب را در یک نیم رسانای ذاتی به دلیل تجمع بارهای مثبت و منفی در یک سمت از قطعه نتیجه گرفت و نشان خواهیم داد در صورتیکه تحرکپذیری حاملین برابر باشد میدان الکتریکی القایی در راستای y خنثی خواهد شد (شکل (2-14)).



شکل2-15. طرحوارهای از آزمایش اثر هال برروی یک نیمرسانا، با حاملین حفره و الکترون همراه با میـدانهـای الکتریکـی طـولی E<sub>x</sub> و مغناطیسـی B<sub>z</sub> اعمـال شـده و همچنین میدان الکتریکی ایجاد شده E<sub>v</sub> در آن.

در ادامه قصد داریم به طور تحلیلی اثر هال را برای یک نیمرسانا مورد بررسی قرار دهیم. با در نظر گرفتن شکل (2-15) که در بالا به آن اشاره شد، در حالت پایا جریان الکتریکی عرضی (راستای y) به دلیل خنثی شدن نیروی عرضی وارده به حاملین بار (در اثر میدان عرضی ایجاد شده  $E_y$  در راستای y) و نیروی مغناطیسی، برابر صفر می شود. جریان الکتریکی در راستای محور y برابر جمع دو جریان حفره و الکترون می شود. رابطهی تحرکپذیری هر یک از حاملین بار ( $m_e m_h$ ) با نیروی خالص وارده برآنها و سرعتشان به صورت  $F_e = \frac{m_e}{e}F_e$  و  $m_h = m_e$  تعریف می شود. مطابق با شکل (2-15) دو نیروی الکتریکی و مغناطیسی به ترتیب در راستای x و y بر حاملین بار الکترون و حفره اعمال می گردد. اندازهی نیروی خالص اعمالی بر الکترون و حفره

$$F_{e} = e(-E_{y} - B_{z}v_{ex})$$

$$F_{h} = e(E_{y} - B_{z}v_{hx})$$
(44-2)

با توجه به عبارت تحرکپذیری و نیروی خالص اعمالی میتوان سرعت حاملین در راستای y را نتیجه گرفت.

$$v_{ey} = \mathbf{m} \left( - \mathbf{E}_{y} - \mathbf{v}_{ex} \mathbf{B}_{z} \right)$$
  

$$v_{hy} = \mathbf{m}_{h} \left( \mathbf{E}_{y} - \mathbf{v}_{hx} \mathbf{B}_{z} \right)$$
(45-2)

با در دست داشتن سرعت هر یک از حاملین در هر راستا، عبارت چگالی جریان در هر راستا به دست آورده می شود (روابط (2-46) و (2-47)).

$$J_{y} = J_{ey} + J_{hy} =$$
  
= nme(- E<sub>y</sub> - v<sub>ex</sub>B<sub>z</sub>)+ pm<sub>h</sub>e(E<sub>y</sub> - v<sub>hx</sub>B<sub>z</sub>)=0 (46-2)

رابطهی تحرکیذیری حاملین در راستای x با سرعت حاملین و میدان طولی E<sub>x</sub> به صورت رابطه های (2-48) می باشد:

$$\mathbf{v}_{ex} = -\mathbf{m}_{e} \mathbf{E}_{x} \quad , \quad \mathbf{v}_{hx} = \mathbf{m}_{h} \mathbf{E}_{x} \tag{48-2}$$

از رابطهی (E<sub>v</sub> میتوان میدان الکتریکی عرضی E<sub>y</sub> را استخراج کنیم. با قرار دادن سرعت الكترون و حفره (روابط (2-48)) دررابط ای (2-46) می توان میدان الكتريكي عرضي E<sub>v</sub> را بەدست مي آورد.

$$E_{y} = \underbrace{\overset{\partial}{\xi} p m_{h}^{2} - n m_{\ell}^{2} \overset{O}{\div} E_{x}}_{\underset{\partial}{\xi} p m_{h} + n m_{\ell} \overset{O}{\underset{\partial}{\Rightarrow}} E_{x}} B_{Z}$$
(49-2)

با استخراج میدان طولی E<sub>x</sub> از عبارت(2-47) و قرار دادن آن در رابطهی (2-49)، میدان عرضي E<sub>v</sub> بهصورت رابطه(2-50) نتيجه گرفته مي شود.  $\begin{pmatrix} 2 & 2 \end{pmatrix}$ Е 2)

$$E_y = J_x B_z \frac{\left( p m_h^2 - n m_e^2 \right)}{e \left( n m_e + p m_h \right)^2}$$
(50-2)

138 فيزيک حالت جامد2

طبق تعریف ضریب هال؛ نسبت میدان الکتریکی عرضی به حاصل ضرب میـدان مغناطیسی در جریان، ضریب هال بهصورت رابطه(2-51) بهدست می آید.

$$R_{\rm H} = \frac{E_{\rm y}}{J_{\rm x}B_{\rm z}} = \frac{\left(pm_{\rm h}^2 - nm_{\rm e}^2\right)}{e\left(nm_{\rm e} + pm_{\rm h}\right)^2}$$
(51-2)

رابطهی(2-51) نشان میدهد، در یک نیمرسانای ذاتی n=p=n در صورتیکه تحرکپذیری حاملین (الکترون و حفره) برابر باشد، ضریب هال برابر صفر خواهد شد. با استفاده از رابطه رسانش (s=e(nm+pm) و رابطهی(2-51)، تحرکپذیری هال یک نیمرسانا با هر دو حاملین جریان که بهصورت رابطهی زیر تعریف می شود را می توان نتیجه گرفت(رابطهی(2-52)).

$$m_{\rm H} = s R_{\rm H} = \frac{\left(pm_{\rm h}^2 - nm_{\rm k}^2\right)}{\left(nm_{\rm k} + pm_{\rm h}\right)}$$
(52-2)

برای یک نیمرسانای ذاتی، تراکم الکترون و حفره یکسان میباشد m=p ولی غالباً به دلیل سنگینی جرم مؤثر حفرهها نسبت به الکترونها، حفرهها تحرکپذیری کمتری نسبت به الکترون دارند m>m ازاینرو ضریب هال منفی میباشد. همچنین معادله (2-(52) نشان میدهد، در نیمرسانای غیرذاتی از نوع N (p<<n) ضریب هال منفی است مگر در شرایطی بسیار خاص m<<m که علامت ضریب هال را به نفع خود تغییر دهند و عبارت(2-25) را مثبت شود.

همجهت بودن حركت الكترون و حفره در راستاى عرضى، باعث غير همجهت بودن جريان الكترون و حفره مىشود كه به سريعتر رسيدن به حالت پايا كه همان جريان صفر است كمك مىكند(شكل (2-15)). بنابراين در حالت پايا جريان عرضى حفره با جريان عرضى الكترون برابر مىباشد. ازايـنرو با استفاده از عبارت ضريب رسانش و روابط (2-46)، (2-48) و (2-50)، جهت جريان عرضى الكتـرون J<sub>ey</sub> برابـر است با:

$$J_{ey} = nm_e e (E_y + v_{ex}B_z)$$
$$= nm_e E_x B_z \frac{\acute{e}(pm_h^2 - nm_e^2)}{\acute{e}(em_e + pm_h)} + m_e \acute{u}_{\acute{u}}$$

$$= \frac{J_x B_z n m_e p m_h (m_e + m_h)}{(p m_h + n m_e)^2}$$

$$J_{ey} = J_x B_z (m_e + m_h) \frac{\acute{e} s_e s_h}{\acute{e} (s_e + s_h)^2} \dot{\acute{u}}$$
(54-2)

رابطه بالا نشان میدهد که در حالتی که رسانش الکتریکی الکترون s<sub>e</sub> و حفره s<sub>h</sub> (رابطهی(2-33)) با یکدیگر برابر باشند عبارت داخل براکت بیشترین مقدار را داراست که بهازای آن جریان عرضی J<sub>ey</sub> به حداکثر مقدار خود میرسد. ازایینرو در راستای عرضی، یک طرف قطعه با جذب انرژی فرآیند تولید زوج (الکترون- حفره) و در طرف دیگر فرآیند نابودیشان که با تولید انرژی همراه است منجر به یک گرادیان دمایی در راستای y میشود که به اثر اتینگشوسن<sup>1</sup> معروف می باشد.

تاکنون به موادی پرداخته شد که در دمای صفر مطلق کاملاً فاقد هر گونه رسانندگی هستند ولی با بالا بردن دما تاحدی که ماده خواص بلوری خود را حفظ کند به دلیل کوچک بودن گاف انرژی میتواند حامل جریان الکتریکی شوند. در ادامه به دیگر دسته موادی که گاف انرژی بزرگی دارند و میتوانند در حضور امواج الکترومغناطیس فرآیندهای مانند جذب و انتشار امواج را در خود داشته باشند را نیز به آن خواهیم پرداخت.

### 2-2 نارساناها (دىالكتريكها)

دسته دیگری از مواد، نارساناها<sup>۲</sup> هستند. نارساناها گاف انرژی بزرگی دارند که در دمای اتاق رابطهی E<sub>G</sub> >> k<sub>B</sub>T برقرار است<sup>3</sup>. نارساناها نیز به مانند فلزات و نیمرساناها به دلیل دارا بودن خواص متنوع الکتریکی، نوری، مغناطیسی، مکانیکی و ... مورد توجه قرار میگیرند. در ادامه ابتداد به معرفی خواص دیالکتریکها و سپس به خصوصیات نوری مواد خواهیم پرداخت.

۱. Ettingshausen

<sup>2.</sup> به نارساناها، عایق نیز گفته می شود و دی الکتریکها نارساناهایی که در حضور میدان الکتریکی قطبیده می شوند.

<sup>3.</sup> این انرژی گاف در نارساناها خیلی بزرگتر از انرژی گاف نیمرساناها میباشد، بهطوریکه در دماهای خیلی بالاتر از دمای اتاق (ولی کمتر از نقطه ذوب آن) الکترونهای ظرفیت قادر بـه گـذار بـه نـوار انـرژی رسـانش نمی.باشند.

2-2-1 خواص دىالكتريكى مواد

شاید اولین بار مفهوم خواص دیالکتریکها را در قطعات الکترونیکی مخصوصاً در خازنها آشنا شده باشید. از مهمترین رفتار دیالکتریکها میتوان در نارساناها و نیم رساناها مشاهده نمود. این رفتار را میتوان به صورت قطبش پذیری الکتریکی مواد در حضور میدان الکتریکی ضعیف مشاهده نمود. بنابر تجربه معلوم شده است که این قطبش تقریباً به طور دقیق، با میدان الکتریکی اعمال شده قطبش پذیری الکتریکی در هر دو حالت (میدان ثابت و یا متغیر)، از نوع مسائل جالبی است که تأثیر آن بر روی ضریب ثابت دی الکتریک مستقیماً دیده می شود که در این فصل به آن خواهیم پرداخت.



**شکل2-16. الف)** توزیع کروی بار الکتریکی منفی الکترونها اطراف بار مثبت، بـا دوقطبـی الکتریکی ذاتی صفر ب) جابهجایی این توزیع بارالکتریکی منفی الکترونها ناشـی از حضـور میدان که دوقطبی الکتریکی غیر صفر را به سیستم تحمیل مینماید.

چهار نوع رفتار دیالکتریکی برای مواد به صورت زیر می توان متصور بود: 1. قطبش الکترونی اطراف اتم: با حضور یک میدان الکتریکی توزیع ابر الکترونی با تقارن کروی از بین رفته و قطبش الکتریکی حاصله از آن به طور مستقیم با یک ضریب دیالکتریک به میدان الکتریکی وابسته می شود (شکل (2-16)ب). رفتارهای ناهنجار در ثابت دیالکتریک (یا ضریب شکست) بهازای بسامدهای طبیعی اتمها جذب انرژی میکنند (بسامد تشدید). این شرایط جذب در جامدات نیز که دارای ساختار نواری میباشند بین نوارهای انرژی نیز رخ میدهند. ایـن پدیـده اغلـب در ناحیه مرئی یا ماورای بنفش اتفاق میافتاد.

2. حرکت یونهای باردار شبکه: این اثر اصولاً در بلورهای یونی<sup>1</sup> جالب توجه میباشد که یونهای مثبت و منفی می توانند نسبت به یک دیگر حرکت کرده که باعث قطبیده شدن شبکهای در بلور می شود. در یک بلور یونی، بسامدهای تشدید وابسته به حرکت نسبی این یونهای مثبت و منفی در ناحیه مادون قرمز می باشد<sup>2</sup>.

چرخش مولكول های قطبیده مواد: این شاید به عنوان ساده ترین نوع، برای درک رفتار دی الكتریك در مواد باشد. در یک میدان الكتریكی، دوقطبی ها تمایل دارند خودشان را هم راستای میدان الكتریكی كنند و دما نیز به عنوان عامل بی نظمی در توزیع زاویه ای دوقطبی ها در مواد نقش مهمی در كاهش ضریب دی الكتریك خواهد گذاشت. تقابل این دو (میدان و دما) میزان قطبیدگی محیط را مشخص می كند (شكل (2-17)ب).



<sup>1.</sup> شبکهای متشکل از یونهای مثبت و منفی مانند بلور NaCl.

۲. Restrahlen effect ۲.Screening

گرفت. اثر پوششی که این الکترونها نسبت به یکدیگر ایجاد میکنند باعث تغییر شکل نوع برهمکنش بلند برد کولنی به یک برهمکنش کوتاه برد (از نوع پتانسیل یوکاوا) میگردد که آن از دل مفهوم ثابت دیالکتریک خارج میگردد<sup>1</sup>. این استتار دیالکتریکی، بدون حضور میدان الکتریکی کاملاً کروی در اطراف هر بار الکتریکی بوده و قطبش الکتریکی صفر را به آن نسبت میدهد ولی با حضور میدان الکتریکی این تقارن کروی از بین میرود.



شكل2-18. ميدان الكتريكي يك دوقطبي الكتريكي در فضا.

سادہ ترین یک دوقطبی الکتریکی e = b متشکل از دو بار الکتریکی e = e - 2 با بردار d = b (جهت آن از بار منفی به سمت بار مثبت می باشد) از یک دیگر جدا شدہ است، می باشد. e = e d = b

<sup>1.</sup> الکترونها به دلیل اصل طرد پائولی و برهمکنش کولنی که با الکترونهای اطراف خود دارند، باعث کهش احتمال حضور الکترون در اطراف خود می شوند که آن سبب می گردد هر الکترون با کمبود چگالی الکترونی در اطراف خود روبرو باشد. این کاهش احتمال حضور الکترون اطراف هر الکترون معادل هاله ایی از بار مثبتی است که الکترونها را در بر می گیرند. این استتار که با ضریب دی الکتریک گاز متناسب می باشد باعث کاهش قدرت برهمکنشی بین الکترونها شده و نوع برهمکنش را از بلندبرد ( 1 « v ) به کوتاه برد <sup>r</sup> e<sup>- ar</sup> ( پتانسیل یوکاوا) تغییر می دهد. این پدیده را می توان به هر بار الکتریکی در یک محیط دی الکتریک تجربه کرد. به عنوان مثال، یونهای مثبت در حضور الکترونهای رسانش فلزات.

این دوقطبی الکتریکی P یک میدان الکتریکی É(r) در فضا تولید میکند(شکل(2-18))) که در نواحی خیلی دور از دوقطبی، میدان الکتریکی بهصورت رابطهی(2-56) داده می شود<sup>1</sup>.

$$\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{E}}(\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{r}}) = \frac{3(\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{p}}\times\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{r}})\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{r}} - r^{2}\overset{\mathbf{r}}{\mathrm{p}}}{4\mathrm{p}\mathrm{e}_{\mathrm{o}}r^{5}}$$
(56-2)

2-2-2 دىالكتريكى با اتمهاى قطبيده ذاتى و غير ذاتى در حضور ميدان الكتريكى براى فهم بهتر دىالكتريكها، مىتوان شبكهاى از اتمها را متصور بود كه الكترونهاى هر اتم بسيار به هسته خود (با بار مثبت) مقيد مىباشند. در اينجا از دىالكتريكهايى صحبت مىكنيم كه بدون حضور ميدان الكتريكى خارجى مراكز بارهاى اتمهايشان (شكل(2-16)الف) برهم منطبق و هيج دوقطبى ذاتى براى اتمهاى دىالكتريك بدون حضور ميدان الكتريكى متصور نيستيم<sup>2</sup>. ولى با حضور ميدان الكتريكى، اين مراكز بار از يكديگر جدا شده و باعث پديدار شدن دوقطبى الكتريكى در اتمهاى مواد مىشود كه با ميدان اعمالى هم جهت مىباشند(شكل(2-16)ب).

با قطبیده شدن هر یک از اتمهای دیالکتریک، یک محیط غیرقطبی به محیط قطبیده تبدیل میشود که میتوان چگالی قطبش (P(r را به صورت رابطهی(2-57) تعریف نمود.

$$P(r) DV = \mathbf{\mathring{a}} \mathbf{d}_{i}(eN_{i})DV$$
(57-2)

 $N_i$  که در رابطهی $d_i$  (57-2) بردار جدایی مراکز بارهای الکتریکی در هر اتم و  $N_i$  تعداد اتمهای قطبیده در حجم DV میباشند. با در دست داشتن چگالی قطبش الکتریکی (P(r) می توان چگالی بار قطبیده حجمی  $r_b$  و سطحی  $s_b$  برای هر قطعه دی الکتریک را بهدست آورد. این قطبش الکتریکی متناسب با میدان الکتریکی اعمالی

برای اطلاعات بیشتر به هر کتاب الکترومغناطیس می توانید مراجعه کنید.

<sup>2.</sup> الكترونها با بار منفى با تقارن كروى اطراف هسته با بار مثبت، توزيع يافتهاند.

144 فيزيك حالت جامد2

است که حضور قطبش (P(r در هر محیطی، اصطلاحاً گفته می شود که محیط قطیبده می باشد. P=aE (58-2)

aضریب قطبش الکتریکی که مقداری است مثبت به معنی هم راستا بودن آن با میدان الکتریکی خارجی است.



شكل2-19: مولكول آب كه ذاتاً قطبيده است.

برخی مواد از اتمها و یا مولکولهای تشکیل شدهاند که دارای قطبش الکتریکی ذاتی هستند. به عنوان مثال، مولکول آب که یک مولکول قطبیده ذاتی است (شکل (2-19)). حال اگر اتمهای یک دیالکتریک دارای قطبیده ذاتی p<sub>a</sub> باشند در دمای صفر کلوین با برهمکنش ضعیفی که دوقطبیها با یکدیگر دارند قطبش الکتریکی تقریباً بزرگی را حادث میکنند ولی با افزایش دما (عامل بینظمی) این دوقطبیها یک آرایش بینظمی را به خود میگیرند و قطبش الکتریکی کل سیستم را کاهش میدهند شکل (2-17)اف.

در حضور میدان الکتریکی(عامل نظمدهنده) اتمها با قطبش ذاتی p<sub>a</sub>، طوری آرایش مییابند که انرژی سیستم را به حداقل ممکن برسانند. با کاهش دما تا صفر کلوین و یا حضور میدانهای الکتریکی بسیار قوی، قطبشها کاملاً با میدان الکتریکی همسو میشوند و قطبش الکتریکی حداکثری را حادث میشوند(شکل(2-17)ب). درصورتیکه دما غیر صفر باشد(عامل بینظم کتننده)، با دریافت انرژی حرارتی k<sub>B</sub>T

قطبش ها از راستای میدان الکتریکی منحرف می شوند و قطبش الکتریکی کل سیستم کاهش می یابد.



**شکل**2-2. قطبیدگی فضایی یک دوقطبی الکتریکی ذاتی در حضور میدان الکتریکی.

2-2-3 محاسبه قطبش الكتريكي يك دىالكتريك

دىالكتريكى متشكل از N دوقطبى الكتريكى در واحـد حجـم بـا قطبش ذاتـى يكسان  $p_a$  را در نظر بگيريد. هر يك از اين دوقطبى هاى در دماى T داراى جهتهـاى فضـايى متفـاوت نسـبت بـه ميـدان الكتريكـى خـارجى ثابـت  $\hat{E} = E_0 Å$  بـه خـود مى گيرند(شكل(2-20)). اين سهم گيرى فضايى توسط تابع توزيع بـولتزمن بـهصورت مى گيرند(شكل (2-20)). اين سهم گيرى فضايى توسط تابع توزيع بـولتزمن بـهصورت دوقطبى ها از ميدان الكتريكى به صورت  $\hat{E} \star q = 1$  مىباشد كـه باعـث هـمراسـتايى دوقطبى ها از ميدان الكتريكى به صورت  $\hat{E} \star q = 1$  مىباشد كـه باعـث هـمراسـتايى دوقطبى ها با ميدان الكتريكى خـارجى مـى شـود(عامل نظـم دهنـده) و عبـارت K<sub>B</sub>T همانطور كه در بالا به آن اشاره شد سهم انرژى حرارتى محيطى است كه عامل بىنظـم كننده دوقطبى هاى الكتريكى نسبت به راستاى ميدان الكتريكى خارج مىباشد.

با بهدست آوردن متوسط قطبش زاویهای هر اتم بـهطور مجزا  $\langle P \rangle$  (رابطـهی(2-(59)) و ضرب آن به تعداد دوقطبی ها در واحد حجم N، قطـبش کـل  $P_t$  دیالکتریک  $P_t$  بهدست خواهد آمد  $P_t = N \langle P \rangle$ .

احتمال جهت گیری فضایی آنها نسبت به جهت میدان الکتریکی خارجی.

146 فيزيك حالت جامد2

$$\langle P \rangle = \frac{\dot{\mathbf{O}} p_a e^{-U/k_B T} dW}{\dot{\mathbf{O}} e^{-E/k_B T} dW}$$
 (59-2)

هـ د دوقطبی الکتریکی در حضور میدان الکتریکی انرژی به صورت هـ د دوقطبی الکتریکی در حضور میدان الکتریکی انرژی به صورت U = -  $P_a E cos(q)$ f، تقارن حاصله باعث می شود متوسط مؤلفه های دوقطبی های در جهت عمود بر میدان برابر صفر شوند 0= $\langle P_y \rangle = \langle P_x \rangle$  و مؤلفهی غیر صفر آن در راستای میدان الکتریکی باشد 0  $\langle P_z \rangle$ . ازاین رو با استفاده از رابطهی (2-59) متوسط قطبش هر اتم در راستای میدان الکتریکی برابر است با:

$$\langle P_{z} \rangle = \frac{\overset{p}{\mathbf{o}} \left[ p_{a} \cos(q) \right] e^{P_{a} E_{o} \cos(q)/k_{B}T} 2p \sin(q) dq }{\overset{p}{\mathbf{o}} e^{P_{a} E_{o} \cos(q)/k_{B}T} 2p \sin(q) dq }$$

$$x = \frac{P_{a} E_{o}}{k_{B}T} \quad y = \frac{P_{a} E_{o} \cos(q)}{k_{B}T} 2p \sin(q) dq$$

$$x = \frac{P_{a} E_{o}}{k_{B}T} \quad y = \frac{P_{a} E_{o} \cos(q)}{k_{B}T} \frac{z_{B} z_{B}}{z_{B}T} + z_{B} z_{B}}$$

$$\langle P_{z} \rangle = \frac{P_{a} \overset{q}{\mathbf{o}} y e^{y} dq}{-x} = \frac{P_{a}}{x} \frac{\left[ y e^{y} - e^{y} \right]_{x}^{x}}{\left[ e^{y} \right]_{x}^{x}}$$

$$\langle P_{z} \rangle = p_{a} \overset{\acute{e}e^{x} + e^{-x}}{e^{e^{x}} - e^{-x}} - \frac{1}{x} \overset{u}{\underline{u}} = p_{a} \overset{\acute{e}eoth}{\underline{e}} x - \frac{1}{x} \overset{u}{\underline{u}}$$

$$(61-2)$$

$$P_{t} = N \times \langle P_{z} \rangle = Np_{a} \pounds(x)$$

$$P_{t} = P_{s} \pounds(\frac{p_{a} E_{o}}{k_{B}T})$$

$$(62-2)$$

$$s(x) = coth(x) - \frac{1}{x} - u_{eq}(x) + u_{eq}(x) +$$

$$\pounds(\mathbf{x}) = \frac{1}{3}\mathbf{x} - \frac{1}{45}\mathbf{x}^3 + \frac{2}{945}\mathbf{x}^5 - \frac{2}{9450}\mathbf{x}^7 + \mathbf{L}$$
(63-2)

با توجه به رابطه x = 
$$rac{p_a E_o}{k_B T}$$
، قطبش الکتریکی مـاده بـا دمـا یـک رابطـه عکـس  
بهصورت رابطه(2-64) پیدا مینماید.

$$P_{t} = \frac{Np_{a}^{2}E_{o}}{3Vk_{B}T}$$
(64-2)

$$a_{o} = \frac{N p_{a}^{2}}{3 V k_{B} T}$$
(65-2)

**نکته**2-7: با توجه به مقدار قطبش ذاتی هر اتم، شرط x <<1 در دمای اتاق نیز برقـرار میباشد و ضریب قطبش a<sub>o</sub> نسبت به دما رابطهی عکس دارد.

تا حالا فرض بر این است میدان الکتریکی بر روی هر اتم دیالکتریک برابر با میدان خارجی است. در پیوست(2-2) نشان داده شده است که عـلاوه بـر میـدانهـای خارجی، دوقطبیهایی پیرامون هر اتم و قطبش الکتریکی القاء شده در ماده نیز میتواند به مانند یک میدان الکتریکی بر هر اتم اعمال شود که به مجموع کل میدانها مذکور بـر روی هر اتم را میدان محلی نامیده میشـود. بـا توجـه بـه گسسـته بـودن بلـور میـدان

۱. Langevin

148 فیزیک حالت جامد2

2-2-4 قطبش پذیری یونی یک دیالکتریک یونی در حضور میدان الکتریکی نوع دیگری از قطبش الکتریکی در حضور میدان الکتریکی در بلورهای یونی دیده می شود به واسطه ی جابه جایی یون ها از نقط تعادلی شبکه ای شان می باشد. با توجه به سلول واحد در بلورهای یونی ملاحظه می شود بدون حضور میدان الکتریکی به دلیل تقارن بلوری می تواند فاقد قطبش الکتریکی باشد، ولی با حضور میدان و ایجاد کشش های شبکه ای (یون های مثبت در جهت میدان و یون های منفی در خلاف آن) باعث از بین رفتن تقارن های شبکه ای و قطبیده شدن سلول واحد در این نوع دی الکتریکها می شود که آن اساس پدیده پیزوالکتریکی است (شکل (2-2)).



2. جزييات بيشتر به پيوست (2-2) مراجعه شود.

۱. Lorentz

2-2-4 فروالكتريكها

برخی از دیالکتریکها متشکل از اتمهای قطبیده، میتوانند بلور را قطبیده و غیرقطبیده کنند که به ترتیب آنها را فروالکتریک و پادفروالکتریک مینامند. همه بلورهای قطبی پیزوالکتریک هستند، اما همهی بلوری قطبی فروالکتریک نیستند. فروالکتریکها بلورهای همچون پیزوالکتریک هستند که با کشش، قطبش سیستم آنها تغییر میکند یا میتوانند گشتاور دوقطبی خالصی بهدست آورند<sup>1</sup>. قطبش الکتریکی آنها توسط میدان الکتریکی یک رفتار پسماند<sup>2</sup> فروالکتریک را از خود نشان میدهند(شکل (2-22)).

بلورهای فروالکتریک غالباً خواص غیر معمول با دمای گذار بحرانی بالا و پایین از خود نشان میدهند که فقط در بین این دو دمای گذار قطبیده هستند. نمک روشل<sup>3</sup> که اولین بلور فروالکتریک است که کشف شده است.



2-3 خواص نورى مواد

خواص مواد با یک سری کمیتهای فیزیکی و قابل اندازهگیری، مانند: ضریب دیالکتریک، ضریب شکست، پذیرفتاری الکتریکی و مغناطیسی، ضریب نفوذپذیری امواج الکترومغناطیسی و غیرہ، مشخص میشوند. این کمیتها نتیجه پاسخ سیستم به عوامل خارجی مانند میدانهای الکتریکی و مغناطیسی است. به عنوان مثال پراکندگی

<sup>Y</sup>. Hysteresis <sup>W</sup>. Rochelle(NaKC<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub>4H<sub>2</sub>O)

<sup>1.</sup> این گشتاور دوقطبی (قطبش) بارهای قطبش سطحی تولید میکند. این بارها را میتوان با اندازهگیری پتانسیل ایجاد شده بین وجوه مقابل بلور که به گونهای عمل میکند که گویی یک خازن باردار است. ایس مواد پیزوالکتریک اثر وارونه اثر فوق را نیز از خود نشان میدهد، یعنی، اگر در میدان الکتریکی قرار گیرند، واپیچیده می شوند.

کشسان اشعهی ایکس مواد ساختار بلوری و سهم غیرکشسان آن، مشخصهی اتمهای تشکیل دهنده مواد و ساختارهای الکتریکی آن را نمایان می سازد. با پرتوی گاما با انرژیهای بالا (بالاتر از Sokev») پراکندگی از جنس پراکندگی کاملاً غیرالاستیک را می توان مشاهده نمود که به پراکندگی کامپتون معروف می باشد . از پراکندگیهای مهم دیگر می توان به پراکندگی نوترونی (کشسانی و غیرکشسانی) اشاره نمود. این نوع پراکندگی می تواند اطلاعاتی در خصوص نظم مغناطیسی و خواص دینامیکی مواد را در اختیار ما بگذارد. از این رو بحث پراکندگی از شاخههای مهم فیزیک جهت شناسایی ناشناختههای دنیای میکروسکوپی مواد می باشد. در بین بخش به پراکندگی امواج الکترومغناطیسی با مواد خواهیم پرداخت.



2-3-1 **رفتار مواد در معرض نور مرئی** دانستن اینکه چرا برخی مواد نور مرئی را از خود عبور میدهند و برخی جاذب نور هستند؟ چرا فلزات براق هستند اما آب و شیشه نور را از خود عبور میدهند؟ چرا برخی از مواد قسمتی از نور را از خود عبور داده و قسمتی را جذب میکنند و رنگی

<sup>1.</sup> اطلاعات مربوط به نمایه کامپتون اطلاعات مربوط به حالت پایه سیستم است و این نمایه حساسیت بسیاری نسبت به هر گونه تغییر در ساختار الکترونی مواد از خود نشان میدهد. از نمایه کامپتون میتوان چگالی توزیع الکترونی الکترونهای غیر جایگزیده در بلور را استخراج نمود. با استفاده از نمایه کامپتون در جهتهای مختلف بلور و تبدیل فوریه آن میتوان بطور تجربی توزیع الکترونی الکترونهای غیرجایگزیده راه بهدست آورد.

دیده میشوند؟ چرا شیر سفید دیده میشود؟ چرا .... از نوع سوالات مهمی است که مربوط به خواص نوری مواد میباشد که در این بخش قرار است به رفتار نوری مواد پرداخته شود.

همانطور که از فیزیک مقدمانی میدانیم، نور یک موج الکترومغناطیسی است. نورمرئی دارای یک طیف نوری با طول موجهایی از مرتبه 300 الی 750 نانومتر است. انرژی فوتونهای این طیف نوری مرئی از مرتبه 1/65 الی 3/26 الکترونولت میباشد. با توجه به طیف نوری پرتوی خورشید که به مانند یک طیف انرژی جسم سیاه میباشد (شکل (2-23))، ماکزیمم شدت نوری طیف نور خورشید روی طول موج تقریباً 500 نانومتر که معادل انرژی 2/4 الکترونولت میباشد. با توجه به طیف نوری خورشید، نارساناها فقط به اندازهی گاف انرژی که دارند میتوانند سهم از نور خورشید را جذب کنند. اگر اندازهی گاف انرژی که دارند میتوانند سهم از نور خورشید مرئی را جذب نخواهند نمود و کل طیف مرئی میتواند از ماده عبور نمایند. فلزات بهدلیل عدم وجود گاف انرژی هر نور مرئی را جذب و منعکس مینمایند ازاینرو فلزات میتوانند به عنوان بازتابندگان خوبی باشند. زمانی که مواد در معرض نور قرار میگیرند پدیدههای مانند انعکاس، عبور، جذب، درخشندگی، پراکندگی و غیره اتفاق میافتد و در برخی شرایط در جهتهای خاص از بلور، پدیدههای مانند انعکاس

همانطور که از گذشته میدانیم نور یک موج الکترومغناطیس میباشد. ازاینرو در ادامه به بررسی اثرات امواج الکترومغناطیس بر روی مواد خواهیم پرداخت. امواج الکترومغناطیس متشکل از دو میدان الکتریکی و مغناطیسی که توسط روابط ماکسول به یکدیگر جفت شدهاند(شکل(2-24)).

ازاینرو قبل از شروع بررسی خواص نوری مواد بهتر است مروری کلی از معادلات ماکسول داشته باشیم که با استفاده از این روابط میتوان اثرات میدانها را به تنهایی بر روی مواد بررسی نماییم. اتمها که سازندهی مواد هستند بستگی به نوع پیکربندی اتمیشان مسئول رفتارهای الکتریکی و مغناطیسی مواد میباشند.



یک محیط به واسطه اتم هایشان می تواند یا مغناطیسی (با مغناطیدگی  $\mathbf{M}$ ) باشد یا نباشد و یا یک محیط قطبیده الکتریکی (با مغناطیدگی  $\mathbf{P}$ ) باشد یا نباشد. بنابراین رفتار امواج الکترومغناطیس بر مواد به جفتشدگی میدان الکتریکی و مغناطیسی امواج با قطبش های الکتریکی و مغناطیسی اتم های تشکیل دهنده آنها، بستگی دارند. نتیجه این جفتشدگی ها یک پاسخ به صورت قطبش الکتریکی و یا مغناطیسی در مواد خواهد شد که با ضریبی با میدانها خارجی وابسته میکند. این ضرایب مانند  $\mathbf{m}$  و  $\mathbf{s}$  به ترتیب پاسخ خطی محیط به میدان مغناطیسی و میدان الکتریکی است که به ترتیب آنها را پذیرفتاری مغناطیسی و پذیرفتاری الکتریکی مینامند.

میدان الکتریکی  $\stackrel{1}{B}$  قطبش الکتریکی  $\stackrel{1}{P}$  را در مواد ایجاد می نماید که ایس قطبش، یک چگالی بار قطبیده  $r_b$  و یک جریان الکتریکی  $\stackrel{1}{J}_p$  به محیط القاء می کند. همچنین با حضور میدان مغناطیسی  $\stackrel{1}{B}$  باعث قطبش مغناطیسی  $\stackrel{1}{M}$  و جریان قطبیده مغناطیسی  $\stackrel{1}{J}_b$  در محیط مغناطیسی می شود. کلیهی مواد گفته شده همراه با روابط شان در زیر آمده است<sup>1</sup>.

$$\begin{array}{c}
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} & \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} \\
\overset{\mathbf{r}$$

خواننده را به مطالعه یکتاب الکترومغناطیس ارجاع داده می شود.

e<sub>0</sub> و m به ترتیب ضریب گذردهی میدان الکتریکی در خلاء و ضریب تراوایی مغناطیسی در خلاء و e و m به ترتیب ضریب گذردهی میدان الکتریکی و ضریب تراوایی مغناطیسی در مواد نامیده می شوند. با استفاده از رابطهی (2-67) و معالات ماکسول (2-68) می توان اثرات امواج الکترومغناطیس بر مواد را بررسی نمود.





شکل2-25. طرحوارهای از جامدی در معرض امواج الکترومغناطیس تک فام با امواج منعکس شده و عبوری.

آزمایش:

یک قطعه(فلزی یا عایق) را در معرض یک موج تـک فـام الکترومغنـاطیس بـا طـول موجی در ناحیه مرئی قرار میدهیم. ملاحظه میکنیم که سـهمی از میـدان نفـوذ یافتـه، سهمی جذب نمونه شده و مابقی سهم بازگشت و عبور مییابد(شکل(2-25)).

$$\begin{aligned} \mathbf{F} & \mathbf{E}(\mathbf{r}, \mathbf{t}) = \mathbf{E}(z) e^{-i\mathbf{w}\mathbf{t}} \hat{\mathbf{i}} \\ \mathbf{F} & \mathbf{R} \\ \mathbf{B}(\mathbf{r}, \mathbf{t}) = \mathbf{B}(z) e^{-i\mathbf{w}\mathbf{t}} \hat{\mathbf{j}} \end{aligned}$$
 (69-6)

با استفاده از رابطهی J(r,t) = s É(r,t) ، جریان القایی J<sub>ind</sub> (r,t) حاصله از میدان الکتریکی نیز به صورت رابطهی(2-70) نتیجه میشود.

$$\mathbf{J}_{ind}(\mathbf{r}, \mathbf{t}) = \mathbf{J}(z) e^{-i\mathbf{w}\mathbf{t}} \hat{\mathbf{i}}$$
(70-2)



شکل2-26: الف) طرحوارهای از مؤلفهی یک میدان الکترومغناطیس و جریان القاء شده در جهت میدان الکتریکی ب) میرایی میدان الکترومغناطیسی در یک رسانا.

با استفاده از رابطههای (2-69) و (2-70) و نیز رابطهی (III) از معادلات ماکسول (2-68)، رابطهی (2-71) نتیجه می شود.

$$\frac{dE(z)}{dz} = iwB(z)$$
(71-2)

با ترکیب دو رابطه (2-71) و معادلهی(IV) از معادلات ماکسول(1-68)، به معادله دیفرانسیل مرتبه دوم از میدان الکتریکی خواهیم رسید.

$$\frac{d^2 E(z)}{dz^2} = -\frac{w^2}{c^2} E(z) - iwm_0 J(z)$$
(72-2)

برای یک محیطهای همگن و با فرض اینکه رسانش ماده ۶ تابعیت مکانی نداشته باشد(فرض میدانهای جایگزیده)' و با استفاده از عبارت چگالی جریان بهصورت J(z)=s(W)E(z)، معادله دیفرانسیل عبارت(2-72)، معادله دیفرانسیل میدان الکتریکی را به صورت رابطهی(2-75) برای مؤلفهی میدان الکتریکی از آن استخراج می شود.

$$\frac{d^{2}E(z)}{dz^{2}} = -\frac{w^{2}}{c^{2}}E(z) - iwm_{b} s E(z)$$
(73-2)

$$\frac{\mathrm{d}^{2}\mathrm{E}(z)}{\mathrm{d}z^{2}} + \overset{\widetilde{\mathbf{g}}w^{2}}{\underbrace{\mathbf{g}}c^{2}} + \mathrm{i}\mathrm{wm}_{b}\,\overset{\widetilde{\mathbf{g}}\mathbf{r}}{\overset{\div}{\underline{\mathbf{g}}}}(z) = 0 \tag{74-2}$$

$$\overset{c'=\overbrace{\mathbf{m}_{e_{o}}}^{\mathbf{m}_{e_{o}}}}{\mathbf{p}} \frac{\mathrm{d}^{2}\mathrm{E}(z)}{\mathrm{d}z^{2}} + \frac{\mathrm{w}^{2}}{\mathrm{c}^{2}} \overset{\mathbf{ge}}{\mathbf{g}}^{1} + \frac{\mathrm{i}\,\mathbf{s}}{\mathrm{w}\mathbf{e}_{o}} \overset{\mathbf{G}}{\overset{\mathbf{g}}{\mathbf{g}}} \overset{\mathbf{r}}{\mathrm{E}}(z) = 0$$
(75-2)

$$\frac{\mathrm{d}^{2}\mathrm{E}(z)}{\mathrm{d}z^{2}} + \underbrace{\widehat{g}}_{\mathbf{c}^{2}}^{\mathbf{v}} \mathrm{N}^{2} \overset{\mathbf{\ddot{o}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}{\overset{\mathbf{\dot{c}r}}}}}} = 0$$
(76-2)

۱. با در نظر گرفتن میدانهای غیرجایگزیده مسئله کمی پیچیدهتر خواهد شد. شرط میدانهای جایگزیده زمـانی کاربرد دارد که با توجه به نظریـهی درود، زمـان پراکنـدگی خیلی بیشـتر از زمـان تنـاوب میـدانهـای خـارجی باشد 1 << w t

می توان رابطه ی بین ضریب شکست با رسانش الکتریکی در فلزات را نتیجه  

$$\mathcal{R}_{c}$$
 فت (رابطه ی (2-77)).  
 $N^{2} = 1 + \frac{is(w)}{we_{o}}$ 
(77-2)  
 $(77-2)$ 
پاسخ موج گونه معادله (2-77) به صورت رابطه ی (2-78) می باشد.  
 $\mathbf{F}_{E}(z,t) = (E_{o}\hat{i})e^{i\frac{\phi}{\Theta}c}N^{\frac{o}{2}}N^{\frac{o}{2}}w^{\frac{i}{2}} = e^{i\frac{\phi}{\Theta}c}N^{\frac{o}{2}}\hat{i}^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}i^{\frac{i}{2}}w^{\frac{i}{2}}i^{\frac$ 

با توجه به رابطهی(2-77)، ضریب شکست یک عدد مختلط مـیباشـد کـه از دو قسمت حقیقی و موهومی به صورت N(w)=n(w)+ik(w) تشکیل شده است.

پاسخ موج گونه معادلهی(2-79) بهصورت یک موج رونده میباشد کـه قسـمت موهومی ضریب شکست ((k(w)) باعث میرا شدن دامنهی مـوج و قسـمت حقیقـی آن n(w) سهم نوسانی موج را در داخل رسانا نشان میدهد (رابطهی(2-80)).

$$\overset{\boldsymbol{r}}{\mathrm{E}}(z) = \mathrm{E}_{o} \mathrm{e}^{\overset{\boldsymbol{i}}{\overset{\boldsymbol{\partial}}{\boldsymbol{\nabla}}} \mathrm{N}(w)\overset{\boldsymbol{o}}{\overset{\boldsymbol{\cdot}}{\overset{\boldsymbol{z}}{\boldsymbol{\nabla}}}}_{\mathscr{I}} \hat{i}} = \mathrm{E}_{o} \mathrm{e}^{\overset{\boldsymbol{i}}{\overset{\boldsymbol{\partial}}{\boldsymbol{\nabla}}} (n(w) + \mathrm{i} k(w))\overset{\boldsymbol{o}}{\overset{\boldsymbol{z}}{\overset{\boldsymbol{z}}{\boldsymbol{\nabla}}}}_{\mathscr{I}} \hat{i}}$$

$$\mathbf{\mathbf{E}}_{\mathrm{E}}^{\mathbf{r}}(z) = \overset{\mathbf{e}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}} \overset{\mathbf{e}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}} e^{\frac{-\mathbf{w}\mathbf{k}(\mathbf{w})}{c}} z_{1} \overset{\mathbf{\ddot{e}}}{\overset{\mathbf{\dot{e}}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}}} \overset{\mathbf{i}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}} \overset{\mathbf{e}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}} \overset{\mathbf{m}}{\underset{\mathbf{e}}{\mathbf{e}}} (w)_{\mathbf{d}}^{\mathbf{\dot{u}}} z_{1}$$

$$(80-2)$$

**تعریف عمق نفوذ (d(w) میدان الکترومغناطیس در رسانا**: عمق نفوذی است که دامنه امواج الکترومغناطیس به <del>1</del> مقدارش نسبت به دامنه ورودی امواج به نمونه باشد(شکل(2-26)ب).

$$\frac{\frac{E_{o}e^{\frac{-wk(w)}{c}z}}{e}}{E_{o}e^{\frac{-wk(w)}{c}z}} = \frac{1}{e} \quad P \quad d(w) = \frac{c}{wk(w)}$$
(81-2)

نکته2-9: وابستگی قسمت موهومی ضریب شکست ((k(w) ) به فرکانس میدان ورودی، سبب می شود که عمق نفوذ امواج با فرکانس های متفاوت، متفاوت شوند که آن باعث پاشندگی امواج الکترومغناطیس می گردد.

با استفاده از تعریف شدت میدان الکتریکی بـه صـورت: مجـذور دامنـهی میـدان الکتریکی، ضریب جذب( (a(w) ) از رابطهی(2-83) نتیجه میشود.

2 vale

$$I(z) = E(z) \times E^{*}(z) = |E(z)|^{2}$$
 (82-2)

$$I(z) = E_0^2 e^{-\frac{ZWK}{c}z} = I_0 e^{-a(w)z}$$
(83-2)

که در رابطهی(2-83)، (a(w) ضریب جذب می باشد که برابر با دو برابر عکس عمق نفوذ می باشد.

$$a(w) = \frac{2}{d(w)} = \frac{2wk(w)}{c}$$
 (84-2)

ضریب دیالکتریک مواد به صورت توان مربع ضریب شکست تعریف میشود e= N<sup>2</sup> این ضریب نیز با توجه به رابطهی (2-77) از دو بخش حقیقی و موهومی تشکیل میشود (e= e<sub>l</sub> + ie<sub>2</sub>) که میتوان هر دو سهم حقیقی و موهومی برحسب مؤلفههای حقیقی و موهومی ضریب شکست N = n + ik، نتیجه گرفت.

158 فيزيک حالت جامد2

$$e_{l} = n^{2} - k^{2}$$

$$e_{2} = 2nk$$
(85-2)

با عمل معکوس می توان با استفاده از رابط ه ای (2-85) ضرایب n و k را به صورت زیر بر حسب e<sub>1</sub> و e<sub>2</sub> به دست آورد.

$$n^{2} = \frac{1}{2} \underbrace{\overset{\infty}{\mathbf{e}}}_{\mathbf{e}}^{\mathbf{e}} + \sqrt{\overset{2}{\mathbf{e}}_{\mathbf{l}}^{2} + \overset{2}{\mathbf{e}}_{\mathbf{2}}^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{o}}{\overset{\mathbf{o}}{\mathbf{e}}}}_{\mathbf{e}}$$

$$k^{2} = \frac{1}{2} \underbrace{\overset{\infty}{\mathbf{e}}}_{\mathbf{e}}^{\mathbf{e}} + \sqrt{\overset{2}{\mathbf{e}}_{\mathbf{l}}^{2} + \overset{2}{\mathbf{e}}_{\mathbf{2}}^{2}} \underbrace{\overset{\mathbf{o}}{\overset{\mathbf{o}}{\mathbf{e}}}}_{\mathbf{e}}$$

$$(86-2)$$

با مختلط در نظر گرفتن عبارت رسانش الکتریکی به صورت (w) مختلط در نظر 
$$S(w) = s_1(w) + is_2(w)$$
 و مولفه مای حقیقی و موهومی آن  $G(w) = s_1(w) + is_2(w)$  برابر است با:

$$e = N^{2} = 1 + \frac{i s(w)}{we_{o}}$$

$$e_{1} + ie_{2} = 1 + \frac{i (s_{1}(w) + is_{2}(w))}{we_{o}}$$
(87-2)

$$e_1 = 1 - \frac{s_2(w)}{we_o}$$
 (88-2)

$$\mathbf{e}_2 = \frac{\mathbf{s}_1(\mathbf{w})}{\mathbf{w}\mathbf{e}_0} \tag{89-2}$$

قطبش پذیری یک دی الکتریک در معرض یک میدان الکترومغناطیس
 در ادامه مطالب بالا، در خصوص دی الکتریکی در معرض یک میدان الکترومغناطیس،
 نشان خواهیم داد که ضریب قطبش پذیری a به بسامد میدان اعمالی بستگی خواهد
 داشت. به مانند قسمت قبل سهم میدان مغناطیسی را از موج الکترومغناطیس صرفنظر
 می کنیم و فقط به سهم میدان الکتریکی آن می پردازیم. برای حل ساده مسئله، میدان
 محلی در هر نقطه از دی الکتریک را برابر میدان خارجی در نظر می گیریم.

همان طور که اشاره شد، در دی الکتریکها، ابرالکترونی بسیار مقید به هسته اتم های شان هستند، از این رو تحت میدان های ضعیف فقط در اطراف هسته به اندازه ابعاد اتمی جابه جا می شوند. با در نظر گرفتن میدان الکتریکی متناوب به صورت (بعاد اتمی جابه جا می شوند. با در نظر گرفتن میدان الکتریکی متناوب به صورت (سیاد انهای - (e<sub>0</sub>) exp(-iwt) یا جاد او<sub>0</sub>) به جسورت (iwt) (بار الکترونی که در اطراف هر اتم از شبکه دی الکتریک وارد می شود توسط نیروی جاصله بر ابر الکترونی که در مثبت هر هسته اتم یا ناشی از بار می در انه می بردازند (شکل (2-10)). این نیروی باز گرداننده به از ای مثبت هر هسته اتم به تقابل می پردازند (شکل (2-10)). این نیروی باز گرداننده به از ای میدان های الکتریکی ضعیف نسبت به جابه جایی ابر الکترونی خطی بوده که می توان میدان های الکتریکی ضعیف نسبت به جابه جایی ابر الکترونی خطی بوده که می توان میدان های الکتریکی ضعیف نسبت به جابه جایی ابر الکترونی خطی بوده که می توان می در این هوک (که معادل نیروی فارگونه است) متصور بود. ثابت فنر ام معادل شده برای می وانون هوک (که معادل نیروی فارگونه است) متصور بود. ثابت فنر ام معادل شده برای می در این ای می در ای معادل شده برای می در این سیستمی با بسامد طبیعی می با رابطه ی و سید ثابت فنر ام معادل شده برای می رایی سیستم به صورت ضریبی از سرعت ای و الکترونی خطی بوده که در آن و که دارای در ماییون عکس زمان واهل ش سیستم می در است از این رو می توان آن را معادل عکس زمان واهل ش سیستم می در این میرائی می تواند به دلیل گسیل و یا جذب انرژی و یا هر فرآیند به دی این میرانی دی گرفت<sup>1</sup>.

$$m\frac{d^{2}X(t)}{dx^{2}} + \frac{m}{t}\frac{dX(t)}{dt} + mw_{o}^{2}X(t) = -eE_{o}\exp(-iwt)$$
(90-2)

پاسخ خصوصی معادله دیفرانسیل (2-90)<sup>2</sup> که جابهجای ابـر الکترونـی نسـبت بـه هسته اتمهایشان (X(t میباشد را نتیجه میدهد که برابر است با:

$$X(t) = \frac{-e}{m} \frac{E_{o} \exp(-iwt)}{w_{o}^{2} - w^{2} - \frac{iw}{t}}$$
(91-2)

این رابطه را می توان با نوشت قانون دوم نیوتن نتیجه گرفت.

 <sup>2.</sup> این حل این معادله دیفرانسیل را بارها در درس مکانیک کلاسیک برخورد کرده ایم که معادل است با حرکت یک جسم متصل به فنری با یک نیروی واداشته و اصطحکاک متناسب با سرعت.

از طرفی اگر Nاتم در واحد حجم داشته باشیم که در اثر میدان الکتریکی به اندازهی (X(t) جابهجا شوند، قطبش الکتریکی حاصله از ایس جابهجایی ابرالکترونی اتمها برابر با (P = Ne(- X(t)î) -) طبق رابطهی (2-اتمها برابر با بر جابجایی بین قطبهای دوقطبی است (d = - X(t)î) . در رابطهی (2-(55) نمایش برابر جابجایی بین قطبهای دوقطبی است (d = - X(t)î) . در رابطهی (92 (92) به اندازهی قطبش نوسانی از سهم الکترون هایی که در حضور میدان نوسانی، نوسان میکنند<sup>1</sup>.

$$\frac{1}{2} P_{\text{resonant}} = - \text{NeX}(t)$$

$$\frac{1}{2} P_{\text{resonant}} = N \frac{e^2}{m} \frac{E_o \exp(-iwt)}{w_o^2 - w^2 - iw_t}$$
(92-2)

$$\frac{1}{t} P_{\text{resonant}} = NaE$$

$$\frac{1}{t} a = \frac{e^2}{m} \frac{1}{w_0^2 - w^2 - iw_t}$$
(93-2)

رابطهی(2-93) مختلط بودن ضریب قطبش پذیری در حضور میدان های متناوب و  
وابستگی آن به بسامد میدان اعمالی را نشان میدهد.  
با استفاده از تعریف ضریب دیالکتریک e در رابطه های(2-67) و نیز تعریف  
ضریب دیالکتریک نسبی به صورت 
$$\mathbf{e}_{r} = \frac{\mathbf{e}}{\mathbf{e}_{0}}$$
، می توان رابطه ی (2-94) را استخراج  
نمود.

$$\mathbf{e}_{\rm r} = 1 + \frac{N}{\mathbf{e}_{\rm o}} \frac{{\rm e}^2}{{\rm m}} \frac{1}{{\rm w}_{\rm o}^2 - {\rm w}^2 - {\rm i}{\rm w}_{/\rm t}}$$
 (94-2)

الکترونهای که به هسته اتمهای خود نزدیکترهستند به دلیل مقید بودن شان به هسته خود، نه فقط سهم نوسانی بسیار کمتری نسبت به الکترونی های که از هسته اتمی شان دور ترند دارند بلکه سهم کمتری در قطبش اتمی بازی نیز میکنند.

$$\mathbf{e}_{\rm I} = 1 + \frac{\rm N}{\mathbf{e}_{\rm o}} \frac{\rm e^2}{\rm m} \frac{\rm w_{\rm o}^2 - \rm w^2}{\left(\rm w_{\rm o}^2 - \rm w^2\right)^2 + \rm w^2/t^2}$$
(95-2)

$$\mathbf{e}_{2} = \frac{N}{\mathbf{e}_{0}} \frac{e^{2}}{m} \frac{w_{t}}{\left(w_{0}^{2} - w^{2}\right)^{2} + w_{t}^{2}}$$
(96-2)

اگر به مسئله کمی واقع بینان تر نگاه کنیم، طبق رابطه ی 
$$\mathbf{p} = \mathbf{e}_{0}\mathbf{E} + \mathbf{p}$$
 از رابطه های (2-67)، می توان قطبش در داخل یک دی الکتریک را به دو بخش تقسیم نماییم<sup>1</sup> (رابطهی (2-97)): بخشی که به آن قطبش زمینه ای می نامند p<sub>background</sub> که با میدان الکتریکی به صورت  $\mathbf{e}_{0}\mathbf{c}_{e}\mathbf{E}$  رابطه دارد 2) بخش دیگر آن که قطبش نوسانی می نامند الکتریکی را به می نامند می می نامند می نامند می نامند می نامند می نامند می نوسانی می نامند نوسانی می نامند ا

$$\mathbf{D} = \mathbf{e}_{o}\mathbf{E} + \mathbf{p}_{background} + \mathbf{p}_{resonant}$$
(97-2)

$$\mathbf{\hat{D}} = \mathbf{e}_{o}\mathbf{\hat{E}} + \mathbf{e}_{o}\mathbf{c}_{e}\mathbf{\hat{E}} + \mathbf{\hat{p}}_{resonant}$$
(98-2)

$$\mathbf{e}_{\rm r} = 1 + \mathbf{c}_{\rm e} + \frac{N}{\mathbf{e}_{\rm o}} \frac{{\rm e}^2}{{\rm m}} \frac{1}{{\rm w}_{\rm o}^2 - {\rm w}^2 - {\rm i}{\rm w}_t}$$
 (99-2)

<sup>1.</sup> اثرات محیطی دیالکتریک به صورت قطبش الکتریکی در حضور میدان الکتریکی را می توان بـه دو سـهم پیوسته و ناپیوسته معادل دانست.

162 فیزیک حالت جامد2

$$\Theta_{I}(W) = 1 + C_{e} + \frac{N}{e_{o}} \frac{e^{2}}{m} \frac{W_{o}^{2} - W^{2}}{(W_{o}^{2} - W^{2})^{2} + W^{2}/t^{2}}$$
(100-2)  

$$\Theta_{2}(W) = \frac{N}{e_{o}} \frac{e^{2}}{m} \frac{W_{t}}{(W_{o}^{2} - W^{2})^{2} + W^{2}/t^{2}}$$
(101-2)  

$$\int_{U}^{U} \frac{1}{E_{st}} \frac{E_{st}}{E_{st}} \frac{1}{E_{st}} \frac{E_{st}}{E_{st}} \frac{1}{E_{st}} \frac{1}{$$

در ادامه قصد داریم ضریب دیالکتریک نسبی 
$$\mathbf{e}_r$$
 (رابط هی (2-99)) را برحسب  
مقادیر حدی بسامد W (صفر و بینهایت) بازنویسی کنیم. بهازای این دو مقدار حدی  
بسامد، سهم نوسانی پاسخ سیستم از ضریب دیالکتریک گرفته می شود.  
بهازای بسامد صفر (میدان ثابت) رابطه (2-99) به رابطهی (2-101) تبدیل می گردد  
بهازای بسامد صفر (میدان ثابت) رابطه (2-99) به رابطهی (2-101) تبدیل می گردد  
که به آن ضریب دیالکتریکی نسبی ایستایی  $\mathbf{e}_{st}$  گفته می شود.  
(102-2)  $\mathbf{e}_r = \mathbf{e}_{st} = 1 + \mathbf{c}_e + \frac{N}{\mathbf{e}_o} \frac{e^2}{m} \frac{1}{W_o^2}$ 

به ازای بسامدهای بسیار بالا ¥= w ضریب دیالکتریک نسبی e<sub>r</sub> برابر خواهد شد با:

$$e_{\rm F} = 1 + c_{\rm e}$$
 (103-2)

اختلاف بین این دو حدود ازضریب دیالکتریک نسبی ( e<sub>st</sub> و e<sub>st</sub>)، اطلاعات مهمی بنیادی ماده را در اختیار ما میگذارد که برابر است با:

$$\mathbf{e}_{st} - \mathbf{e}_{\neq} = \frac{N}{\mathbf{e}_{o}} \frac{e^{2}}{m} \frac{1}{w_{o}^{2}}$$
 (104-2)

در شکل (2-2) مشاهده می شود که بیشترین تغییرات ضرایب دی الکتریک ( $\Theta_2, \Theta_1$ ) حول و حوش بسامد طبیعی سیستم  $w_0$  با پهنای  $f_1^{\prime}$  «  $W_0$ می باشد که مقادیر این ضرایب در این ناحیه حائض اهمیت می باشد یا به زبان ساده تر، سیستم در مقابل این ناحیه از بسامد، پاسخ داده و رفتار جاذبی از خود نشان می دهد. با قرار دادن عبارت  $W_0^0 = (w_0 - w) = 2w_0$  در رابطههای (2-100) و (2-101) و با استفاده از مقادیر حدی ضرایب ( $\Theta_{st}, \Theta_{st}$ )، ضرایب حقیقی و موهومی دی الکتریک نسبی حول و حوش بسامد طبیعی سیستم  $w_0$  برابر خواهد شد:

$$e_{1}(Dw) = e_{2} - (e_{st} - e_{2})\frac{2w_{o}Dw}{4(Dw)^{2} + \frac{1}{t^{2}}}$$
 (105-2)

$$e_2(Dw) = (e_{st} - e_{ff}) \frac{w_o/t}{4(Dw)^2 + \frac{1}{t^2}}$$
 (106-2)

که عبارتهای (2-105) و (2-106) به خوبی در شکل (2-27) نمایان میباشد.  
با استفاده از رابطهی ضریب شکست محیط و ثابت دیالکتریک نسبی 
$$n^2 = e_r$$
 و  
با توجه به عناصر مختلط ضریب دیالکتریک نسبی  $e_r = e_l + i e_l$ ، ازایس رو می توان  
ضریب شکست محیط را به صورت دو بخش حقیقی و موهومی به صورت  
ضریب انکست N = n(W) + ik(W)  
(100) و (2-101) می توان رابطههای زیر را نتیجه گرفت.

164 فيزيک حالت جامد2

$$n^{2} - k^{2} = \mathbf{e}_{1} = 1 + \mathbf{c}_{e} + \frac{N}{\mathbf{e}_{o}} \frac{e^{2}}{m} \frac{w_{o}^{2} - w^{2}}{\left(w_{o}^{2} - w^{2}\right)^{2} + \frac{w^{2}}{t^{2}}}$$
(107-2)

$$2n k = \mathbf{e}_2 = \frac{N}{\mathbf{e}_0} \frac{e^2}{m} \frac{w_t}{\left(w_0^2 - w^2\right)^2 + w^2_{t^2}}$$
(108-2)

در اینجا باید به این نکته اشاره شود که ضریب شکست N در تجرب مستقیماً قابل اندازه گیری می باشد که قسمت حقیقی آن (n(W) سهم انعکاسی و قسمت موهومی آن (k(W) سهم جذب نمونه را نمایش میدهد.



**شکل**2-28. نمایش طرحوارهای وابستگی بسامدی ضرایب جذبی و انعکاسی از یک جامد فرضی در محدوده ی بسامدی از مادون قرمز تا اشعه ی ایکس می باشد. مشاهده می شود قسمت حقیقی این ثابت به صورت پله پله افت می کند. در این جا فرض شده است ماده دارای سه بسامد نوسانی <sub>(</sub>W می باشند که به ترتیب عبارت هستند از: Hz<sup>1013</sup> Hz دارای Hz ا

دیالکتریکی را در نظر بگیرید که دارای چندین بسامدهای طبیعی در واحد حجم باشد. اگر تعداد N<sub>i</sub> بسامدهای طبیعی در واحد حجم داشته باشیم، عبارتهای (2-107) و (2-108) به صورت جمع روی کلیه بسامدهای طبیعی w<sub>oj</sub> با ضرایب f<sub>j</sub> که از

$$n^{2} - k^{2} = 1 + \mathbf{a}_{j} \frac{N_{j}}{e_{o}} \frac{e^{2}f_{j}}{m} \frac{w_{oj}^{2} - w^{2}}{\left(w_{oj}^{2} - w^{2}\right)^{2} + \frac{w^{2}}{t_{j}^{2}}}$$
(109-2)

$$2n k = \mathbf{\mathring{a}}_{j} \frac{N}{e_{o}} \frac{e^{2} f_{j}}{m} \frac{\sqrt[w]{t_{j}}}{\left(w_{oj}^{2} - w^{2}\right)^{2} + w^{2} / t_{j}^{2}}$$
(110-2)

در برخی شرایط این جذب انرژی ناشی از گذارهای اتمی برای نارساناها (بلورهای یونی یا مولکولی) و یا بین نواری در نیمرساناها میباشد. که در این صورت ضرایب به صورت f<sub>ij</sub> تعریف میشود که به صورت توان دوم احتمال گذار الکترون از نوار inم به نوار jام در رابطه زیر داده میشود.

$$f_{ij} = 2w_{ij} \frac{m \left| \left\langle y_i | x | y_j \right\rangle \right|^2}{h}$$

$$w_{ij} = \frac{E_i - E_j}{h}$$
(111-2)

در رابطـهی (E<sub>i</sub> (111-2 و E<sub>j</sub> انـرژیهـای توابـع مـوج y<sub>i</sub> و y<sub>i</sub> در ایـن گـذار میباشند.

• سهم پرتوهای بازگشتی و عبوری: با نگاه موجی یا ذرهای به نور می توان شدت نور تابیده <sup>'</sup> به نمونه را با  $I_i$ ، شدت بازگشتی را با  $I_i = R > I_i$ ، شدت عبوری  $I_i = T > I_i$  شدت جذب را با  $I_i = A > I_i$  نمایش داد. با توجه به این که جمع کل شدتهای عبوری، انعکاسی و جذب برابر است با شدت ورودی، می توان بین ضرایب انعکاسی R، عبوری T و جذب A رابطهی (2-112) را نتیجه گرفت.

$$I_t + I_a + I_r = I_{in}$$
  $\triangleright$   $T + A + R = 1$  (112-2)

ا.  $|\mathbf{r}_{in}|^2 = \mathbf{I}_{in}$  شدت فوتون تابيده شده مىباشد.  $|\mathbf{I}_{in}|^2 = \mathbf{I}_{in}$ 

2-3-2 پدیدهی جذب از نقطهنظر ساختار نواری جامدات

با در نظر گرفتن ساختار نوار انرژی برای بلور میتوان پدیدههای قابل اتفاق در بلور را شبیهسازی نمود. در ادامه به ضریب جذب (که وابستگی بسیار به جزئیات کریستالی و الکترونی بلور دارد)، به عنوان یک مشخصه مهم مواد میپردازیم.

## · جفت شدگی الکترون - فوتون

از نگاه کلاسیکی پدیده یجذب اموج الکترومغناطیس توسط بلور، ناشی از جفت شدگی هر دو میدان خارجی (الکتریکی و مغناطیسی) از موج الکترومغناطیس با دوقطبی های الکتریکی و مغناطیسی مواد می باشد. این جفت شدگی با دوقطبی الکتریکی به صورت  $\frac{1}{2}$ ,  $\frac{1}{2}$  - و با دوقطبی مغناطیسی به صورت  $\frac{1}{6}$ ,  $\frac{1}{6}$  - می توان نمایش داده شوند. در این جا به دلیل کوچکی سهم میدان مغناطیسی نسبت به میدان الکتریکی (نکته (2-8))، سهم جفت شدگی دوقطبی مغناطیسی در مقایسه با سهم جفت شدگی دوقطبی الکتریکی از امواج الکترومغناطیس صرف نظر می کنیم.

برای بررسی پدید جذب با نظریه اختلال فرض میشود که نمونه را در معرض میدان الکترومغناطیس ضعیفی  $\mathbf{F} = \mathbf{F}_{oe} \mathbf{i} (\mathbf{k} \mathbf{x}^{-} \mathbf{w} \mathbf{t})$ قرار داده شده باشد. ازاینرو سهم جفتشدگی الکتریکی به قدری کوچک در نظر میگیریم که بتوان از نظریه اختلال استفاده نمود و مراتب بالاتر اختلال را صرفنظر نمود.

بنابراین طبق نظریه اختلال هامیلتونی کل مجموعه به صورت اختلالی به صورت زیر نوشته می شود.

$$\begin{array}{l} H = H_{o} + H \phi \\ H \phi = - \stackrel{\mathbf{r}}{p} \times E \end{array}$$
(113-2)

که در رابطه(H<sub>o</sub> (113-2) هامیلتونی بدون جفتشدگی و¢H سهم اختلالی در هامیلتونی است.

قطبش الکتریکی برای توزیع بار الکتریکی (r) r طبق رابطه vb (r) r و و داده می قطبش الکتریکی برای توزیع بار الکترونی است که می تواند مربوط به سهم می شود. که در آن (r) r چگالی توزیع الکترونی است که می تواند مربوط به سهم الکترونهای جایگزیده و غیر جایگزیده در یک بلور باشد. مشکلی که پیشرو داریم این است که تابع موج الکترونهای غیرمغزی غیر جایگزیده در بلور گسترده می باشد<sup>1</sup> و انتگرال قطبش روی کل بلور با ابعاد توده ای<sup>2</sup> محاصل بینهایت می دهد که بی معناست. از این رو جفت شدگی کلاسیکی در از این رو جفت شدگی کلاسیکی نمی تواند پاسخ مناسبی برای قطبش الکتریکی در جامدات در اختیار ما قرار دهد اما در مقابل در نگرش کوانتومی، مسئله جفت شدگی از پدید جذب ارایه می دهد. در ادامه قصد داریم این جامدات در اختیار ما قرار دهد اما در مقابل در نگرش کوانتومی، مسئله جفت شدگی با یکترونهای بلور کاملاً متفاوت بوده و توصیف مناسب تری از پدید جذب ارایه می دهد. در ادامه قصد داریم ابتدا جذب اتمی را بیان نماییم و سپس آن را به یک بلور تعمیم دهیم.

جذب اتمی: از فیزیک اتمی به یاد داریم، با جذب فوتون توسط الکترون و گذار آن به ترازهای خالی با احتمال W<sub>if</sub> نشان داده میشود. که احتمال جذب نور توسط الکترون در یک ساختار اتمی با قاعدهی طلایی فرمی مشخص میشود (رابطهی(2-114).

 $W_{if} \gg \left| \langle i | H \not e_f \rangle \right|^2 d(E_f - E_i - hw)$ (114-2)

اندیسهای i و f به ترتیب حالتهای اولیه و نهایی الکترون در فرآیند گذار الکترون به واسطه جذب فوتونی با انرژی **hw** میباشد. این رابطه نشان میدهد فقط گذارهایی مجاز هستند که اولاً عبارت  $|\langle i | H \ f \rangle|$  غیر صفر باشد و ثانیاً ترازهایی از انرژی بایستی وجود داشته باشند که مقدار فاصله بین آنها برابر با انرژی فوتون ورودی باشند (E<sub>f</sub> - E<sub>i</sub> = **hw**). برای فهم بهتر مطالب بالا بطور طرحوارهای ترازهای اتمی یک

اتم چهار الکترونی را طبق شکل (2-29) درنظر می گیریم. طیف جذبی حاصل از این ترازهای اتمی در شکل (2-29) نشان داده شده است.

مطابق شکل ابتداء یک طیف جذبی کاملاً گسستهای خواهیم داشت که ناشی از جذب فوتون توسط الکترون و گذار الکترون به ترازهای خالی بالاتر که سمت راست شکل (29-2) طیف جذبی آنها را بهطور طرحوارهای نمایش داده شده است.



شكل2-22. طرحوارهاي از طيف جذب يك اتم چهار الكتروني.

هر چه انرژی فوتونهای ورودی بالاتر باشد احتمال گذار الکترون به خلاء بیشتر خواهد شد و طیف پیوستهای را تشکیل میدهد. آستانه این طیف انرژی پیوسته را انرژی یونش فوتونی مینامند.

جذب در یک بلور دیالکتریک یا نیم رسانا: این پدیده در آنها کمی متفاوت تر است. به جای تراز انرژی گسسته با یک سری نوار انرژی (با پهنای انرژی) روبرو هستیم که حالتهای پر از حالتهای خالی توسط یک گاف انرژی E<sub>G</sub> جدا شده اند. با توجه به شکل(2-30) الکترون با بردار موج k می تواند طبق قاعده ی طلایی فرمی (رابطه ی (2-111)) طیف پیوسته ای از انرژی را جذب نماید. این گذارها با توجه به بردار موج و انرژی فوتون ورودی گذارهای متفاوتی را می تواند به نوارهای انرژی

۱. Photon-Ionization

خالی داشته باشند. در ادامه می خواهیم به این سوال پاسخ دهیم آیا مطابق شکل (2-30) می توان به ازای هر بردار موج الکترون k در منطقه اول بریلوئن، با جذب فقط فوتونی (بدون هیچ گونه جذب فونونی) گذارهایی با بردارهای موج متفاوت k <sup>d ا</sup> ها داشته باشیم؟.



**شکل2-3**0. نمایش طرحوارهای از یک گذار در یک بلور میٰباشد که نشان داده میشود که گذارها قابل اتفاق فقط فوتونی تقریباً عمودی هستند.

برای پاسخ به سوال بالا ابتدا بایستی جمله اختلال را بهدست آورد که همان سهم جفتشدگی است(رابطهی(2-113)) و سپس با استفاده از رابطهی(2-114) و نیز تابع موج الکترون در بلور (تابع موج بلوخگونه) احتمال گذار را محاسبه نمود. نکته2-10: نکته مهمی که قبل از محاسبات میتوان به آن رسید این است که در یک نیمرسانا با گاف انرژی از مرتبه ۱eV، برای گذار الکترونی نوار ظرفیت به نوار رسانش، فوتونی با حداکثر طول موج حدود m<sup>6</sup>m ا (در محدودی نور مرئی) نیازمند است. از طرفی طول موج الکترونها در بلور که توسط تابع موج بلوخ نمایش داده میشود از مرتبه فاصله بین اتمی m<sup>9</sup>m ( است که خیلی کوچکتر از طول موج نور مرئی میباشد( 1>> R). با توجه به اینکه عدد موج لا (یا اندازه حرکت) با طول موج نسبت عکس دارد ا/ه ( اینرو اندازه حرکت فوتون جذب شده توسط الکترون خیلی کوچکتر از تغییرات حداکثری اندازه حرکت الکترونهای که از نوار ظرفیت به

170 فيزيك حالت جامد2

نوار رسانش گذار مییابند<sup>1</sup> که متناسب با ۱/R میباشند. با مقایسهی عدد بردار موج فوتون ورودی k<sub>photon</sub> = 2p/l با بردار موج الکترونهای نوارظرفیت ۱/R« میتوان نتیجه گرفت که بردار موج انتقالی از طرف فوتون به الکترون (در هنگام جذب) را میتوان در مقایسه با بردار موج الکترونهای ظرفیت صرفنظر نمود.

ازاینرو در گذار مستقیم و غیرمستقیم، جذب فوتون هیچ نقش قابل ملاحظهای در تغییر اندازه حرکت بلوری الکترون بازی نمیکند. در روابط پایستگی میتوان اندازه حرکت فوتون جذب شده را نادیده بگیریم، که باعث میشود بردار گذار الکترون کاملاً



**شکل2-31. الف)** نمایش یک گذار مستقیم ب) نمایش یک گذار غیرمستقیم.

· گذارهای مستقیم و غیرمستقیم در نیمرسانا

در نیمرساناها و دیالکتریکها به دلیل وجود گاف انـرژی، طیـف جـذبی امـواج الکترومغناطیس از یک طول موج خاصی شروع به جذب میکند. نبود گـاف انـرژی در فلزات طول موج جذبی از صفر آغاز میگردد.

شکل (2-31)الف، نمایش یک گذار مستقیم می باشد که با جذب فوتونی با انـرژی حداقلی برابر با اندازه انرژی گاف، پدیدهی جـذب صـورت مـیپـذیرد. در ایـن گـذار مینیمم نوار رسانش در مقابل ماکزیمم نوار ظرفیت قرار میگیـرد ماننـد GaAs و گـاف

 <sup>1.</sup> حداکثر تغییرات برادر موج الکترون که به واسطهی جذب فوتون ورودی می تواند داشته باشد برابـر اسـت بـا بردار موج فوتون ورودی است که این تغییرات بسیار کوچکتـر از تغییـرات انـدازه حرکـت در منطقـه بریلـوئن r r k k<sub>i</sub> - k<sub>f</sub> = Dk » R >> k<sub>photon</sub>

انرژی بینشان را، گاف نوری کی گفته می شود. در حالتی که اکسترممها (نقطه مینیمم نوار رسانش و نقطه ماکزیمم نوار ظرفیت) در مقابل یک دیگر قرار نگیرند، با توجه به این که گذارها بایستی عمودی باشند از این رو حداقل انرژی جذب فوتونی برای این گذار همراه با جذب یک فونون (کوانتوم ارتعاشات شبکهای) صورت می پذیرد به این نوع گذار، گذار غیرمستقیم گفته می شود (شکل (2-31)ب).



**شکل**2-32. نمایش طرحواره از نوارهای انرژی یک جامدی با گاف انرژی E<sub>G</sub> همراه با طیف جذبی آن.

شکل(2-32) طرحوارهای از طیف جـذبی هـر جامـدی کـه دارای نوارهـای انرژی با گاف انرژی مستقیم است را نمایش میدهد. شروع ایـن جـذب از گـاف انرژی آغاز شده و شدت جذب با افزایش انرژی فرودی فوتون افزایش مییابد.



۱. Optical Gap


شکل2-34. طیف جذبی بلور ژرمنیوم Ge در دو دمای 77 و 300 کلوین.

شکل (2-35) طرحواره ی از فرآیند جذب تا بازترکیب برای یک جامدی با گاف انرژی غیر مستقیم را نمایش می دهد. الکترونها ظرفیت این جامد بعد از جذب انـرژی که بیش از مقدار گاف انرژی مجموعه می باشند گذار یافتـه و سـپس الکتـرون و حفـره ایجاد شده به ترتیب در نوار رسانش و ظرفیت به سـمت اکسترممهای خود حرکت کرده تا حالت برانگیختگی انرژی سیستم را به حداقل انرژی برسانند به ایـن معنی که الکترونها در نوار رسانش به سمت مینیمم نوار و حفرهها در نـوار ظرفیت به سـمت ماکزیمم نوار حرکت میکند که به این فرآیند حالت واهلش<sup>1</sup> نامیده می شود (شکل (2-35)ب) این انتقال در کسری بسیار کوچکی از زمان حدوداً <sup>14</sup> 10 ثانیه اتفاق می افتـد. نسبت به ریزش الکترون و حفره در نقاط اکسترمم صورت می پذیرد که از مرتبه <sup>6</sup> 10 ثانیه می باشد. این فرآیند بازترکیب برای یک گاف غیرمستقیم با تولید و یا جذب فونون همراه می باشد. این تأخیر باعث تجمع الکترونها و حفره در نقـاط اکسترمم شده که شده با ترکیب شده که ندی که اندری می می می می خود می می می می می از نسبت به ریزش الکترون و حفره در نقاط اکسترمم صورت می پذیرد که از مرتبه <sup>6</sup> 10

۱. Relaxation



انرژی واقعی بلور می شود. در شکل (2-36) ستیغ درخشندگی را اطراف گاف انرژی نشان داده شده است<sup>1</sup>.

**شکل2-3**6. طیف جذبی یک نیمرسانا با گاف انرژی غیرمستقیم همراه با طیف درخشـندگی ناشی از عمل بازترکیب در محدوده گاف انرژی نیمرسانا. شروع انرژی جذب برابر است بـا hw=E<sub>G</sub> + hW و ناشی از تولید فونون میباشد.

در شکل (2-37) طرحوارهای از نوار انرژی جامد ژرمانیوم در فضای اندازه حرکت k درجهت [111] در نظر گرفته شده است. در شکل نمایش یک نوار رسانش با دو نوار ظرفیت ولی با رویهم افتادگی در نقطه k=0 (نقطهG) میباشد که گاف انرژی سیستم را با E<sub>G</sub> نشان میدهد. در شکل (2-37) ملاحظه میشود که الکترونهای بالاترین نوار ظرفیتE<sub>G</sub> قادر نیست که به تنهایی با جذب یک فوتون با انرژی E<sub>G</sub> به

1. در صورتی که گاف انرژی مستقیم باشد عمل بازترکیب تقریباً آنی بود و با جذب انرژی بلور انرژی جذبشده سریعاً بدون تأخیر ساطع میگردد و ستیغ درخشندگی ضعیفی با انرژی گاف را پدید میآورد.

174 فيزيك حالت جامد2

نوار رسانش گذار یابد. ازاینرو با جذب فونون در سیستم، الکترون اندازه حرکت خود را به اندازهی بردار موج فونونی تغییر میدهد تا به پایین ترین نقطه نوار رسانش برساند (شکل (2-37)ب گذار غیر مستقیم). با جذب انرژی به اندازه E# الکترون به طور مستقیم بدون تغییر اندازه حرکت به نوار رسانش میرود که از نوع گذار مستقیم انجام می پذیرد (شکل (2-37)ج).



شکل2-15. الف) نوار آنرژی جامد ژرمانیوم با آنرژی کاف E<sub>G</sub> بین نوارهای طرفیت و رسانش ب) گذار غیرمستقیم جذب فوتون توسط الکترون ظرفیت با بـردار مـوج k=0 و گذار آن با بردار موج ¢ در نوار رسانش و جذب فونون با انـداز حرکت أم ج) گـذار مستقیم با جذب فوتون با انرژی E& بدون تغییر در اندازه حرکت بلورین الکترون.

نکته2-11: بهازای جذب فوتون و تولید شبه ذرات الکترون - حفره که توسط یک نیروی کولنی هیدروژنگونه به یکدیگر جفت شدهاند یک حالت اکسیتون در گاف انرژی پدیدار می شود که در بخش (2-4) به آن خواهیم پرداخت.

همان طور که اشاره شد، در گذار مستقیم (یا بازترکیب مستقیم) این پدیـده بـدون  
جذب و یا تولید فونون اتفاق میافتد ولی در گذار غیرمستقیم (یا بازترکیب غیرمستقیم)  
این پدیده همراه با جذب و یا تولید فونون همراه میباشد.  
پ**ایستگی انـدازه حرکـت در گـذارهای غیرمسـتقیم**: رابطـهی(2-115) فرآینـد  
پایستگی اندازه حرکت قبل و بعد از جذب و یا تولید فوتون و فونون میباشد.  
$$h_{k_2} \pm h_{q}^{q} = h_{1\pm}h_{photon}$$
  
(115-2)  
 $h_{Dk}^{q} \pm h_{q}^{q} = \pm h_{k_{photon}}$ 

که رابطهی (2-115)  $hk_1$  و  $hk_2$  اندازه حرکت بلوری الکترون قبل و بعد از گذار و  $hk_1$  (115-2) منه و بعد از گذار و  $hk_1$  اندازه حرکت فونون جذب شده (با علامت منهی) و تولید شده (با علامت مثبت) و مثبت) و تولید شده (با علامت مثبت) و تولید شده (با علامت منهی) که ناشی از عمل بازترکیب می باشد که با توجه به نکته (2-10) می توان سهم اندازه حرکت فوتون را در این فرآیند نادیده گرفت.

نکته 2-12: حداکثر انرژی فونون تولید یا جذب شده از مرتبه  $k_B T_D$  است (که در آن  $T_D$  دمای دبای سیستم می باشد) که مقدارش بسیار کوچک تر از ۱eV است. بنابراین در روابط پایستگی انرژی می توان از انرژی فونون تولید یا جذب شده صرف نظر نمود. از این رو بردار اندازه حرکت فونون تولید یا جذب را می توان کاملاً افقی (شکل (2- 37)) و شکل (2- 37) و شکل (2-18) ب) فرض نمود.

$$(\mathbf{e}_{2} \pm \mathbf{h} \mathbf{W}) = (\mathbf{e}_{1} \pm \mathbf{h} \mathbf{w}_{\text{photon}})$$
  
De \pm \mbox{h} \mbox{w}\_{\photon} = \mbox{m} \mbox{W} \ngred 0 (116-2)

کمیتهای رابطهی(2-116) عبارت هستند از:<sub></sub>۹ و <sub>2</sub>۹ انرژی الکترون قبل و بعد از گذار و hW و hw<sub>photon</sub> به ترتیب انرژی فونون و فوتون جذب و تولید شده در فرآیند گذار و بازترکیب. با توجه به نکته(2-12) و کوچکی انرژی فونون جذب شده و یا تولید شده در رابطهی(2-116) قابل صرفنظر کردن می باشد.

نکته2-13: میدانیم انرژی فوتونهای مرئی از مرتبه 1/65 الی 3/26 الکترونولت میباشند. ازاینرو موادی که دارای گاف انرژی بزرگتر از 3/26 الکترنولت باشند جاذب نورهای مرئی نمیباشند و موادی که گاف انرژی آنها کوچک تر از 1/65ev جاذب کامل نورهای مرئی میباشند.

نکته2-14: در خصوص فلزات با توجه به این که انرژی فرمی نوار رسانش را قطع می کند به این معنی است که فلزات فاقد گاف انرژی هستند، ازاین رو جاذب کلیه نور تابشی می باشند. از طرفی نبود گاف انرژی سریعاً عمل باز ترکیب در زمان بسیار کوتاهی اتفاق می افتد و کلیه فوتون های جذب شده باز تولید می شوند که آن به منزله ی بازتاب کلیه فوتون های ورودی یا صفر شدن ضریب عبوری است.

## 2-4 اكسيتونها

همانطور که در بخش قبل به آن اشاره شد با جذب نوری در یک نیمرسانا شبه ذرات الکترون-حفره پدید می آید که می توانند به مانند اتم هیدروژن یک حالت پیوندی بینشان برقرار گردد. به این حالت پیوندی اکسیتون نامیده می شود (شکل (2-38)).



**شکل2-38. الف)** نمایش طرحوارهای از تولید یک اکسیتون در یک نیمرسانا **ب)** اکسیتونی با توابع موج گسترده (اکسیتون وانیـر) **ج**) اکسیتونی بـا توابـع مـوج جایگزیـده (اکسـیتون فرنکل).

· اکسیتونهای آزاد (اکسیتون وانیر)

در هنگام جذب فوتون و تولید شبه ذرات الکترون و حفره، یک سـری حـالات انـرژی مقید شدهی هیدروژنگونه، به سیستم تحمیل میکند. این شبه ذرات (الکتـرون-حفـره)

#### نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 177

می توانند تابع موج یک مجموعـه دو ذرهای جایگزیـده در ابعـاده اتمـی داشـته باشـند (اکسیتون فرنکل<sup>1</sup>) و یا در شبکه بهازای چندین سلول واحد گسـترده باشـند (اکسـیتون وانیر<sup>2</sup>)(شکل (2-38)).

بر همکنش این دو شبه ذره (الکترون-حفره) در یک محیط نیمرسانا (الکتـرون در نوار رسانش و حفره در نوار ظرفیـت) بـه دلیـل پدیـدهی اسـتتار<sup>3</sup> بـه نسـبت ضـریب دیالکتریک محیط e<sub>r</sub> کاهش مییابد که در رابطهی(2-117) نشان داده شده است.

$$f(r) = -\frac{e^2}{4pe_0 e_r r^2}$$
(117-2)

ترازهای انرژی مجموعهی شبه ذرات الکترون و حفره در محیطی با ضریب دیالکتریک نسبی e<sub>r</sub> که از حل معادله شرودینگر با هامیلتونی(2-118) نتیجه می شود، بهدست می آید. در رابطه (me (118-2) و mh جرمهای مؤثر شبه ذرات الکترون و حفره می باشند.

$$H = \overset{a}{\xi} \frac{\mathbf{h}^2}{\mathbf{k}^2 m_e^*} \tilde{N}_e^2 \overset{\ddot{\mathbf{v}}}{\stackrel{+}{\Rightarrow}} + \overset{a}{\xi} \frac{\mathbf{h}^2}{\mathbf{k}^2 m_h^*} \tilde{N}_h^2 \overset{\ddot{\mathbf{v}}}{\stackrel{+}{\Rightarrow}} + \overset{a}{\xi} \frac{\mathbf{e}^2}{\mathbf{k}^2} \frac{\mathbf{e}^2}{\mathbf{4} \mathsf{p} \mathsf{e}_o \mathsf{e}_r r^2} \overset{\ddot{\mathbf{v}}}{\stackrel{+}{\Rightarrow}}$$
(118-2)

در رابطهی (2-118) الکترون دارای بار الکتریکی منفی e - و حضره دارای بار الکتریکی مثبت e+ میباشند. دو جمله اول رابطهی (2-118) انرژی جنبشی الکترون و حفره و جملهی سوم پتانسیل برهمکنشی بین الکترون و حفره میباشد<sup>4</sup>. هامیلتونی (2-(118) همان هامیلتونی اتم هیدروژن است با این تفاوت که در اتم هیدروژن بهجای جرمهای مؤثرها از جرمهای واقعی الکترون و پروتون و ضریب دی الکتریک نسبی را برابر با یک f= a، در نظر گرفته می شود (محیط خلاء).

). Frenkel exciton Y. Wannier exciton

<sup>8.</sup> به دلیل پدیده قطبیدگی الکتریکی محیط توسط بار الکتریکی شبه ذارات و اثرات پوششی بارالکتریکی اطرافشان، به طور جداگانه باعث کاهش بار الکتریکی شبه ذرات می شود. این کاهش برهم کنش، توسط ضریب دی الکتریک محیط مشخص می گردد.

<sup>4.</sup> این دو شبه ذرات به دور مرکز جرمشان به مانند اتم هیدروژنگونه دوران میکنند.

در یک نیمرسانا، با توجه به دو نوار انرژی رسانش و ظرفیت با گاف انرژی E<sub>G</sub> که از یکدیگر جدا شدهاند و از طرفی این مجموعهی دو ذرهای اکسیتونی (الکترون -حفره)، طوری در محیط نیمرسانا حرکت میکنند که تابع موج اکسیتونی نسبت داده شده به آن دارای اندازه حرکت بلوری k باشد، ازاینرو انرژی یک چنین مجموعهای به صورت زیر می باشد.

$$E(k) = E_{G} - \frac{me^{4}}{2(4pe_{o}e_{r})^{2}h^{2}} \frac{1}{n^{2}} + \frac{h^{2}k^{2}}{2M^{*}}$$

$$\frac{1}{m} = \frac{1}{m_{e}^{*}} + \frac{1}{m_{h}^{*}} \qquad M^{*} = m_{e}^{*} + m_{h}^{*}$$

$$(119-2)$$

شکل2-39. طرحوارهای از ترازهای اکسیتونی در ناحیهی گاف انرژی.

جمله دوم ازعبارت (2-119) همان ترازهای انرژی اتم هیدروژن با جرم کاهیده جمله دوم ازعبارت (2-119) همان ترازهای انرژی اتم هیدروژن با جرم کاهیده m در محیطی با ضریب دی الکتریک نسبی  $e_r$  می باشد که به ترازهای اکسیتونی معرف می باشد. این ترازها درست زیر نوار رسانش به اندازه انرژی  $E_{ex}$  قرار می یاشد. این ترازها درست زیر نوار رسانش به اندازه انرژی  $E_{ex}$  قرار می گیرند (رابطه (2-120)). با ضرب صورت و مخرج کسر  $E_{ex}$  بر جرم الکترون آزاد me<sup>4</sup> و به کار بردن عبارت انرژی ریدبرگ (عبارت  $m_{H}$  ای در الوه (2-21)). با ضرب صورت و مخرج کسر  $m_{ex}$  بر جرم الکترون آزاد me<sup>4</sup> و به کار بردن عبارت انرژی ریدبرگ (عبارت  $m_{H}$  ای در الوه و به کار بردن عبارت انرژی ریدبرگ (عبارت  $m_{H}$  ای می شود. می هم می شود.

$$E_{ex} = \frac{m}{me_r^2} \frac{1}{n^2} (13/6eV) = \frac{R_x}{n^2}$$
(120-2)

### نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 179

 $R_x = \frac{m}{me_r^2} (13/6eV)$  ثابت اکسیتونی ریدبرگ نامیده می شود که برابر است با  $R_x = \frac{m}{me_r^2} (13/6eV)$  جمله سوم عبارت (2-119)، انرژی جنبشی مجموعـهی اکسیتونی آزاد بـا جـرم مـؤثر کل \* M و اندازه حرکت بلوری  $\frac{1}{h}$  می باشد. با توجه بـه شـکل (2-38)(ب) مـی تـوان شعاع اکسیتونی را برحسب شعاع اتمی هیدروژن  $\frac{1}{h}$  و 20/529 م به صورت زیر بیان نمود.

$$a_{ex} = 0/529 \frac{e_r m}{m} n^2$$
 انگسترم (121-2)

بهازای n = 1 کوچکترین شعاع اکسیتونی با بیشترین انرژی بستگی میباشد. با توجه به شکل(2-36)ب این شعاع اکسیتونی a<sub>ex</sub> میتواند برای برخی از مواد تا چنـد 10 برابر شعاع اتمی اتم هیدروژن باشد کـه گسـتردگی تـابع مـوج اکسـیتونی بـر روی چندین سلول واحد را نشان میدهد(جدول2-3).

**جدول**2-3.نمایش انرژی اکسیتون آزاد ریدبرگ R<sub>x</sub>، شعاع اکسیتونی a<sub>x</sub> بهازای n = 1 و گاف انرژی E<sub>G</sub>، مربوط به نیمرساناهای ترکیبی از گروههای V - III و II - VI جدول تناوبی. در خصه می اعداد داخل نیمرسانای GaSb تاییدیه تحریم موجود نیم یاشد.

	حصوص اعداد داخل نیمرسانای Gaso ناییدیه تجربی موجود تمی باشد.				
ىلەر	E <sub>G</sub>	RX	a <sub>X</sub>		
55.	(eV)	(meV)	(nm)		
GaN	3/5	23	3/1		
ZnSe	2/8	20	4/5		
CdS	2/6	28	2/7		
ZnTe	2/4	13	5/5		
CdSe	1/8	15	5/4		
CdTe	1/6	12	6/7		
GaAs	1/5	4/2	13		
InP	1/4	4/8	12		
GaSb	0/8	2/0	23		
InSb	0/2	(0/4)	(100)		

180 فيزيک حالت جامد2



شکل2-40. طرحوارهای از ضریب جذب یک نیمرسانا با گاف انرژی E<sub>G</sub> همراه با جـذب اکسیتونی میباشد.

کمترین جذب انرژی ناشی از ترازهای انرژی اکسیتونی و جدایی الکترون-حفره به عنوان شبه ذرات آزاد الکترون-حفره به ترتیب در نوارهای رسانش و ظرفیت پدیدار میگردد که طیف جذبی آن قلههایی در لبه جذب مطابق شکل(2-41) مشاهده می شود.



**شکل** 2-41. جذب اکسیتون GaAs بین 21 کلوین و 294 کلوین. خط چین نشان داده شده یـک کوشـش بـرای فیـت کـردن بـر روی لبـه جـذب کـه بـا اسـتفاده از رابطـهی جذب (hw- E<sub>G</sub>)√ « a با یک مقدار E<sub>G</sub> برابر 1/425 الکترون ولت که از مشخصـه GaAs در 294 کلوین می باشد. این نمودار از کتاب خواص نوری جامدات نویسنده مـارک فـوکس اقتباس شده است.

### · اکسیتون فرنکل

معادلات (2-120) و (2-121) نتیجهای از اکسیتون آزاد می باشد. این مدل زمانی به شکست منتهی می شود که شعاع اکسیتون بسیار قابل ملاحظه با فاصله بین اتمی باشد و گسترده نباشند. این شرایط در موادی دیده می شوند که دارای گاف انرژی بسیار بالا، ثابت دی الکتریک کوچک و جرم مؤثر بزرگی باشند. در این نوع مواد، اکسیتون های جایگزیده (فرنکل) بیشتر از اکسیتون آزاد مشاهده می شود.

همانطور که در شکل (2-38)ج نشان داده شده است، اکسیتون فرنکل بر روی هر اتم که می تواند ناشی از یک برانگیختگی اتمی و یا مولکولی باشد، جایگزیده است. اکسیتونها دارای شعاع کوچک و انرژی پیوندی بزرگ از مرتبهی 1/1 تا چند الکترونولت هستند که حتی در دمای اتاق نیز می توانند پایدار و قابل مشاهده باشند. این اکسیتونها قادرند از مکانی به مکان دیگر پرش<sup>1</sup> کنند و در بلور به مانند انتشار اسپینی (مگنونها) که در فصل 3 به آن خواهیم پرداخت انتشار یابند.

اکسیتونهای فرنکل، در بلورهای یونی که متشکل از ترکیب عناصر گروه اول و هفتم از جدول تناوبی می باشند<sup>2</sup> دیده می شوند. در این دسته از بلورها توزیع حداکثری الکترونی شان بر روی اتم هایشان می باشند<sup>3</sup>. این بلورها گاف انرژی بزرگی دارند و در خانواده نارساناها قرار می گیرند مانند NaI با گاف انرژی از مرتبه 5/9 الکترون ولت و LiF با گاف انرژی از مرتبه 13/7 الکتروولت. از این رو این مواد به دلیل گاف انرژی بزرگ شان از نظر خواص نوری از اهمیت خوبی بر خوردار هستند و بسیار شفاف در برابر نور مرئی می باشند<sup>4</sup>. حضور اکسیتون های فرانکل در آن ها باعث رنگدانه های نوری را پدید می آورد. دسته دیگر از بلورها با گاف انرژی بزرگ، بلورهای گازهای نجیب

۱. Hopping

<sup>2.</sup> در بلورهای یونی مانند NaI سدیم با ازدست دادن الکترون بالاترین اربیتال تک الکترونی خود به یونی با اربیتال کاملاً پر تبدیل میکند و در عوض ید با دریافت یک الکترون بالاترین اربیتال تک الکترون خالی خود را کاملاً پر میکند و تابع توزیع الکترونی هر دو اتم به مانند گازهای نجیب خواهند شد. این توزیع الکترونی تقریباً ماملاً پر میکند و تابع توزیع الکترونی هر دو اتم به مانند گازهای نجیب خواهند شد. این توزیع الکترونی ماملاً پر میکند و تابع توزیع الکترونی هر دو اتم به مانند گازهای نجیب خواهند شد. این توزیع الکترونی تقریباً ماملاً پر میکند و تابع توزیع الکترونی هر دو اتم به مانند گازهای نجیب خواهند شد. این توزیع الکترونی می مامند گازهای نجیب خواهند شد. این توزیع الکترونی تقریباً به مانند توزیع الکترونی تک اتم مجزا میباشد که به روش تنگ بست به خوبی قابل توصیف میباشد.

<sup>4.</sup> این مواد شفاف نور مرئی هستند.

گروه هشتم می باشند. این جامدات به دلیل ماهیت پیوندی ضعیف شان که از نوع نیروی واندروالسی است در دمای اتاق جامد نیستند.

نکته2-15: مدلی که بتواند برای توصیف اکسیتونهای فرنکل ارایه داد در مقایسه با اکسیتونهای آزاد، ساده نمی باشد. شاید مناسب ترین رویکردی که بتوان ساختار الکترونی اکسیتون فرنکل را توصیف نماید رویکرد تنگ بست<sup>1</sup> باشد. زیرا این روش به حفظ حالتهای اتمی و مولکولی (که اکسیتونها نیز از آنها مشتق می شوند)، تاکید می کند. جفت شدگی بین اکسیتون با شبکه بلوری مسئله را پیچیده تر خواهد کرد که به خود - تله افتادن منتهی می شود که باعث ایجاد یک به هم رختگی محلی در شبکه می شود که خود آن مسبب بیشتر جایگزیده شدن تابع موج اکسیتون می شد.

بلور	دمای ذوب	گاف انرژی	انرژی اکسیتون	انرژی پیوندی		
	$\left(T_{m}(K^{0})\right)$	$E_{G}(eV)$	به ازای n =1	اكسيتوني بەازاي		
			$E_{ex}$ (eV)	n =1		
				$E_{b}(eV)$		
Ne	25	21/6	17/5	1/4		
Ar	84	14/2	12/1	1/2		
Kr	116	11/7	10/2	1/5		
Xe	161	9/3	8/3	1/0		

**جدول**3-4. خواص اکسیتونهای فرنکل در گازهای نجیب.

ييوست2-1

## محاسبه احتمال حضور الکترون در تراز بخشنده و حفره در تراز پذیرنده

به سادگی میتوان توابع پرشدگی را برای هر حالت انرژی از ترازهای ناخالصی و نوار انرژی اتمهای میزبان (رسانش و ظرفیت) را با توجه به حالتهای پرشدگی در اولین ستون سمت چپ جدول(2-3) و عبارت آماری (رابطه(2-122))، بهدست آورد.

که در فصل 1 به آن اشاره شد.

# نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 183

$$\langle \mathbf{n}_{i} \rangle = \frac{\overset{\circ}{\mathbf{a}} \mathbf{N}_{m} e^{-(\mathbf{E}_{m} - \mathbf{N}\mathbf{m})/\mathbf{k}_{B}T}}{\overset{\circ}{\mathbf{a}} e^{-(\mathbf{E}_{m} - \mathbf{N}\mathbf{m})/\mathbf{k}_{B}T}}$$
(122-2)

عبارت(2-122) برای نوارهای رسانش بهصورت زیر میباشد.

$$\langle n_{i} \rangle = \frac{e^{-(e - m)/k_{B}T} + e^{-(e - m)/k_{B}T} + 2e^{-(2e - 2m)/k_{B}T}}{1 + e^{-(e - m)/k_{B}T} + e^{-(e - m)/k_{B}T} + e^{-(2e - 2m)/k_{B}T}} = \langle n_{i} \rangle = \frac{2e^{-(e - m)/k_{B}T} \left[ 1 + e^{-(e - m)/k_{B}T} \right]}{\left[ 1 + e^{-(e - m)/k_{B}T} \right] \left[ 1 + e^{-(e - m)/k_{B}T} \right]}$$

همچنین برای ترازهای بخشنده تابع توزیع پرشدگی بـهصـورت زیـر محاسـبه

$$\langle n_{i} \rangle = \frac{e^{-(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T} + e^{-(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T}}{1 + e^{-(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T} + e^{-(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T}} = \langle n_{i} \rangle = f_{\rm D} = \frac{1}{\frac{e^{-\frac{1}{2}} \ddot{\Theta}(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T}{\frac{e^{-\frac{1}{2}} \ddot{\Theta}(E_{\rm D} - m)/k_{\rm B}T} + 1}}$$

$$\langle n_{i} \rangle = f(e) = 2\frac{1}{e^{(e - m)/k_{\rm B}T} + 1}$$
(123-2)

برای بهدست آوردن تابع توزیع پرشدگی حفره در ترازهای پذیرنده 
$$f_A$$
، ابتـداد تـابع توزیـع پرشـدگی الکترونـی  $\langle n_i \rangle$  آن را محاسـبه کـرده و بـا اسـتفاده از رابطـهی  $\langle n_i \rangle$  میتوان تابع توزیع پرشدگی حفره  $\langle p_i \rangle = 4$  را محاسبه نمود.

$$\langle n_{i} \rangle = \frac{e^{-(E_{A} - m)/k_{B}T} + e^{-(E_{A} - m)/k_{B}T} + 2e^{-(2E_{A} - 2m)/k_{B}T}}{1 + e^{-(E_{A} - m)/k_{B}T} + e^{-(E_{A} - m)/k_{B}T} + e^{-(2E_{A} - 2m)/k_{B}T}} = \langle n_{i} \rangle = 2 - \frac{1}{\frac{2d}{C_{2} - \dot{e}}e^{-(E_{A} - m)/k_{B}T} + 1}} \langle p_{i} \rangle = f_{A} = \frac{1}{\frac{2d}{C_{2} - \dot{e}}e^{-(m - E_{A})/k_{B}T} + 1}}$$
(124-2)

$$N_{\rm D} = \overset{\text{\ref{eq: constraint}}}{\overset{\text{\ref{eq: constraint}}}}{\overset{\text{\ref{eq: constraint}}}}{\overset{\overset{\text{constright}}}{\overset{\text{constraint}}}{\overset{\text{constraint}}}{\overset{\overset{\text{constra$$

به طور مشابه، N<sub>A</sub> تعداد الکترونهای گذار از نوار ظرفیت بـه تـراز پذیرنـده را می توان محاسبه نمود که برابر با حاصلضرب احتمال تمایـل پرشـدگی الکترونـی تـراز پذیرنده (Af -1) در تعداد کل اتمهای پذیرنده N<sup>t</sup>A است.

$$N_{A} = (1 - f_{A})N_{A}^{t} = \overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{N_{A}^{t}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{N_{A}^{t}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{N_{A}^{t}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}}_{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset{\widetilde{\mathbf{c}}}{\mathbf{c}}} \underbrace{\overset$$

نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 185

$$N_{A}^{t} - N_{A} = \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{N_{A}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}} (\text{m } E_{A})/k_{B}T + 1 \frac{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}{\overset{\text{ge}}{\varsigma}}$$
(127-2)

ييوست2-2

میدان الکتریکی در داخل یک دیالکتریک( از منظر کلاسیکی)

اولین سوالی که می توان مطرح نمود این است که: وقتی یک دیالکتریک را در معرض یک میدان الکتریکی قرار می دهیم میدان محلی حاصله از این میدان خارجی، روی هر اتم از اتمهای دیالکتریک چیست؟ برای پاسخ به آن، به یک خازن با یک تیغه دیالکتریک بین دو صفحه فلزی آن که به یک باطری با پتانسیل V وصل شده است در نظر می گیریم. بدون تیغه دیالکتریک میدان الکتریکی در هر نقطه بین دو صفحه فلزی خازن برابر است با V/d = OR. با قرار دادن تیغه دیالکتریک در بین صفحه فلزی خازن، به دلیل قطبیده شدن دیالکتریک، میدان الکتریکی در داخل میفحات خازن، به دلیل قطبیده شدن دیالکتریک، میدان الکتریکی در داخل قطبش الکتریک کاهش یافته و برابر با مجموع میدان خارجی OR و میدانهای ناشی از قطبش الکتریکی رو میدان که در این جا آن را با ¢

میدانهای ناشی از قطبشهای سطحی در دیالکتریکها (شکل(2-42)) بسیار به شکل هندسهی سطح خارجی آن وابسته میباشد که به خوبی با رابطهی(2-128) توصیف میشود.

$$\mathbf{\dot{E}}_{p} = -\frac{\dot{P}}{\mathbf{e}_{o}}\mathbf{G}_{s}$$
(128-2)

در رابطهی (2-128) G<sub>s</sub> برای یک تیغهی مستطیلی طویل که بر جهت میدان خارجی عمود می باشد برابر با یک می باشد (شکل (2-42)الف). همچنین برای اشکال بیضوی که میدان در جهت محورهای اصلی آن ها باشد نیز برابر با 1 است (شکل (2-42)ب) ولی مقدار آن در لوله بسیار طویل که میدان خارجی در راستای محور اصلی آن قرار گرفته باشد بسیار کوچک خواهد بود و اگر میدان عمود بر محور اصلی لوله طویل باشد به

186 فيزيك حالت جامد2

سمت یک نزدیک خواهد شد(شکل(2-42)ج). بـرای اشـکال مختلـف G<sub>s</sub> مـیتوانـد مقادیر بین صفر و یک را به خود گیردند.



**شکل**2-42. نمایش میدان الکتریکی در داخلی دیالکتریک Ê¢ که برابر است با مجموع میدان قطبشی دیالکتریک È<sub>p</sub> و میدان خارجی یکنواخت È<sub>o</sub> . ملاحظه میشود میدان قطبش در اشکال مختلف متفاوت است.

هر ماده ای از اتم و مولکول هایی تشکیل شده اند که تقریب پیوسته بودن دی الکتریک که در بالا از آن صحبت شده است نمی تواند تقریب درستی باشد. از این رو میدان در داخل یک بلور فقط در نقاطی که یون، اتم یا مولکول وجود دارد مورد توجه می باشد زیرا بر قطبش الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسسته بودن بلور میدان محلی ادما الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریک از می اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای الکتریکی آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به گسته بودن بلور میدان محلی ای ال می الکتریک آن ها اثر می گذارد. در ادامه با توجه به از تقریب پیوستار بود توریب از می از می ای ال می ای ای از می از می گذارد. در ادامه با توجه به از تقریب پیوستار بود توریب از می از

۱. Lorentz

A برای محاسبه میدانهای لورنتس، حفرهای تصوری به شعاع a << r اطراف اتم A در نظر می گیریم (شکل (2-43)) که در اینجا a اندازه متوسط اضلاع سلول واحد می باشد. با توجه به توزیع بار الکتریکی که بر روی سطح حفره ایجاد می شود (ناشی از قطبش الکتریکی  $\frac{1}{p}$  داخل دی الکتریک)، میدان حاصله از این توزیع بار را  $\frac{1}{e}$  و میدان ناشی از دو قطبی الکتریکی همسایگان اتم A که در داخل این حفره قرار می گیرند را  $\frac{1}{p}$  می نامیم. به سادگی می تصوری می می دان دانه متوسط اضلاع سلول واحد باشی از دو قطبی الکتریکی  $\frac{1}{p}$  داخل دی الکتریک)، میدان حاصله از این توزیع بار را  $\frac{1}{e}$  و میدان ناشی از دو قطبی الکتریکی همسایگان اتم A که در داخل این حفره قرار می گیرند را واند.  $\frac{1}{p}$  می نامیم. به سادگی می توان نشان داد، در ساختارهای بلورهای متقارن (مانند باورهای که دارای ساختارهای مکتبی هستند) میدان الکتریکی  $\frac{1}{p}$  برابر با صفر می باد.



**شکل3**-43. میدانهای الکتریکی که بر اتمی در داخلی یک بلور دیالکتریک اعمال می شود برابر است با میدان الکتریکی خارجی، میدان الکتریکی ناشسی بـر قطبش سطح خـارجی دیالکتریک <sub>e</sub> و میدانهای لـورنتس É ، <sup>1</sup> برابـر اسـت بـا مجمـوع میـدان قطبشـی دیالکتریک <sub>E</sub> و میدان خارجی یکنواخت <sup>E</sup> و E.

نکته2-16: فلسفه در نظر گرفتن حفره لورنتس این است که هر اتم در یک شبکهی بلوری تا یک فاصله مشخصی محیط خودر را ناپیویسته می بیند که توسط دو قطبی های الکتریکی همسایگان احاطه شده است، میدان حاصله از این دوقطبی ها همان می باشد و بعد از آن فاصله محیط را پیوسته با قطبش الکتریکی P که میدان حاصله از آن را  $\frac{1}{8}$  می باشد. محاسبه میدان الکتریکی حفرهی لورنتس
 با در نظر گرفتن یک قطبش الکتریکی ثابت در داخل دی الکتریک در جهت مثبت
 محور z مطابق شکل (f = p k (43-2), چگالی بار الکتریکی روی سطح حفره (اطراف
 اتم A) ناشی از قطبش دی الکتریک n < f = s = p </li>
 میباشد.

با توجه به توزیع متقارن بار در راستای x و y (تقارن استوانهای حول محور z) و فاصله این توزیع بار نسبت به مرکز کره r میدان الکتریکی در مرکز کره برابر خواهد شد:

$$E_{s} = \frac{1}{4pe_{o}} \overset{p}{\overset{o}{o}} \frac{r^{2}p\cos(q)}{r^{2}} r^{2}p\sin(q) dq = \frac{p}{3e_{o}}$$
(130-2)

در رابطهی (2-130) فاصله r از اتم A به اندازهای است همپوشی ابر الکترونی یا میدانهای دوقطبی یک توزیع همگنی را ایجاد میکند. از طرفی میتوان این میدان را با ضریب نیمه تجربی g تصحیح نمود. بنابراین میدان محلی روی هر اتم را میتوان به صورت رابطهی (2-131) باز نویسی تصحیح نمود.  $\frac{1}{E} = \frac{1}{E} \phi + g \frac{1}{3e}$ 

حالت g براب ر صفر هیج تمایزی بین میدان محلی و میدان متوسط E نمی باشد (این برای یک سیستم گاز الکترونی یا برای سیستمی که توابع موج گسترده دارند درست می باشد). در حالت g برابر یک، برای یک بلور با تقارن بسیار بالا با دوقطبی هایی الکترونی که قویاً با تقارن بالا جایگزیده می باشند.

رابطهی کلاؤسیوس-موسوتی<sup>1</sup>
 سیستمی متشکل از N اتم (یا مولکول) در واحد حجم را تصور کنیـد. بـرای سـادگی
 سادهسازی مسئله برهمکنش الکتریکی بین قطبش اتمها و مولکولها را صرفنظر کنید.

۱. Clausius-Mossotti

حال با استفاده از رابطهی قطبش الکتریکی بر روی هـر اتـم 
$$\overset{1}{p}$$
 بـا میـدان محلـی  $\overset{1}{E}_{local}$  (رابطهی(2-132))، عبارت ثابت دیالکتریک نسبی  $e_r$  از آن استخراج می شود.

$$\mathbf{\hat{r}} = \mathbf{N}\mathbf{a} \mathbf{\hat{E}}_{\text{local}}$$
$$\mathbf{\hat{r}} = \mathbf{N}\mathbf{a} \mathbf{\hat{e}}_{\mathbf{\hat{E}}}^{\mathbf{\hat{r}}} \mathbf{\hat{e}} + \mathbf{g} \frac{\mathbf{\hat{r}}}{3 \mathbf{e}_{o}} \frac{\ddot{\mathbf{o}}}{\dot{s}}$$
$$\mathbf{\hat{r}} = \frac{\mathbf{N}\mathbf{a}}{1 - \mathbf{g}(1/3 \mathbf{e}_{o})\mathbf{N}\mathbf{a}} \mathbf{\hat{E}} \mathbf{\hat{e}}$$
(132-2)

با توجه به رابطهی (2-132) به ازای شرایطی که مخرج کسر برابر صفر شود 0= na (1/3e) 1-، فاجعه یقطبشی رو خواهد داد. برای یک دیالکتریک معمولی این اتفاق به ندرت پیش میآید.

با توجه به رابطهی ضریب دیالکتریک با قطبش و میدان الکتریکی به صورت:

$$e = \frac{D}{E_o} = e_r e_o = \frac{e_o E_o + \frac{e_o}{p}}{E_o}$$
 (133-2)

$$\mathbf{e}_{\mathbf{r}} = 1 + \frac{\mathbf{p}_{\mathbf{r}}}{\mathbf{e}_{o} E}$$
(134-2)

190 فيزيک حالت جامد2

با استفاده از رابطهی(2-132) می توان ضریب دیالکتریک نسبی را نتیجه گرفت.

$$\mathbf{e}_{\rm r} = 1 + \frac{(1/e_{\rm o}) N a_{\rm e}}{1 - g(1/3e_{\rm o}) N a_{\rm e}}$$
 (135-2)

به ازای شرایط g=1

$$\frac{\mathbf{e}_{\rm r} - 1}{\mathbf{e}_{\rm r} + 2} = (1/3\mathbf{e}_{\rm o}) \mathbf{N} \mathbf{a}_{\rm e}$$
(136-2)

می توان رابطهی(2-136) را برای موادی با چند نوع اتم متفاوت با چگالی N<sub>i</sub> و ضریب قطبش a<sub>i</sub> برای هر نوع از اتمها، تعمیم داد.

$$\frac{\mathbf{e}_{\mathrm{r}} - 1}{\mathbf{e}_{\mathrm{r}} + 2} = (1/3\mathbf{e}_{\mathrm{o}})\mathbf{a}_{\mathrm{j}} \mathbf{N}_{\mathrm{j}}\mathbf{a}_{\mathrm{ej}}$$
(137-2)

رابطهی(2-137) به رابطهی کلاؤسیوس-موسوتی معروف میباشد. با استفاده از رابطه بین ضریب دیالکتریک نسبی و ضریب شکست محیط به صورت ،n<sup>2</sup> = e<sub>r</sub>، رابطهی (2-137) به صورت زیر باز نویسی می شود.

$$\frac{n^2 - 1}{n^2 + 2} = (1/3e_o) a_j N_j a_{ej}$$
(138-2)

رابطههای بالا با فرض این که قطبش الکترونی ناشی از ابرالکترونی اطراف هر اتم میباشد. با حضور میدان الکتریکی، یونها به دلیل سنگین بودنشان نسبت به ابرالکترونی با تقریب خوبی میتوان مکانشان را ثابت در نظر گرفت و جابهجایی الکترونها میتواند مسئول اصلی قطبش الکتریکی a<sub>e</sub> بر روی هر اتم دانست. در ادامه میتوان سهم قطبش ایجاد شده در بلور به دلیل خارج شدن یونها از مکان تعادلیشان را نیز در نظر گرفت که به قطبش پذیری یونی a<sub>i</sub> معرفی میباشد.

مسائل: 1-2. الف) تراكم حاملين و رسانش الكتريكي يـك بلـور ژرمـانيوم را در دمـاي 300  $m_{\rm p} = 0/38 \, {\rm m}^2/{\rm Vsec}$  و  $m_{\rm p}^* = m_{\rm h}^* = 9/1^* \, 10^{31} {\rm kg}$  و  $E_{\rm g} = 0/68 {\rm eV}$  و محاسبه کنید.  $m = 0/18 \text{m}^2/\text{Vsec}$ ب) با افزودن ناخالصی از نوع بخشنده با چگالی 16ºªatoms/m² به بلور ژرمانیوم. تراكم الكترون و حفره و رسانش الكتريكي مجموعه را محاسبه كنيد. ج) برای مشاهده تشدید سیکلوترونی چـه شـرایطی مـورد نیـاز مـیباشـد. (قطـر برخورد اتمهای بخشنده برابر با 300 آنگستروم است) د) با چه مقدار از تراکم حاملین، رسانش نیمرسانا به حداقل خود میرسد.  $m_e^* = 0/1m$  يك نيم سؤثر الكترون  $E_g = 1/0eV$  و جرم مؤثر الكترون = 2-2و mh =m با دو ناخالصی از نوع بخشنده و پذیرنده با انرژی یونیزاسیون یکسان برای هر نوع برابر 0/1eV را در نظر بگیرید. اگر تحرک یـذیری هـال در دمـایی صفر باشد، نسبت تحرك يذيري الكترون به حفره در آن دما چيست. 3-2. اينديوم أنتيمونيد داراي EG =0/23eV؛ ثابت دىالكتريك e=18؛ جرم مؤثر الكترونm<sub>e</sub> =0/015eV است. الف) انرژی یونش دهنده و (ب) شعاع یونش مدار حالت پایه را محاسبه کنید. (ج) مینیموم تراکمدهندهها باید چقدر باشد تـا رویهـم افتادگی قابل ملاحظه بین مدارهای اتمهای ناخالصی مجاور رخ دهد. 4-2. در یک نیمرسانای به خصوص 10<sup>3</sup> اتم بخشینده در سانتی متر مکعب با انرژی يونش E<sub>D</sub> برابر با 1meV و جرم مؤثر 0/01m وجود دارند.(الف) تراكم الکترونهای رسانش را در 4K بر آورد کنید. (ب) مقدار ضریب هال چقدر است؟ فرض کنید که هیج اتم پذیرندهای وجود ندارد و E<sub>G</sub>>>k<sub>B</sub>T میباشد. 5-2. ضریب هال در آلومینیم VmA<sup>1</sup>T<sup>-1</sup> است. چند الکترون بهازای هر اتم در رسانش الکتریکی شرکت میکنند؟ (برای Al، وزن اتملی برابر 27 با چگالی <sup>3-</sup>2700 kgm). 6-2. با این که در نیمرسانای ذاتی ساده انرژی فرمی، E<sub>F</sub> ، تقریباً مستقل از دما است، جمله تصحيح كوچكي وجود دارد. نشان دهيد كه EF = 1/2(Ec + Ev) + aT . که E<sub>c</sub> و E<sub>v</sub> به ترتیب انرژی حالتها در ته نوار رسانش و قلهی نوار ظرفیت

هستند و a یک ثابت است. در این نوارها چگالی حالتها را می توان به شکل 
$$A(E - E_c)^{1/2}$$
 در نظر گرفت.

- 7-2. یک نمونهی سیلیسیم دارای <sup>2</sup> 10<sup>2</sup> درصد اتمی بخشنده فسفری است که تمام آنها در دمای اتاق یکباره یونیده هستند. تحرک الکترونی<sup>1-1</sup>s<sup>-1</sup> 0/15m<sup>2</sup> است. مقاومت ویژه ذاتی نمونه را حساب کنید. (برای Si، وزن اتمی برای است با 28 و چگالی آن برای <sup>3</sup> 2300kgm).
- 2-8. جرم مؤثر الکترون در ایندیم-آنتیمونید تقریباً 0/01 جـرم الکتـرون اسـت. ثابـت دیالکتریک 17 است. انرژی یونش اتمهای بخشنده و شعاع مداری الکتـرون آن را محاسبه کنید.
- است. کـ E  $\mu$  A k در ته نوار رسانش یک نیمرسانا به صورت E  $\mu$  A k است. کـ E  $\mu$  k در آن B 2 . A = 5  $^{-37}$  Jm<sup>2</sup> در آن  $M^{-37}$  Jm<sup>2</sup> در آن
- 10-2 فرض کنید اتم از کره یکنواختی با بار منفی به شعاع R که بار نقطهای مثبتی را در میان گرفته است، تشکیل شده است؛ نشان دهید که قطبش پذیری عبارات است از 4pe<sub>0</sub>R<sup>3</sup> (می توان فرض کرد که بار منفی در میدان اعمال شده یکنواخت باقی می ماند) قطر اتم آرگون mn 3/0 است، ضریب شکست گاز آرگون را در فشار متعارف به دست آورید.
- 11-2 ثابت دیالکتریک جامدی 5 است آنرا بین صفحات خازنی قرار میدهیم کـه تـا 100۷ باردار شدهاند و از هم 1mmفاصله دارند. میدانی موضعی را که بـر اتـم در دیالکتریک وارد میآید محاسبه کنید.

### سۇالات تستى:

1-2. كدام يك از عبارت زير در خصوص توليد زوج الكترون -حفره در نيمرساناها درست نمى باشد.
 الف) جرم حفره مثبت با بار مثبت در نقاط اكسترمم.
 ب) جرم الكترون مثبت با بار منفى در نقاط اكسترمم.
 ج) انرژى حفره مثبت است.
 د) انرژى الكترون منفى است.

 $D_{C}(E)$  و ظرفیت  $D_{C}(E)$  در نقاط اکسترمم یک  $D_{C}(E)$ نيمرسانا برابر است با:  $\begin{array}{c} \stackrel{1}{\downarrow} D_{V}(E) & (E_{G} - E)^{1/2} \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{C}(E) & (E - E_{G})^{1/2} \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{V}(E) & (E - E_{G}) \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{V}(E) & (E - E_{G}) \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{C}(E) & (E - E_{G}) \end{array}$   $\begin{array}{c} \stackrel{1}{\downarrow} D_{V}(E) & (E - E_{C})^{1/2} \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{C}(E) & (E - E_{C}) \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{C}(E) & (E - E_{C}) \end{array}$   $\begin{array}{c} \stackrel{1}{\downarrow} D_{V}(E) & (E - E_{C}) \\ \stackrel{1}{\downarrow} D_{C}(E) & (E - E_{C}) \end{array}$ 2-3. حضور ميدان الكتريكي يكنواخت بر روى يك نيمرسانا؛ الف) الكترون وحفره جريان همسويي ايجاد ميكنند. حفره و الكترون همسوى ميدان حركت مى كنند. ج) حفره در جهت ميدان و الكترون در خلاف ميدان، جريان الكتريكي ايجاد مي کنند. د) جريان حاصل فقط توسط الكترونها رسانش ايجاد مي شوند. 4-2. يتانسيل شيميايي يک نيمرساناي ذاتي برابر است با:  $m = E_G + \frac{1}{2}k_BT \ln(\frac{m_e^*}{m_e^*})$  (...,  $m = E_G + \frac{1}{2}k_BT \ln(\frac{m_h^*}{m_e^*})$  (iii)  $m = \frac{1}{2}E_{G} + \frac{1}{2}k_{B}T\ln(\frac{m_{h}^{*}}{m^{*}}) (s - m = \frac{1}{2}E_{G} + \frac{1}{2}k_{B}T\ln(\frac{m_{e}^{*}}{m^{*}}) (z - m =$ . 5-2. کدام یک از عبارات زیر در خصوص چگالی الکترون در یک نیمرسانا دردماهای بالا و پايين دست مي باشد. a E<sub>G</sub> ö B × e<sup>& k</sup>₅<sup>T ∲</sup> الف) در دما بالا چگالی الکترون به صورت <sup>§ E<sub>G</sub></sup> n » e<sup>e</sup> (E<sub>G</sub> - E<sub>d</sub>)<u>ë</u> ب) دردماهای پایین چگالی الکترون به صورت <sup>6</sup>  $n \gg e^{\frac{\mathcal{B}}{2}E_{G}}$  ، دردماهای پایین چگالی الکترون به صورت  $e^{\frac{\mathcal{B}}{2}}$ n » e<sup>æ (E\_G-E\_d)</sup>: د) در دما بالا چگالی الکترون به صورت <sup>±</sup> 6-2. ضربب هال يک نيم رسانا براير است با:

194 فیزیک حالت جامد2

نگاهی بر ساختار الکترونی نیمرساناها 195

د) هرسه

فصل سوم

خواص مغناطيسي جامدات

## هدف کلی

این فصل با معرفی منشاء خواص مغناطیسی مواد آغاز می شود و الکترون را به عنوان اصلی ترین منشاء خواص مغناطیسی مواد معرفی می کند. رفتار حرکتی و اسپینی الکترون در حضور میدان مغناطیسی می تواند در خواص مغناطیسی مواد نقش آفرینی کند. نکته مهمی که در انتهای این فصل به آن پرداخته می شود که در جامدات خواص مغناطیسی مواد نشأت گرفته از ساختار الکترونی جامدات است که توسط هامیلتونی هایزنبرگ مشخص می گردد. با به کارگیری از این هامیلتونی می توان به دسته بندی مواد از نظر مغناطیسی (فرومغناطیس، فری مغناطیس و پادفرومغناطیسی) و توصیف پدیده موج اسپینی به عنوان حالتهای برانگیخته مجموعه، پرداخت.

## هدفهای یادگیری

- دانشجو پس از مطالعه این فصل باید، 1. با رفتار پارامغناطیسی گاز الکترونی ناشی از اسپین الکترون در حضور میدان مغناطیسی (پارامغناطیسی پائولی) و دیامغناطیس گاز الکترونی ناشی از حرکتشان در حضور میدان مغناطیسی آشنا شود(دیامغناطیس لاندائو). 2. با ترازهای لاندائو و وابستگی تبهگنی آنها به شدت میدان مغناطیسی آشنا شود. 3. نگاه نیمه کلاسیکی و کوانتومی قطبش مغناطیسی سیستم و محاسبه مغناطش مجموعه به روش میدآنهای متوسط آشنا شوند. 4. با مدل کوری و مدل کوری-وایس با گذار فاز مغناطیسی و دمای بحرانی در این
  - گذار آشنا شود.

#### مقدمه

یکی دیگر از شاخص های مهم در طبقهبندی مواد خواص مغناطیسی آن ها است. خواص مغناطیسی مواد یک پدیدہی کاملاً کوانتو می است که با دانش فیزیک کوانتے می به خوبی قابل توصیف می باشد. به مانند فصل های گذشته برای مشاهده این خاصیت از ماده و بررسی ساختار مغناطیسی آن، ماده را در معرض یک میدان مغناطیسی خارجی یا یر توی نو ترونی قرار داده می شود. شناخت این ساختار مغناطیسی (به مانند ساختارهای الکتریکی و مکانیکی مواد)، کمک به توصیف پدیدهی برانگیختگی مغناطیسی که صورت دیگری از برانگیختگی انرژی در مواد است، میکند. این پدیده برانگیختگی حاصل از نظم مغناطیسی در مواد و ایجاد شبه ذرات کوانتومی به نام مگنون می باشد. در این فصل تلاش می شود تا حدودی به معرفی منشاء مغناطیسی، ساختار مغناطیسی و یدیدهی برانگیختگی انرژی در مواد پرداخته شود. همچنین به پدیدههای مغناطیسی بلند برد (فرومغناطیس، پارامغناطیس و دیامغناطیس) خواهیم پرداخت و نشان خـواهیم داد که چگونه مکانیک کوانتومی با معرفی برخی چشمههای مغناطیسی کـه از عوامـل ایـن نظم مغناطيسي هستند، قادر به توصيف خواص مغناطيسي مواد مي باشد. اين موضوع ما را به سوى مباحث جالبي همچيون: مدل هايزنبرگ، نظريه ميدان متوسط<sup>1</sup>، امواج اسپینی<sup>2</sup> و مگنونها (کوانتوم امواج اسپینی) هدایت میکند. رفتار این دسته از مـواد کـه در نزدیکی دمای بحرانی، بهطور باور نکردنی، یک نظم مغناطیسی پیدا میکنند<sup>3</sup> و نیـز

3. كه پديدهي شكست تقارن به وقوع مي پيوندد.

<sup>1.</sup> Mean field theory

<sup>2.</sup> Spin waves

شناخت حوزههای مغناطیسی<sup>1</sup> و اثرات آن در مغناطش مواد از موضوعات پر اهمیت در فیزیک مواد مغناطیسی خواهد بود. مطالعه تشدید مغناطیسی مواد، یکی دیگر از مهم ترین روش ها برای شناخت خواص مغناطیسی مواد است. این روش به تغییرات سطوح انرژی در جامدات مغناطیسی حساس میباشد. از موضوعات جالب دیگر در این حوزه که خارج از حوصله این سطح از کتاب میباشدند عبارت هستند از: اثرات کاندو، شیشههای اسپینی، مگنتوالکترونیک<sup>2</sup> و سالیتون.

با شناخت خواص مغناطیسی یک تک اتم منزوی و به کارگیری آن در شبکهی بلوری جامدات، می توان به توصیف خواص مغناطیسی جامدات پرداخت. رابط می مستقیم ما بین هر دو ساختار الکترونی و مغناطیسی با رفتار شیمیایی مواد، می تواند وسیلهای برای شناخت یکدیگر باشند. مواد مغناطیسی پاسخ های متفاوتی در حضور میدان مغناطیسی خارجی از خود نشان می دهند که از درس الکترومغناطیس به یاد داریم مغناطش مواد M با ضریبی O با شدت میدان مغناطیسی H بهازای میدآنهای ضعیف رابطهی خطی دارد (M = C H). در این جا O را پاسخ خطی سیستم به میدان اعمالی است که آن را پذیرفتار مغناطیسی<sup>6</sup> می نامند. O مثبت به معنی هم سویی مغناطش مواد با میدان مغناطیس اعمالی است (پارامغناطیس) و در صورت منفی بودن O، مغناطش مواد در خلاف جهت میدان مغناطیسی اعمالی قرار می گیرد (دیامغناطیس). ازاین رو این رفتار مغناطیسی مواد در حضور میدان مغناطیسی خارجی، از مهم ترین ویژگی هایی است که براساس آن می توان مواد را دستهبندی کرد. حتی برخی از آنها بدون حضور میدان مغناطیسی دارند (فر مغناطیسی مواد رفتار مغناطیسی). ازاین رو این رفتار مغناطیسی مواد در حضور میدان مغناطیسی خارجی، از مهم ترین ویژگی هایی میدان مغناطیسی ایز رفتار مغناطیسی دارند (فر ومغناطیس و فری مغناطیس). ازاین دو ایس است که براساس آن می توان مواد را دستهبندی کرد. حتی برخی از آنها بدون حضور

با توجه به اجزای تشکیل دهنده مواد ( الکترون، پروتون و نوترون)، هر کدام می توانند سهمی در مغناطش مواد M داشته باشند. هسته (پروتون و نوترون) سهم کمتری در مغناطش مواد نسبت به الکترون دارند، ازایـنرو در ادامـه فقـط بـه خـواص

- 1. Magnetic domains
- 2. Magnetoelectronics
- 3. Susceptibility

198 فيزيک حالت جامد2

اسپینی و اربیتالی<sup>1</sup> الکترون کـه از مهمتـرین منشـأ اصـلی خـواص مغناطیسـی در مـواد هستند، خواهیم پرداخت.

همانطور که در فصلهای قبل به آن اشاره شد، در جامدات با دو دسته الکترون (تقریباً آزاد و مقید به هسته) سروکار داریم که هر کدام در حضور میدان مغناطیسی B میتوانند رفتار متفاوتی از خود نشان دهند. ولی نکته قابل ذکر در این است که هر دو اثر (پارامغناطیسی و دیامغناطیسی) برای هر دو دسته الکترون با شدتهای متفاوت دیده میشوند.

الکترونهای مغزی (مقید به هسته) به واسطه ی اسپینشان S (چرخش به دور خود (نگرش کلاسیکی))، با اندازه حرکت مداری L (چرخش زاویهای به دور هسته)، (نگرش کلاسیکی))، با اندازه حرکت مداری L (چرخش زاویهای به دور هسته)، می توانند عامل مغناطش M در مواد باشند که با حضور میدان B هر دو کمیت فیزیکی S وL رفتار پارامغناطیسی (هم سو شدن با میدان B) را به محیط القاء می نمایند.
 تا الکترونهای تقریباً آزاد (الکترونهای رسانش) در حضور میدان مغناطیسی نیز قادرند هر دو رفتار پارامغناطیسی (پارامغناطیسی و دیامغناطیسی) از خود نشان دهند. اسپین این دسته الکترون میدان مغناطیسی (پارامغناطیسی و دیامغناطیسی) از خود نشان دهند. اسپین قادرند هر دو رفتار مغناطیسی (پارامغناطیسی و دیامغناطیسی) از خود نشان دهند. اسپین آین دسته الکترون، رفتار پارامغناطیسی (پارامغناطیسی اسپینی پائولی) و حرکت انتقالی آنها در حضور میدان B طوری خواهد بود که طبق قانون لنز رفتار دیامغناطیسی (دیامغناطیسی در این فصل به توصیف چگونگی این دو رفتار برای هر دو دسته از الکترون (مغزی و غیرمغزی) خواهیم پرداخت.

B خواص مغناطیسی گاز الکترونی بدون برهم کنش در حضور میدان
 - گشتاور مغناطیسی

از فیزیک کلاسیک به یاد داریم یک حلقه سیم رسانا حامل جریان الکتریسته، می تواند گشتاور دوقطبی مغناطیسی أم را تولید نماید که مقدارش با حاصل ضرب مساحت حلقه A در جریان عبوری I از آن برابر است (شکل(3-1)). در الکترومغناطیس نشان داده می شود هر حلقه جریان را می توان به بی نهایت حلقه کوچک در داخل آن تبدیل نمود و یا برعکس جمع جریان حلقه های کوچک برابر با جریان حلقه محیطی آن ها

از منظره كلاسيكي اسپين الكترون چرخش به دور خود و اربيتال حركت الكترون به دور هسته.

خواص مغناطیسی جامدات 199



از جمع روی کل گشتاور دوقطبی مغناطیسی موضعی dm (گشتاور دوقطبی حلقههای کوچک)، گشتاور مغناطیسی کل سسیتم بهدست میآید.

 $\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{m}} = \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{O}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{m}} = \mathbf{I} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{O}} \overset{\mathbf{r}}{\mathbf{a}}$ (1-3)



شکل3-2. همسوئی و عدم همسوئی گشتاور مغناطیسی با اندازه حرکت مداری بـرای دو بار مثبت و منفی .

چرخش الکترونها به دور هسته اتم را می توان مانند حلقه های جریان بسیار کوچک تصور نمود. یک بار الکتریکی q مسیر دایره ای با شعاع r با سرعت v را طی می کند را در نظر بگیرید. جریان حاصل و اندازه حرکت مداری آن به ترتیب برابر  $\mu$  می کند را در نظر بگیرید. جریان حاصل و اندازه حرکت مداری آن به ترتیب برابر با با توجه به گشتاور دوقطبی مغناطیسی  $\mu$ مربوط به هر اربیتال اتمی L = mvr 2 می باشند. با توجه به گشتاور دوقطبی مغناطیسی م مربوط به هر اربیتال اتمی L = qvr/2 می با ستفاده از عبارت اندازه حرکت مداری امربوط به می توان رابطهی (2-3) که مابین گشتاور دوقطبی مغناطیسی الکترون با انداز حرکت مداری است را نتیجه گرفت.

$$\mathbf{f}_{\mathrm{L}} = \mathbf{g}_{\mathrm{L}}^{\mathrm{L}} \tag{2-3}$$

که در رابطهی (g (2-3 g را ضریب ژیرومغناطیسی مینامند که برابر است با γ=q/2m . گشتاور مغناطیسی m هر اتـم منـزوی را بـا در دسـت داشـتن انـدازه حرکـت

مداری  $\mathbf{h} = \frac{1}{\sqrt{1}}$  و ضریب ژیرومغناطیسی، طبق رابطهی (3-2) می توان بـه دست آورد. برای مثال الکترون اتم هیدروژن که به دور هسته (پروتون) می چرخـد را درنظـر بگیرید. با توجه به جهت حرکت و علامت بار آن  $\mathbf{q} = -\mathbf{e}$  مقدار گشـتاور مغناطیسی آن برابر است با

$$|\mathbf{m}_{L}| = |-\sqrt{l(l+1)} e\mathbf{h}/2m| = \sqrt{l(l+1)} m_{B}$$
 (3-3)

در رابطهی(3-3)  $m_B \$ گشتاور مغناطیسی بور میباشد. مقدار گشتاور مغناطیسی زاویهای  $m_A \$ هر ماده برحسب گشتاور مغناطیسی بور<sup>2</sup>  $m_B \$ مشخص میشود. بـه دلیـل منفی بودن بار الکترون، جهت گشتاور دوقطبی مغناطیسی الکتـرون  $m_A \$ خـلاف جهـت اندازه حرکت مداری الکترون  $L \$ خواهد بود<sup>3</sup>.

- 2. گشتاور مغناطیسی بور (مگنتون بور) به صورت  $m_{
  m B}={
  m eh}/2{
  m m}$  تعریف شده که مقدارش برابر است با 10<sup>24</sup> آمپر مترمربع.
- 3. بـا توجـه بـه جـرم پروتـوَن و نـوترون كـه تقريبـاً 2000 برابـر جـرم الكتـرون اسـت، عبـارت مگنتـون بـور mB =eh/2m براي پروتون و نوترون تقريباً 2000 برابر كوچكتر از مگنتون بور براي الكترون ميباشد.

 <sup>1.</sup> که برابر است با حاصل ضرب مساحت حلقه pr<sup>2</sup> در جریان حلقه i = qv/2π r.

خواص مغناطیسی جامدات 201

نکته3-1: با اعمال میدان مغناطیسی  $\mathbf{B}$  بر روی مواد، الکترون های اتمی مواد انرژی پتانسیلی  $\mathbf{U} = -\mathbf{m} \mathbf{x} \mathbf{B}$  را کسب میکنند<sup>1</sup> که در آن  $\mathbf{m}$  گشتاور مغناطیسی کل هر اتم است و برابر خواهد بود با مجموع گشتاور دوقطبی مغناطیسی اسپینی و زاویهای ( $\mathbf{m}_{\mathbf{n}}$ ) و  $\mathbf{m}_{\mathbf{n}}$ ) که هر دو آن ها تمایل به همسو شدن با میدان مغناطیسی خارجی  $\mathbf{B}$  را دارند (رفتار پارامغناطیسی).

جمع روی کلیه گشتاورهای دوقطبی مغناطیسی اتمی (m=m\_+m\_h) هـر جامـد، میتوان گشتاور مغناطیسی کل جامد**d ش** را نتیجه دهد که تعداد آنها بر واحد حجـم جامد برابر با مغناطش جامد خواهد بود.

1-1-3 مغناطش الكترونهاى سر گردان<sup>2</sup> در فلزات

الکترونهای رسانش در جامدات فلزی تقریباً مانند الکترونهای شبه آزاد رفتار میکنند. سهم اسپینی این دسته الکترونهای شبه آزاد در حضور میدان مغناطیسی B، مغناطش اسپینی سیستم أمیرا نتیجه میدهد. در حالت پایه (دمای صفر) با همسو شدن اسپین الکترونها با میدان B (خاصیت پارامغناطیس اسپینی)، انرژی کل سیستم به پایینترین حالت ممکن و مغناطش اسپینی أمیرا به بالاترین مقدار خود خواهد رساند<sup>3</sup>. دما (عامل بی نظمی) سبب عدم همسویی اسپینی الکترونها با میدان B است که تابع توزیع بولتزمن (emp - ms/k<sub>B</sub>T) احتمال همسویی و ((1 - exp(-ms/s/k<sub>B</sub>T) احتمال عدم همسویی اسپینی الکترونها با میدان b در دمای T را نشان میدهند.

• سهم اسپینی الکترونهای سرگردان (پارامغناطیسی پائولی) مدل الکترون آزاد هنوز به عنوان یک تقریب اولیه خوب در توصیف کیفی خواص الکتریکی و مغناطیسی فلزات به کار برده می شود. همان طور که در بالا به آن اشاره شد،

الکترونهای سرگردان در حضور میدان B به واسطه اسپینشان، رفتار پارامغناطیسی و حرکت چرخش محوریشان (اندازه حرکت مداری که ناشی از حضور میدان بـه خـود

2. Itinerant

3. در اينجا برهمكنش اسپيني بين الكترونها ناديده گرفته شده است.

<sup>1.</sup> كه به پتانسيل زيمن معروف است.

می گیرند) طبق قانون لنز رفتاری دیامغناطیسی را به سیستم تحمیل میکنند (دیامغناطیسی لاندائو).

مسئله را با الکترون که یک ذره کوانتومی است آغاز میکنیم. ازایان رو اسپین الکترون به عنوان یک عدد کوانتومی در مسئله ظاهر می گردد که قطبش مغناطیسی آن به صورت زیر داده می شود.

$$\mathbf{r}_{\mathbf{S}} = \mathbf{g} \frac{\mathbf{e}}{2\mathbf{m}} \mathbf{S}^{\mathbf{r}} = \mathbf{g} \mathbf{m}_{\mathbf{B}} \frac{\mathbf{S}}{\mathbf{h}} \qquad \mathbf{m}_{\mathbf{B}} = \frac{\mathbf{e} \mathbf{h}}{2\mathbf{m}} \qquad (4-3)$$

که در اینجا m<sub>B</sub> را مگنتون بور الکترون و g ضریب شکافتگی طیفنمایی یا عبارت لاند<sup>1</sup> (پیوست(3-3)) میباشند که برای اسپین الکترون این ضریب تقریباً برابر با 2 است.

سهم انرژی پتانسیل در هامیلتونی برای یـک دسـته الکتـرون آزاد (الکتـرونهـای سرگردان)، در حضور میدان B به صورت زیر است. U = - Th & B

L همانطور که در فصل اول به آن اشاره شد، مسئلهی الکترون در جعبه با ابعاد از نظر ساختار الکترونی، منجر به یک سری ترازهای انرژی مجزا خواهد شد. در دمای صفر کلوین، هر تراز تا سطح انرژی فرمی کاملاً با دو الکترون با اسپینهای مخالف پر می شود(طبق اصل طرد پائولی). انرژی فرمی حالتهای پر را از حالت های خالی جدا می کند. در دمای T، احتمال پرشدگی در هر تراز تنها حول حوش سطح فرمی (با تابع فرمی - دیراک) تغییر می کند (شکل (3-3)).

$$\langle n \rangle = f(\mathbf{e}) = \frac{1}{e^{\frac{\mathbf{e} \cdot \mathbf{m}}{k_{B}T}} + 1}$$
 (6-3)

1. Landé

خواص مغناطیسی جامدات 203

با توجه به تعریف چگالی حالت انرژی (D(e، نشان داده میشود که چگالی حالت انرژی برای یک گاز الکترونی بدون برهمکنش<sup>1</sup> متناسب با جذر انرژی افزایش مییابد. ازاینرو مقدار چگالی حالت انرژی (D(e در سطح انرژی فرمی برابر است با:



**شکل**3-3. احتمال پرشدگی هر تراز انرژی با تابع فرمی-دیراک داده می شود.

همانطور که در فصل یک اشاره شد گاز الکترون آزاد دارای یک نوار انرژی سهمی گون است  $k^2 = \frac{h^2}{2m} = E(k)$  از این رو چگالی حالت کل طبق عبارت (2-9) داده می شود. در عبارت (2-9) یک ضریب 2 ضرب شده است که به دلیل یکسان بودن نوار انرژی برای هر دو نوع الکترون با اسپینهای بالا و پایین می باشد. ولی در ادامه قصد داریم چگالی حالت الکترون را برای هر دو دسته الکترون از نظر اسپینی (یالا و پایین) انرژی برای هر دو نوع الکترون با اسپینهای بالا و پایین می باشد. ولی در ادامه قصد داریم چگالی حالت الکترون با اسپینهای بالا و پایین می باشد. ولی در ادامه قصد داریم چگالی حالت الکترون را برای هر دو دسته الکترون از نظر اسپینی (یالا و پایین) و نظر اسپینی (یالا و پایین) در مای می باشد. ولی در ادامه قصد تفکیک نماییم ((e) -D و (e) -D). بدون اعمال میدان  $\hat{B}$  این در دمای صفر کلوین، تا انرژی فرمی پر می باشد (شکل (3-4) الف). ولی با اعمال میدان مغناطیسی، برهم کنش گشتاور فرمی پر می باشد (شکل (3-4)) الف). ولی با اعمال میدان منا میدان می بود تا پرای می فرد تا چگالی

<sup>1.</sup>  $e(k) = p^2/2m = h^2k^2/2m$ 

حالت آنها با یکدیگر متفاوت شوند (شکلب(3-4)). ایـن تفـاوت بـه صـورت یـک جابهجایی انرژی به اندازه B\_B - برای اسپین - و m\_B + برای اسپین <sup>-</sup> در چگالی حالتها ایجاد می شود (شکل(3-4)ب)<sup>1</sup>.



شکل 3-4. چگالی حالت انرژی برای هر دو حالت اسپینی : المف) بدون حضور میدانB<sup>1</sup> 0 با حضور میدان B<sup>1</sup> 0 پتانسیل شیمیایی هر دو نمودار (سطح انرژی فرمی) یکسان باقی میماند و فقط نمودار چگالی حالتها جابهجا می شوند.



شکل3-5. چگالی حالتهای انرژی یک گاز الکترونی بـدون بـرهمکنش در حضـور میدان مغناطیسی با پتانسیل شیمیایی متفاوت برای هر اسپین، بدون تغییر چگالی حالت های انرژی. این شکل با شکل(3-4)ب معادل میباشد.

بدون اعمال میدان B تعداد الکترون های که دارای اسپین بالا هستند با تعداد . ۱. هستند -n تعداد الکترون هایی که دارای اسپین پایین هستند در واحد حجم برابر هستند .n

<sup>1 .</sup> ترازهای انرژی به طور مساوی، به بالا و پایین جابهجا می شود.

خواص مغناطیسی جامدات 205

$$M_{z} = m_{B}(n_{-} - n_{-})$$
 (8-3)

میدان  $\overset{1}{\mathrm{B}}$  را همیشه در جهـت مثبـت محـور z درنظـر مـیگیـریم و  $m_{\mathrm{B}}$  انـدازه گشتاور مغناطیسی اسپینی هر الکترون میباشد.

برای بهدست آوردن مغناطش چنین سیستمی (رابطهی (3-8)) نیاز به محاسبه چگالی الکترونی برای هر دو دسته از الکترونها ( $_n e_{-n}$ ) داریم. برای این کار با توجه به شکل (3-4)ب، بهجای ثابت در نظر گرفتن پتانسیل شیمیایی برای هر دو دسته از الکترونها ( $= e_F$ ) ولی با چگالی حالتهای متفاوت (e) -D ((e) ((e) - e\_T)) مطابق شکل نسبت به چگالی حالت قبل از اعمال میدان مغناطیسی به اندازه وی  $= m_B B$ مطابق شکل نسبت به چگالی حالت قبل از اعمال میدان مغناطیسی به اندازه وی  $= m_B t$ مطابق شکل نسبت به چگالی حالت قبل از اعمال میدان مغناطیسی به اندازه ولی پتانسیل میمیایی شان به اندازه B ( $= e_F$ ) ( $= e_F$ ) بهتر است چگالی حالتها را یکسان ولی پتانسیل شیمیایی شان به اندازه B ( $= m_B t$  جابه جا شوند (m t) ( $= 6^{-1}$ ). از این رو با حضور میدان  $= n_F$ 

$$n_{--} = \bigotimes_{-++}^{+++} (e) D_{--} (e) de$$
 (9-3)

با توجه به شکل (3-5) و با جایگذاری رابط می (3-9) در معادل می مغناطش  
رابطهی (3-8) و برابری شکل چگالی حالتهای انرژی برای هر دو اسپین الکترون  
(4) - D - (e) = 
$$\frac{1}{2} \frac{m}{p^2 h^3} \sqrt{2me}$$
  
 $M_z = m_B \overset{e_F + m_B B}{\overset{O}{O}(e) D_- - (e) de}$  (10-3)  
 $e_F - m_B B$ 

در دمای صفر کلوین تابع پرشدگی(تابع فرمی -دیراک (f(e)) برابر واحد است، ازاینرو کلیه حالتهای انرژی تا انرژی فرمی پر خواهد بود. با توجه به این که حداکثر میدان مغناطیسی ایجاد شده در آزمایشگاه بیش از چند تسلا نمیباشد (که آن را می توان معادل دمایی چند کلوین دانست)، ازاینرو در این محدوده یمیدان مغناطیسی، مقدار عبارت mBB در مقایسه با انرژی حرارتی KBT بسیار کوچک است که باعث کوچک شدن حدود انتگرال(3-10) می شود (شکل (3-6))<sup>1</sup>.



شکل3-6. الف) نمودار چگالی حالت (G) - D با پتانسیل های شیمیایی متفاوت به دلیل حضور میدان مغناطیسی. سطح هاشور خورده در آن معرف پرشدگی حالت ها برای هر دو چگالی حالت انرژی را نشان می دهد (ب) تفاضل چگالی حالت ها از نمودار (الف) سطح هاشور خورده در نمودار (ب) را نشان می دهد. در این جا تابع توزیع فرمی - دیراک را تقریباً به ازای حالت های انرژی پایین تر از انرژی پتانسیل شیمیایی را یک درنظر گرفته شده است.

با استفاده از عبارت انتگرالی که در پاورقی<sup>1</sup> بهازای حدود انتگرالی کوچـک آورده شده است می توان عبارت مغناطش چنین سیستمی را به صورت زیر نتیجه گرفت:

$$M_z = m_B B D(e_F) = m_B m_0 H D(e_F)$$
(11-3)
در عبارت (B = m, H (11-3) در عبارت (B = m, H (11-3) در عبارت (B = m, H (11-3) در عبارت (می است. می باشد، استفاده شده است. از مکانیک آماری می دانیم که پذیرفتار مغناطیسی C از مشتق مغناطش نسبت به شدت میدان مغناطیسی H در حد میدان صفر به دست می آید (رابطه های (B - 11) و (1-2)). (12)).



**شکل3-**7. کوانتیزه شدن فضای k به دلیل قرار گرفتن الکترون در جعب با ابعاد متناهی. در شکل فقط حالتهای قرار گرفته شده در صفحه (k<sub>x</sub>,k<sub>y</sub>) بهازای k<sub>z</sub> ثابت نمایش داده شده است.

همانطورکه اشاره شد الکترون به دو طریق (اسپینی و حرکتی) می تواند مسبب مغناطش در سیستم باشد. تاکنون فقط به اثرات اسپینی الکترونها در مغناطش سیستم توجه شده است. حال میخواهیم در ادامه به رفتار حرکتی الکترون مربوط بـه حرکـت اربیتالی الکترونهای مقید به هسته با اندازه حرکت مداری ذاتـی L و حرکـت مـداری ناشی از حضور میدان B مربوط به الکترونهای رسانش (سرگردان) که قید کمتـری بـه هسته اتمهایشان دارند، را بررسی نماییم.

• سهم حرکتی الکترونهای سرگردان (ترازهای لاندِائو) در فصل اول مسئله گاز الکترونی بدون برهمکنش در یک جعبه با ابعاد متناهی را بهطور کامل بررسی شد. به علت متناهی بودن ابعاد جعبه مؤلفههای بردار موج الکترون k<sub>x</sub>, k<sub>y</sub>, k<sub>z</sub>) k کوانتیزه میباشند (مطابق شکل(3-7)).

$$E = \frac{\mathbf{h}^2 k_x^2}{2m_e} + \frac{\mathbf{h}^2 k_y^2}{2m_e} + \frac{\mathbf{h}^2 k_z^2}{2m_e}$$
(13-3)

با حضور میدان مغناطیسی در راستای z مقادیر مجاز k طوری تغییر میکنند که در مؤلفه های کوانتیزه  $k_z$  آن ها تغییری حاصل نگردند<sup>1</sup> و مؤلفه های مجاز کوانتیزه  $k_x$ و  $k_y$  آن ها بر روی حلقه هایی واقع می گردند که سطوح استوآن های لانداِئو<sup>2</sup> را تشکیل می دهند (شکل (8-8)).



 <sup>1.</sup> ایجاد تقارن استوآن های با مؤلفه ی کوانتیزه شده در راستای میدان k<sub>z</sub> = 2π n/L<sub>z</sub> که در آن n متعلق است به اعداد صحیح

2. Landau tubes

حال اگر اسپین الکترونهای رسانش را در نظر نگیریم و فقط به سهم حرکت مداری آنها که ناشی از حضور میدان مغناطیسی است توجه کنیم، خواهیم دید که حرکت مداری الکترونهای رسانش بر اساس قانون لنز طوری است تا شار عبوری از خود را ثابت نگاه دارد<sup>1</sup> که گشتاور مغناطیسی حاصل آن خلاف میدان مغناطیسی اعمالی خواهد بود (دیامغناطیس لاندائو). در آزمایشگاه دیده می شود که عبارت پذیرفتار مغناطیسی C با تغییرات میدان مغناطیسی رفتاری نوسانی از خود نشان می دهد<sup>2</sup> که در ادامه همین فصل به آن اشاره خواهد شد.

همان طور که از مکانیک کوانتومی به یاد داریم برای نوشتن هامیلتونی یک سیستم گاز الکترونی، تحت میدان مغناطیسی خـارجی، کـافی اسـت کـه فقـط انـدازه حرکت الکتـرون را از  $\stackrel{\bullet}{p} = -ih \stackrel{\bullet}{n} + e \stackrel{A}{a}$  بتدیل نمـاییم. در اینجـا  $\stackrel{\bullet}{A}$  پتانسـیل برداری است و رابطهی آن با میدان مغناطیسی به صورت  $\stackrel{\bullet}{A}$   $\stackrel{\bullet}{N}$   $\stackrel{\bullet}{A}$  میباشد.

$$H = \frac{1}{2m} \frac{a \mathbf{h}}{\mathbf{c}} \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{i}} \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{N}} + e \mathbf{A} \frac{\dot{\mathbf{c}}}{\dot{\mathbf{c}}}^{2}}{\mathbf{\omega}}$$
(14-3)

در کل روابط e>0 است و میدان مغناطیسی B در جهت مثبت محور z میاشد. با انتخاب مناسب پتانسیل برداری A و با استفاده از اتحاد میاشد. با انتخاب مناسب پتانسیل برداری A و با استفاده از اتحاد میاشد. با انتخاب میتوان هامیلتونی یک گاز الکترونی بدون برهمکنش در حضور یک میدان مغناطیسی به صورت زیر نوشت.

 $H = \frac{1}{2m} \frac{\partial \mathbf{h}}{\partial \mathbf{r}} \mathbf{N}^{\mathbf{r}} + e \mathbf{A} \frac{\mathbf{r}}{\dot{\mathbf{r}}} \mathbf{O}^{2} = -\frac{\mathbf{h}^{2}}{2m} \mathbf{\tilde{N}}^{2} + \frac{e\mathbf{h}}{2mi} \mathbf{N} \mathbf{X} \mathbf{A} + \frac{e\mathbf{h}}{2mi} \mathbf{A} \mathbf{X} \mathbf{N} + \frac{e^{2}}{2m} \mathbf{A}^{2} \quad (15-3)$ 

کلی ترین انتخاب برای پتانسیل برداری هامیلتونی آن دیده شود بلکه با کرل گرفتن از آن، میدان مغناطیسی هامیلتونی آن دیده شود بلکه با کرل گرفتن از آن، میدان مغناطیسی اعمال شده به میستم را نیز نتیجه دهد، به صورت (((((() می از آن))) میستم را نیز نتیجه دهد، به صورت (((() می از آن))) میستم را نیز نتیجه دهد، به صورت ((() می تواند شرط انتخابی دیگری را به میسبت داده شود

2. اثر دوهانس -ونآلفن.

<sup>1.</sup> اثر بوهم-هارونوف.

210 فيزيك حالت جامد 2

(n×A=0) که به پیمانه کولمب معروف است. در این پیمانه، هامیلتونی به صورت زیر نوشته می شود.  $H = -\frac{\mathbf{h}^2}{2m}\tilde{N}^2 + \frac{e\mathbf{h}B}{2mi}\overset{\text{e}}{\mathbf{g}}_{\mathbf{x}} \frac{\P}{\P \mathbf{y}} - \mathbf{y}\frac{\P}{\P \mathbf{x}}\overset{\text{e}}{\sigma} + \frac{e^2B^2}{8m}(\mathbf{x}^2 + \mathbf{y}^2)$ (16-3)ميدان مغناطيسي 🛱 ل ل ۲ کن ل ل مربع گوندای ل ۲ مردن **شکل3-**9. حرکت مارپیچ گونه یک الکترون آزاد در حضور یک میدان مغناطیسی. عبارت (3-16) از سه جمله تشکیل شده است که می توان نکات زیر را از آن استخراج نمود: جمله اول: همان عبارت انرژی جنبشی الکترون می باشد. ل الدازہ حرکت مداری  $\frac{h}{2}$   $\frac{m}{4}$  -  $y \frac{\eta}{\eta}$  و  $L_z = \frac{h}{i} \frac{m}{2} \frac{m}{\eta} - y \frac{\eta}{\eta} \frac{\ddot{0}}{\dot{n}}$  و قانون لنز<sup>1</sup>، با اعمال ميدان B در جهت مثبت محور z، الكترون ها اندازه حركت زاویهای در جهت میدان به خود می گیرند که گشتاور دوقطبی مغناطیسی القایی aturha آنها طبق رابطهی ( ${f m}_L=(-e/2m)^{f L}$ ) در جهت عکس میدان مغناطیسی قـرار مـیگیرنـد. يتانسيل برهم كنشى گشتاور مغناطيسي القايي 🛱 با ميدان 🖥 جمله مثبتي (به صورت 0< r المجامع المعادل با يك یذیرفتاری مغناطیسی منفی در سیستم برای این دسته الکترون سرگردان می باشد(رفتار ديامغناطيسي). 3) جمله سوم، نیز دارای رفتار دیامغناطیسی در حضور میدان B است که در ادامـه بـه آن مىپردازىم.

<sup>1.</sup> طبق قانون لنز، الکترونهای آزاد در حضور میدان B گشتاور مغناطیسی حرکتی f را طوری به خود میگیرند تا با تغییر شار میدان مغناطیسی مخالف کنند.

دیامغناطیسی بودن جمله سوم رابطهی (3-16) را میتوان به صورت زیر نشان داد. با استفاده از روش اختلال، مسئله را به صورت اختلالی تا اختلال مرتبه اول پیش میبریم:

$$\mathbf{e} = \frac{\mathbf{e}^2 \mathbf{B}^2}{8\mathbf{m}} \langle \mathbf{e} | \mathbf{x}^2 + \mathbf{y}^2 | \mathbf{e} \rangle \tag{17-3}$$

در اینجا e اختلال مرتبه اول و (e ویژه حالت مجموعه بدون اختلال است. در این مجموعه گاز الکترونی بدون برهمکنش، با متقارن بودن ویـژه حالـت (e

نسبت به مؤلفه های مختصات فضایی x ، x و z، می توان رابط می (3-18) را نتیجه گرفت.

$$\langle \mathbf{e} | \mathbf{x}^2 + \mathbf{y}^2 | \mathbf{e} \rangle = \frac{2}{3} \langle \mathbf{e} | \mathbf{r}^2 | \mathbf{e} \rangle$$
 (18-3)

انرژی مرتبه اول برای یک الکترون به صورت زیر باز نویسی میشود.

$$\mathbf{e} = \frac{2\mathbf{e}^2 \mathbf{B}^2}{24m} \langle \mathbf{e} | \mathbf{r}^2 | \mathbf{e} \rangle \tag{19-3}$$

چگالی انرژی (انرژی بر واحد حجم) یک گاز الکترونی بدون برهم کنش برابر است E = ne. از ترمودینامیک به یاد داریم در دمای صفر کلوین با مشتق گیری از انرژی نسبت به میدان مغناطیسی B، کمیت مغناطش سیستم M محاسبه می گردد(رابطهی(3-20)).

$$\mathbf{M} = -\frac{\P \mathbf{E}}{\P \mathbf{B}} = -\frac{\mathbf{e}^2 \mathbf{B}}{6m} \langle \mathbf{e} | \mathbf{r}^2 | \mathbf{e} \rangle = -\frac{\mathbf{e}^2 \mathbf{m}_0 \mathbf{H}}{6m} \langle \mathbf{e} | \mathbf{r}^2 | \mathbf{e} \rangle$$
(20-3)

برای یک سیستم الکترونی بدون بـرهمکـنش بـا چگـالی الکترونـی n، مغنـاطش سیستم برابر است با:

$$\mathbf{c} = \frac{\P \mathbf{M}}{\P \mathbf{H}} = -\frac{\mathrm{n}\mathbf{e}^2 \mathbf{m}_{\mathrm{H}}}{8\mathrm{m}} \langle \mathbf{e} | \mathbf{r}^2 | \mathbf{e} \rangle < 0 \tag{21-3}$$

حاصل عبارت (3-21) منفی است که نشان دهندهی رفتار دیامغناطیسی این سهم از پذیرفتار مغناطیسی c میباشد. به معادلهی(3-15) برمی گردیم و دوباره سهم کامل دیامغناطیسی چنین سیستمی

$$\stackrel{\acute{e}}{\stackrel{\bullet}{\hat{e}}} \frac{\mathbf{h}^2}{2m} \frac{\P^2}{\P x^2} + \frac{\mathbf{h}^2}{2m} \stackrel{\acute{e}}{\stackrel{\bullet}{\hat{e}}} i \frac{\P}{\P y} + eBx \frac{\dot{\vec{o}}}{\dot{\vec{e}}} - \frac{\mathbf{h}^2}{2m} \frac{\P^2}{\P z^2} \frac{\dot{\mathbf{u}}}{\dot{\mathbf{u}}} = eY$$
(22-3)

با انتخاب مناسب ویژه تابع موج برای معادلهی(3-22) بـه صـورت رابطـهی(3-23) به معادلهی(3-24) خواهیم رسید.

$$Y(x, y, z) = e^{ik_z z} e^{ik_y y} j(x)$$
 (23-3)

$$-\frac{\mathbf{h}^{2}}{2m}\frac{\P^{2}}{\P\mathbf{x}^{2}}\mathbf{j}(\mathbf{x}) + \frac{e^{2}B^{2}}{2m}\overset{\mathfrak{g}}{\xi}^{\mathfrak{g}}\mathbf{x} + \frac{p_{y}}{eB}\overset{\dot{\mathbf{o}}^{2}}{\pm}\mathbf{j}(\mathbf{x}) = \overset{\mathfrak{g}}{\xi}\overset{\mathfrak{g}}{\mathbf{e}}\mathbf{e} - \frac{p_{z}^{2}}{2m}\overset{\dot{\mathbf{o}}}{\pm}\mathbf{j}(\mathbf{x})$$
(24-3)

در رابطهی (2-3) با توجه به پاسخ موج تختگونه در راستاهای z و y، روابطه در رابطهی ( $k_z = p_z/h$  و  $k_y = p_y/h$  $w_L = eB/m$ ,  $\tilde{x} = x + p_y/eB$  اندازه حرکت و بردار موج برقرار میباشند. با یک تغییر متغیرهای ساده به صورت:  $E = e-p_z^2/2m$ و  $E = e-p_z^2/2m$  در رابطهی ((2-3))، معادله شرودینگر بالا به معادله دیفرانسیل نوسانی ساده تبدیل می شود (رابطهی ((2-3))).

$$j \not(\tilde{\mathbf{x}}) + \frac{2m}{\mathbf{h}^2} \overset{\text{ge}}{\overset{\text{ge}}{\mathbf{e}}} - \frac{1}{2} m \mathsf{w}_L^2 \overset{\text{ge}}{\underset{\earrow}{\overset{\text{ge}}{\mathbf{e}}}} (\tilde{\mathbf{x}}) = 0$$
(25-3)

با توجه به معادلات بالا می توان نتیجه گرفت که پاسخ سیستم در راستای Z یک حرکت آزاد و در صفحه xy یک حرکت ساده نوسانی در جهت محور x است که مرکز نوسان آن با توجه به عبارت  $\widetilde{x} = x + p_y/eB$  توسط مؤلفه  $p_y$  به صورت  $x_o = p_y/eB$  مشخص می گردد.

همانطور که از مکانیک کوانتومی به یاد داریم انرژی یک معادلـه نوسـانی سـاده کوانیتزه است که به صورت رابطهی(3-26) نوشته میشود.

$$E = \mathbf{h}\mathbf{w}_{L}(1 + \frac{1}{2}) = \mathbf{m}_{B}B(21 + 1)$$

$$E = \mathbf{e} - \frac{p_{z}^{2}}{2m}$$

$$\mathbf{e} = \mathbf{h}\mathbf{w}_{L}(1 + \frac{1}{2}) + \frac{p_{z}^{2}}{2m}$$
(26-3)

پاسخ در راستای محور z مانند الکترون آزاد است ولی با ویژه مقادیر کوانتیزه مؤلفههای z اندازه حرکت به صورت ( p<sub>z</sub> = **h**(2n p/L<sub>z</sub> بهدست می آید<sup>1</sup> که می توان با اســتفاده از آن رابطهی(3-22) را نتیجه گرفت.

$$\mathbf{e} = \mathbf{h}\mathbf{w}_{\mathrm{L}}(1+\frac{1}{2}) + \frac{\mathbf{h}^2}{2\mathrm{m}} \overset{2}{\mathbf{c}} \frac{2 \mathrm{n} \mathrm{p}}{\mathrm{L}_z} \overset{2}{\overset{2}{\mathbf{c}}} \overset{2}{\mathbf{c}}$$
(27-3)

در رابطههای (3-26) و (3-27)، 1یک عدد طبیعی و n یک عدد صحیح می باشند. نکته3-2: تقارن استوآنهای مسئله برای مؤلفههای x و y ایجاب میکند که با انتخاب پتانسیل برداری دیگری به صورت (3,00 -) =  $\dot{A}$  به یک معادله دیفرانسیل دیگر تبدیل شود که تنها تفاوت آنها در تغییر نقش متغییر x به y است، به عبارت دیگر، به یک پاسخ نوسانی در جهت محور y با مراکز نوسانی که توسط مؤلف اندازه حرکت  $p_x$ 

با مشاهده به شکل (8-8) در هر دو حالت: ا**لف**) آرایش حالتهای کوانتیزه الکترونها در یک جعبه بدون حضور میدان مغناطیسی B (شکل (3-8)الف)، ب) با حضور میدان B، آرایش حالتهای (الف) طوری تغییر آرایش میدهند که تقارن استوآنهای بر آنها حاکم شود (شکل (3-8)بوج). تقارن استوآنهای و کوانتیزه بودن حرکت نوسانی در صفحه x باعث میشود تا حالتهای کوانتیزه مجاز سیستم بر روی حلقههای در صفحه k<sub>x</sub> و <sub>k</sub> با انرژهای یکسان برابر با (1+1) فرار گیرند. کمتریم انرژی حلقه ماه د <mark>1</mark> میباشد که بهازای 0=1 نتیجه میدهد. هر حلقه معادل با

به دلیل متناهی بودن ابعاد جعبه.

214 فيزيك حالت جامد 2

یک تراز انرژی لاندِائو میباشد که تعداد حالتهای قرار گرفته شده بر روی هـر حلقـه برابر با تبهگنی ترازهای لاندِائو است(شکل(3-8)ب).

در ادامه خواهیم دید تعداد حالتهای مجاز روی هـر حلقـه، ثابـت و برابـر بـا درجه تبهگنی هر تراز انرژی لاندِائو(شکل(3-10))میباشد.

بهسادگی نشان داده میشود، اندازه مساحت بین هـر دو حلقـه مجـاز متـوالی در فضای k در حضور یک میدان مغناطیسی ثابت b، با یکدیگر برابر مـیباشد(شـکل(3-8)ب) و یا به زبان سادهتر، اندازه مساحت بـین هـر دو حلقـه مجـاز برابـر بـا مضـرب صحیحی از مساحت مابین هر دو حلقه متوالی است.

حالتهای انرژی بهدست آمده (رابطهی (2-73)) وابسته به اعداد کوانتومی n و 1 میباشند. سطوح انرژی لانداِئو با عدد کوانتومی I مشخص می شوند که این سطوح انرژی بهازای یک  $k_z$  ثابت (یا بهازای n ثابت ) که مربوط به نقاطی از فضای  $k > k_z$ نسبت به صفحهی x,y به یک فاصله قرار دارند و سهمی از فضای  $k_x$  و  $_x$  با یک  $k_z$ ثابت را در بر می گیرند، می باشند. انرژی این حالتها پرشده از یک حداکثری با انرژی  $_x$  کمتر می باشند<sup>1</sup> (شکل (3-10)).

با توجـه بـه شـكل(3-8)ب و بـا اسـتفاده از عبـارت انـرژى مربـوط بـه هـر تراز h²k²/2m، اختلاف انرژى مابين هر دو تراز انرژى متوالى برابر است با:

 $\underbrace{\overset{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}}_{\boldsymbol{\mathfrak{g}}} \overset{\boldsymbol{h}^2}{2m} k_{1+1}^2 - \frac{\boldsymbol{h}^2}{2m} k_1^2 \overset{\boldsymbol{\breve{o}}}{\underset{\boldsymbol{\vartheta}}{\overset{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}{=}}} \underbrace{\overset{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}}_{\boldsymbol{\mathfrak{g}}} + 1 + \frac{1}{2} \overset{\boldsymbol{\breve{o}}}{\overset{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}{=}} \mathbf{h} \mathbf{w}_{L} - \overset{\boldsymbol{\mathsf{u}}}{\overset{\boldsymbol{\mathfrak{g}}}{=}} + \frac{1}{2} \overset{\boldsymbol{\mathsf{o}}}{\overset{\boldsymbol{\mathsf{o}}}{=}} \mathbf{h} \mathbf{w}_{L} \overset{\boldsymbol{\mathsf{u}}}{\overset{\boldsymbol{\mathsf{u}}}{\overset{\boldsymbol{\mathsf{u}}}{=}}} \mathbf{h} \mathbf{w}_{L}$ (28-3)

با استفاده از عبارت(3-28)، مساحت ما بین هر دو تراز انرژی متوالی لاندائو ( 1 و 1+1) برابر است با:

$$pk_{1+1}^{2} - pk_{1}^{2} = \frac{2mp}{\mathbf{h}^{2}} \stackrel{\text{def}}{\underset{\text{def}}{\text{def}}} + 1 + \frac{1}{2} \stackrel{\text{def}}{\underset{\text{def}}{\text{def}}} w_{L} - \stackrel{\text{def}}{\underset{\text{def}}{\text{def}}} + \frac{1}{2} \stackrel{\text{def}}{\underset{\text{def}}{\text{def}}} w_{L} \stackrel{\text{def}}{\underset{\text{def}}{\text{def}}} = \frac{2mpw_{L}}{\mathbf{h}} \quad (29-3)$$

<sup>1.</sup> مکان هندسی از فضای k که نسبت به محور z به یک فاصله باشند (سطح جانبی استوانه) که حداکثر ســهم انرژی مربوط به این مکان هندسی متعلق به مؤلفهه∟ی k<sub>x</sub> و k<sub>y</sub> بـه ازای یـک k<sub>z</sub> ثابـت را بـا E۸ نمـایش میدهیم.

نکته3-3: رابطه های(3-28) و (3-29) نشان میدهد که مساحت سطح واقع بین هر دو تراز متوالی و اختلاف انـرژی آنهـا، فقـط بـه W<sub>L</sub> بسـتگی دارنـد کـه خـودش طبـق رابطهی W<sub>L</sub> = eB/m<sub>e</sub> با شدت میدان مغناطیسی B متناسب می باشد.



(ب) شکل3-10.الف) تراز لانداِئو با تبهگنی p، فاصله هر تراز برابر است با hw<sub>L</sub> . **ب)** لولـههـای لانداِئو.

<sup>1.</sup> یا تعداد حالتهای مجاز روی هر حلقه انرژی.

216 فیزیک حالت جامد2

 $P = \mathop{\mathbf{c}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{c}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{c}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{c}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{z}}\limits^{\mathbf{y}} \mathop{\mathbf{z}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{z}}\limits^{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{z}} \mathop{\mathbf{z}}$ 

$$p = \left( p k_{1+1}^2 - p k_1^2 \right) \stackrel{\text{éL}_x L_y}{\approx} \stackrel{\text{2}}{(2p)^2} \stackrel{\text{2}}{\chi} \stackrel{\text{2}}{\underline{u}} = \frac{m w_L L_x L_y}{2p h} \stackrel{\text{2}}{\chi} 2$$
(31-3)

ضرب عدد 2 در رابطهی(3-31)، در خصوص تبهگنی اسپینی است.

نکته3-4: از دو روش بالا میتوان این نتیجه را گرفت که تعداد کل حالات مجاز یک گاز الکترونی آزاد با حضور میدان و بدون حضور میدان با هم برابر و فقط نحوه آرایش فضاییشان در فضای k تغییر میکنند.

## سهم حرکتی الکترون ها در پذیرفتاری مغناطیسی الکترون های سرگردان (دیامغناطیس لاندائو)

در بخش قبل به خواص پارامغناطیسی اسپینی و رفتار حرکتی یک گاز الکترونے بـدون برهمکنش در حضور میدان مغناطیسی پرداخته شد.

در پیوست(3-1) به محاسبه پذیرفتاری مغناطیسی ناشی از سهم حرکتی الکترونها در مغناطیسی نمودن گاز الکترونی درحضور میدان مغناطیسی پرداخته می شود. با در نظر گرفتن سهم حرکتی الکترونها و محاسبه اختلاف انرژی DU مجموعه با حضور و بدون حضور میدان مغناطیسی B، می توان نشان داده شود که پاسخ سیستم به میدان مغناطیسی اعمالی چگونه خواهد بود. این اختلاف انرژی، همان کار انجام شده بر مجموعه توسط میدان B است که می تواند باعث مغناطیسی کردن سیستم شود. این اثر

با نام دیامغناطیس لانداِئو<sup>1</sup> به صورت یک پدیده کاملاً شناخته شده معروف می باشد. مقدار پذیرفتار بهدست آمده برابر است با:

$$c_{\rm L} = -\frac{1}{3} m_{\rm b} m_{\rm B}^2 D(E_{\rm F})$$
 (32-3)

 $D(E_F) = \frac{\acute{em} k_F \check{u}}{\grave{ep}^2 h^2} u = m_B = \frac{e h}{2m}$  و  $D(E_F) = \frac{\acute{em} k_F \check{u}}{\grave{ep}^2 h^2} u = m_B$  و  $m_B = \frac{e h}{2m}$  بد  $D(E_F) = \frac{e h}{ep^2 h^2} u = m_B$  و  $m_B = \frac{e h}{2m}$  و  $m_B = \frac{e h}{2m}$  بر  $m_B$  -  $m_B$  -

$$c_{\rm L} = -\frac{c_{\rm P}}{3} \tag{33-3}$$

با در نظر گرفتن هر دو سهم اسپینی و حرکتی الکترون برای یـک گـاز الکترونـی آزاد، پذیرفتار مغناطیسی مثبتی را نتیجه میدهد (3-34).

$$c = c_{L} + c_{p} = -\frac{c_{P}}{3} + c_{p} = \frac{2}{3}c_{p}$$
 (34-3)

بنابراین در کلیه فلزات به خاطر سه برابر بودن اثرات پارامغناطیس نسبت به دیامغناطیس، رفتار پارامغناطیسی بر سیستم غالب میباشد. شاید این گفته کمی عجولانه باشد. در رابطه های بهدست آمده بالا از تقریب الکترون آزاد استفاده شده است و هیچ گونه اثرات ساختار نواری در آن دیده نشده است. الکترون های نوار رسانش در فلزات دارای جرم مؤثر \*m هستند، ازاینرو چگالی حالت در سطح فرمی (D(e<sub>F</sub> در ساختار نواری با ضریب m<sup>\*</sup>/m هر دو حالت پارامغناطیس و دیامغناطیس، بهبود مییابند. عبارت مگنتون بور m یک مقدار ثابت جهانی است که برحسب جرم آزاد

به دلیل داشتن پذیرفتاری مغناطیسی منفی.

الکترون m تعریف می شود. از این رو عبارت  $m_B$  در حالت پارامغناطیس اسپینی همان ثابت مگنتون بور است درصورتی که برای محاسبه پذیرفتاری دیامغناطیسی الکترون های رسانش به دلیل رفتار حرکتی آن ها در نوارهای انرژی، جرم مؤثر در عبارت  $m_B$  طاهر می شود که دیگر ثابت مگنتون بور نخواهد بود و برای تصحیح پذیرفتاری دیامغناطیسی بایستی عبارت (3-33) را در عبارت  $(m/m)^2$  ضرب نمود. با توجه به ایس موارد، می توان نسبت پذیرفتاری دیامغناطیسی به پذیرفتاری پارامغناطیسی را به صورت زیر نتیجه گرفت.

$$\frac{\mathbf{c}_{\mathrm{L}}}{\mathbf{c}_{\mathrm{P}}} = -\frac{1}{3} \underbrace{\overset{\text{gem}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\text{o}}{\mathbf{m}}} \underbrace{\overset{\text{o}}{\mathbf{c}}}_{\overset{\text{o}}{\mathbf{m}}} \tag{35-3}$$

و پذیرفتاری کل مجموعه برابر خواهد شد:

$$\mathbf{c} = \mathbf{c}_{p} \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\mathbf{\hat{e}}} - \frac{1}{3} \stackrel{\mathbf{c} = \mathbf{m}}{\mathbf{c}} \stackrel{\mathbf{\sigma}^{2} \dot{\mathbf{u}}}{\mathbf{\dot{e}} \mathbf{m}} \stackrel{\mathbf{\sigma}^{2} \dot{\mathbf{u}}}{\mathbf{\dot{e}} \mathbf{\dot{g}}}$$
(36-3)

نکته3-5: فلزاتی که رابطهی جرم مؤثر الکترون شان با جرم آزاد الکترون m<sup>\*</sup> < m/√3 باشد، سیستم رفتار دیامغناطیسی به خود می گیرد. ماننـد بیسـموت کـه الکتـرون دارای جرم مؤثر m<sup>\*</sup> -0/01m است.

تاکنون به فلزاتی توجه شده است که نوار رسانش آنها از اربیتالهای قسمتی پر s و p تشکیل شدهاند. خصوصیت این اربیتالها غیرجایگزیده بودن شان می باشند که نوارهای انرژی پهنی را تولید می کنند و الکترون در آن نوارها به مانند الکترون های تقریباً آزاد، رفتار می کنند.

نکته3-6: اتمها به واسطهی قرار گرفتن در شبکه بلوری و اثرات شبکهای<sup>ا</sup> بر روی اربیتال آنها ساختار یونی به خود می گیرند که با استفاده از قانون هوند که در ادامه به آن خواهیم پرداخت، می توانند رفتار مغناطیسی داشته باشند که نتیجه آن می تواند به مغناطیسی شدن ماده منتهی گردد.

در ادامه به موادی خواهیم پرداخت که متشکل از اتمهایی با اربیتالهای قسمتی پر d و یا f باشند(یعنی کامل پر نباشند). از ویژه گی های مهم این نوع اربیتال ها

۱. Crystal field

می توان به جایگزیده بودن آنها اشاره نمود. این جایگزیدگی سبب می شود که شکل اربیتالی خود را حفظ کنند و مانند الکترونهای مغزی در مجموعه رفتار کنند. قسمتی پر بودن آنها گاهی وقتها باعث غیر صفر شدن اندازه حرکت مداری این نوع اتمها خواهد شد که طبق رابطهی(3-2) یک گشتاور دوقطبی مغناطیسی ذاتی m را می توان به آنها نسبت داد. این دسته از الکترونهای شبه مغزی در بلور، علاوه بر خواص مغناطیسی، خواص فیزیکی بسیار جالبی دیگری از نوع سیستمهای همبسته قوی را به سیستم تحمیل می کند که خارج از حوصله این کتاب می باشد.



هامیلتونی یک چنین اربیتالیهای (که شکل اتمی خود را حفظ میکند) میتوان با اضافه کردن یک پتانسیل کولنی  $V(\mathbf{r}) = -\mathbb{Z}\mathbf{e}^2/\mathbf{r}$  به رابطه (3-15) بهدست آورد. این الکترونهای شبه مغزی به واسطهی این پتانسیل مرکزی اندازه حرکت مداری ذاتی  $\mathbf{L}$  و گشتاور دوقطبی مغناطیسی اتمی ذاتی  $\mathbf{m}$  پیدا مینمایند. در حضور میدان مغناطیسی  $\mathbf{B}$ و برهمکنش آن با گشتاور مغناطیسی اتمی، پتانسیل منفی را به سیستم به صورت  $\mathbf{L}$  مثبتی به  $\mathbf{L}$  تحمیل میکند که پذیرفتاری مغناطیسی  $0 < \frac{|\mathbf{M}_{\mathbf{r}}|}{|\mathbf{H}|} = 3$  مثبتی به سیستم میدهد (رفتار پارامغناطیسی).

220 فيزيک حالت جامد 2

2-3 اثرات میدان مغناطیسی بر الکترونهای شبه مغزی مواد در بخش3-1 با در نظر گرفتن الکترونهای رسانش به مانند یک گاز الکترونی بدون برهمکنش (با تقریب اول)، به بررسی خواص مغناطیسی آنها در حضور میدان مغناطیسی B پرداخته است. در ادامه سهم الکترونهای شبهمغزی در خواص مغناطیسی مواد خواهیم پرداخت. اثرات پارامغناطیسی الکترونهای شبهمغزی در حضور میدان مغناطیسی خارجی همراه با میدان مغناطیسی متوسط داخلی که ناشی از برهمکنشهای اسپینی بین گشتاور دوقطبی مغناطیسی اتمهای مغناطیسی مجموعه می باشند را بررسی خواهیم نمود.

3-2-1 رفتار پارامغناطیسی الکترونهای شبهمغزی مغناطیسی در حضور میدان
 نگاه نیمه کلاسیکی به پارامغناطیسی سیستم
 هر اتم متشکل از هسته و مجموعهای از الکترونها است که پیرامون هسته در حال

چرخش هستند و اندازه حرکت زاویهای کل آ (و گشتاور مغناطیسی ش) را به اتم تحمیل می نماید. گشتاور مغناطیسی هر اتم در حضور میدان مغناطیسی خارجی B، باعث همسو شدن آنها با میدان شده و مجموعه رفتار پارامغناطیسی را به خود M<sub>s</sub> = n m می گیرد. در چنین شرایطی، مغناطش سیستم دارای یک حداکثر مقدار M<sub>s</sub> = n m

از نگاه کلاسیکی اندازه حرکت الکترون پیوسته است ( $\mathbf{J} = \mathbf{I}$ ) و می تواند کلیه اندازه حرکت زاویهای را به خود بگیرد، در صورتی که از نگاه کوانتومی، اندازه حرکت زاویهای کل الکترون کمیتی گسسته و مضربی از ثابت پلانگ ( $\mathbf{h} = \sqrt{j(j+1)}$ ) می باشد.

دما و برهمکنشی مغناطیسی هر اتم با اتـمهای پیرامون، باعـث تغییـر مغناطش مجموعه میشود. دما باعث بههمریختگی جهتی گشتاورهای دوقطبی مغناطیسی هر اتم شده که مغناطش سیستم را از حالت اشباع  $\mathbf{M}_{s}$  (در دمای صفر مطلـق) دور مـیسازد. مغناطش چنین مجموعهای برابر با  $\langle \mathbf{M}_{2} \rangle \mathbf{n} = \mathbf{M}$  خواهد شد کـه در آن  $\langle \mathbf{M}_{2} \rangle$  متوسـط مؤلفهی گشتاور مغناطیسی هر اتم در راستای محور Z (همان سوی میدان مغناطیسی B) و n چگالی تعداد قطبش مغناطیسی مود در مجموعه میباشد.

برای محاسبه کلاسیکی مغناطش یک ماده مغناطیسی (متشکل از اتمهای مغناطیسی با قطبش اتمی أ) در حضور یک میدان مغناطیسی خارجی أ، ابتداد متوسط قطبش مغناطیسی یک اتم مغناطیسی (أ) را در دمای T به صورت زیر به دست میآوریم.

احتمال قرار گرفتن قطبش هر اتم **أ** در یک بازه فضایی dW (نمایـه شـده در شکل(12-3))، توسط تـابع توزیـع بـولتزمن (exp(- U/k<sub>B</sub>T داده مـیشـود (نگـرش هنگرد کانونیکی<sup>1</sup>). تعداد حالتهای ممکن در این بازه فضایی dW برابر است با:

 $N(q) dW = A e^{-U/k_B T} 2p \sin(q) dq \qquad (37-3)$ 



شکل3-12. قرار گرفتن یک دوقطبی مغناطیسی ا در حضور یک میدان B.

با استفاده از رابطهی (3-37) و پتانسیل برهم کنشی بین قطبش هر اتم با میدان مغناطیسی (رابطهی(3-38)) و با انتگرالگیری بر روی تمامی حالتهای فضایی (q 0 < q < 2 > 0)، متوسط قطبش مغناطیسی هر اتم مجزا ( $\overline{m}$ ) در حضور میدان بهدست می آید. با حاصل ضرب آن در چگالی تعداد اتمهای مغناطیسی (N/V)، مغناطش مجموعه در حضور میدان، نتیجه می دهد (رابطهی (3-33)).  $U = - \overline{\mu} + B = - mB \cos(q)$ 

با حضور میدان مغناطیسی در راستای z سهم متوسط مؤلفههای x و y قطبش مغناطیسی هر اتم برابر با صفر میگردد ( $\left\langle \mathbf{\hat{m}}_{x} \right\rangle = \left\langle \mathbf{\hat{m}}_{y} \right\rangle$ ) و تنها مؤلفهی راستای z آن غیرصفر باقی میماند 0  $\left\langle \mathbf{m}_{z} \right\rangle = \left\langle \mathbf{m}_{cos}(\mathbf{q}) \right\rangle$ .

این هنگرد آماری برای سیستمی کوچک که با یک حمام گرمایی (با یک سیستم بزرگ) بهازای دما و تعداد ذرات ثابت در تعادل می باشند، به کار برده می شود.

$$M = \frac{\overset{o}{\mathbf{k}} \overset{o}{\mathbf{k}} \overset{o$$

 $\mathbf{U} = -\mathbf{mB}\cos(\mathbf{q})$  انرژی پتانسیل  $\mathbf{B}$  انرژی پتانسیل  $\mathbf{U} = -\mathbf{mB}\cos(\mathbf{q})$  اب  $\mathbf{k}_{\mathrm{B}}\mathbf{T}$  سیستم تحمیل می نماید که سیستم را منظم می سازد از طرفی انرژی حرارتی  $\mathbf{k}_{\mathrm{B}}\mathbf{T}$  سیستم نحمیل می نماید که سیستم در سیستم می شود، از این رو تقابل این دو در مغناطش باعث بهم ریختگی مغناطیسی در سیستم می شود، از این رو تقابل این دو در مغناطش سیستم نقش مهمی را بازی می کند. نسبت این دو انرژی  $\mathbf{x} = \mathbf{mB}/\mathbf{k}_{\mathrm{B}}\mathbf{T}$  کمیت بی بعدی را مشخص می سازد که مغناطش مجموعه فقط به این نسبت بستگی دارد.

با یک ساده سازی بهصورت x = mB /k<sub>B</sub>T، عبارت داخل کروشـه (رابطهی (3-40))، به عبارت مشهور لانژون<sup>1</sup> t(x) = coth(x) - 1/x تبدیل می گردد (رابطـهی (41)). (41)).

$$M = \mathop{\underbrace{\partial N}}_{e} \mathop{\underbrace{\partial}}_{v} \mathop{\underbrace{\partial}}_{g} \mathop{\underbrace{\partial}}_{e} \operatorname{coth}(x) - \frac{1}{x} \mathop{\underbrace{\partial}}_{u} = \mathop{\underbrace{\partial}}_{e} \mathop{\underbrace{\partial}}_{v} \mathop{\underbrace{\partial}}_{g} \mathop{\underbrace{\partial}}_{e} \operatorname{coth}(x) = M_{s} \pounds(x)$$
(41-3)

که در آنM<sub>s</sub> =(N/V) همان کمیت مغناطش اشباع مجموعه میباشد.

نکته3-8: پذیرفتاری مغناطیسی سیستم در حقیقت پاسخ سیستم به شدت میدان مغناطیسی خارجی H است. این کمیت C، یکی از ویژه گیهای ذاتی هر ماده است. مواد مغناطیسی با اعمال میدان مغناطیسی خارجی میتوانند مغناطیسی شوند (مانند آهن)، ازاینرو پاسخ سیستم به شدت میدان مغناطیسی به صورت مغناطش M در

بـه

۱. Langevin function

$$c_{\rm m} = \lim_{\rm H^{\textcircled{\tiny 0}} 0} \frac{\rm M}{\rm H} = \frac{\P\rm M}{\P\rm H}$$
(42-3)

که در آن H شدت میدان مغناطیسی است (B = m H):

$$c_{m} = \lim_{H \circledast 0} \frac{M_{s} \pounds(\frac{mm_{b}H}{k_{B}T})}{H} = \lim_{H \circledast 0} \frac{M_{s} \mathring{e}^{c} coth(\frac{mm_{b}H}{k_{B}T}) - \frac{k_{B}T}{mm_{b}H} \mathring{u}}{H}$$
(43-3)

با توجه به بسط 3/45 -x <=(x) (x) =1/x + x/3 - x<sup>3</sup>/45 (دماهای بالا برای یک میدان ثابت H یا میدآنهای بسیار ضعیف در یک دمای ثابتT) عبارت لانژون (x)£ متناسب با x/3 میباشد.

در رابطهی (mo (44-3 خریب گذردهی مغناطیسی در خلاء و C ثابت دمای کوری می باشند.



x در حد دماهای بسیار پایین و یا میدآنهای بسیار بالا x = mB /k<sub>B</sub>T، مقدار x بهسمت مقادیر بزرگ میل میکند و عبارت لانژون معادل خواهد شد با:

$$\lim_{x \otimes ¥} f(x) = \coth(x) - \frac{1}{x} + 2e^{-2x} - \frac{1}{x} + 1 - \frac{1}{x}$$
(45-3)

M از سوی دیگر، در یک میدان ثابت در دماهای بسیار کوچک مقدار مغناطش به حداکثر اشباع خود رسیدهM<sub>s</sub> = (N/V)m و تمامی گشتاورهای دوقطبی مغناطیسی ماده همراستا با میدان مغناطیسی میشوند.

نکته3-9: عبارت کوری بهدست آمده در رابطهی (3-44) فقط ناشی از اثرات میدان خارجی B با هر گشتاور مغناطیسی m بوده و برهم کنش بین گشتاور دوقطبی مغناطیسی اتمها (m,m) در نظر گرفته نشده است. با لحاظ کردن اثرات برهمکنشی بین گشتاورها<sup>1</sup> یک جابه جایی دمایی در رابطهی پذیرفتاری دمایی (رابطهی (3-44)) حادث می گردد. این اثر باعث می شود تا قانون کوری به قانون کوری -وایس<sup>2</sup> تصحیح یابد که در ادامه به آن خواهیم پرداخت.

یکی از روشهای کاربردی برای در نظر گرفتن اثرات برهمکنشی بین دوقطبیهای یک ماده مغناطیسی، نگرش **میدآنهای متوسط** میباشد<sup>3</sup>. به ایس معنی که میدان مغناطیسی بر روی هر دوقطبی مغناطیسی **m** برابر است با مجموع مؤثر اثرات میدان مغناطیسی ناشی از همهی دوقطبیها دیگر میباشد. ازاینرو در ادامه سهم برهمکنشی بین دوقطبیها را، به صورت یک میدان مغناطیسی مؤثر مولکولی m<sup>d</sup> در شبکه در نظر می گیریم. بنابراین میدان مغناطیسی <sup>d</sup> را میتوان به صورت مجموع میدآنهای مغناطیسی خارجی <sup>b</sup>ext و میدآنهای مغناطیسی مؤثر مولکولی همسایگان آ<sup>d</sup> در مواد مغناطیسی، دانست. به میدان مغناطیسی مؤثر مولکولی (که ناشی از مولکولهای

<sup>1.</sup> که میتواند یک حافظه مغناطیسی و یا پسماند مغناطیسی به سیستم تحمیل کند.

۲. Curie-Weiss 3. هر چندکه، این روش در بعضی از شرایط پاسخ مناسبی در اختیار نمیگذارد ولی همچنان به عنوان یـک روش قدرتمند، امروزه مورد استفاده میباشد.

خواص مغناطيسي جامدات 225

مغناطیسی مواد میباشد 0 أ أ)، میدان وایس أ یا میدان متوسط<sup>2</sup> گفته میشود. بدون حضور میدان مغناطیسی خارجی (و یا با یک نگاه حدی میدان شدت مغناطیسی خارجی به سمت صفر) این میدان مؤثر خود را به صورت حافظه مغناطیسی (مغناطش أ) در سیستم نشان میدهد. در واقع میدان مولکولی مؤثر m میتواند به طور غیرمستقیم با میدان خارجی متناسب باشد زیرا متوسط مغناطش أ متأثر از میدان مغناطیسی خارجی  $\mathbf{B}_{ext}$  میباشد هر چند که در محاسبات پذیرفتار مغناطیسی مجموعه، در حد می $\mathbf{B}_{ext}$  میباشد.  $\mathbf{B}_{ext} = \mathbf{b}_{ext} + \mathbf{b}_{mf}$ 

ا یک کمیت ثابت که بیانگر قدرت میدان مؤثر مولکولی برحسب مغناطش
 مجموعه می باشد. با قرار دادن رابطهی (3-44) در رابطهی (3-43)، رابطهی زیر به دست
 می آید:



Y. Weiss field

با توجه به عبارت حدی رابطهی (3-47) (در حد شدت میدان مغناطیسی خارجی صفر B ® H<sub>ext</sub>)، میدان مغناطیسی در هر نقطهای از محیط تنها ناشی از میدان مغناطیسی مولکولی B<sub>mf</sub> میباشد. با استفاده از رابطهی (3-41) متوسط مغناطش سیستم برابر خواهد بود با:



شکل3-15. الف) طرحوارهای که نشان دهنده ی دو وضعیت می باشد: 1) اثرات برهمکنشی و حرارتی (۲۱۵،۱۵) 2) بدون برهمکنشی 0= ۱ در دمای مطلق T=0) اثرات دمایی بر مغناطش یک مجموعه ی مغناطیسی. ج) انرژی آزاد هلمولتز برای یک سیستم مغناطیسی در دمای پایین تر از دمای بحرانی و بهازای دمای بالاتر از دمای بحرانی.

$$\langle \mathbf{\overset{r}{M}}_{z} \rangle = \lim_{\mathbf{H}_{ext} \otimes 0} \mathop{e}\limits_{o} \mathop{e}\limits_{v} \mathop{e}\limits_{w} \mathop{e}\limits_{w} \mathop{e}\limits_{w} (\mathbf{y}) \qquad \mathbf{y} = \frac{l \langle \mathbf{\overset{r}{M}}_{z} \rangle \mathbf{m}}{k_{B}T}$$
(48-3)

در رابطهی (y = I m $\langle M_z \rangle / k_B T$  (48-3) که با استفاده از آن می توان رابط هی  $y = I m \langle M_z \rangle / k_B T$  (48-3) در رابطهی ( $\mathbf{M}_z$  خطی دیگری از مغناطش  $\langle \mathbf{M}_z \rangle$  نسبت به متغییر y به دست آورد (رابطهی (3-49)).

$$\left< \mathbf{M}_{z} \right> = \frac{\mathbf{k}_{B}T}{\mathsf{I} \mathsf{m}} \mathsf{y}$$
 (49-3)

با در نظر گرفتن عبارتهای (3-48) و (3-49) در حد میدآنهای خارجی صفر و با استفاده از روش ترسیم به حل مسئله میپردازیم. با ترسیم هر دوی این عبارتها در یک نمودار برحسب y ، نقاط تلاقی آنها میتواند پاسخهای مسئله باشند.

با توجه به وابستگی دمایی هر دو عبارتهای (3-48) و (3-49) و ترسیم جداگانه آنها میتوان دمای بحرانی <sub>T</sub> را مشخص نمود. بهازای دماهای بالاتر و یا کوچکتر از دمای بحرانی، مجموعه رفتار مغناطیسی و غیرمغناطیسی به خود می گیرد. در محدوده دمایی <sub>T</sub> T تلاقی نمودارها در یک نقطه است و فقط میتواند یک پاسخ داشته باشد(0=M) که در این شرایط مجموعه کاملاً غیر مغناطیسی است. بهازای (mکل (3-14)). با استفاده از انرژی آزاد هلمه ولتز<sup>1</sup> و نظریه پدیده شناختی لانداِنو میتوان به سادگی نشان داد که سیستم دارای دو مینیمم پایدار با مغناطش M<sup>1</sup> و یک ماکزیمم ناپایدار با مغناطش صفر میباشد(شکل (3-15)). وابستگی دمایی مغناطش ماکزیمم ناپایدار با مغناطش صفر میباشد(شکل (3-15)). وابستگی دمایی مغناطش درهم ریختگی گشتاورهای مغناطیسی هر اتم، انتظار می رود که مغناطش M<sup>1</sup> کاهش و به درهم ریختگی گشتاورهای مغناطیسی هر اتم، انتظار می رود که مغناطش M

با توجه به عبارت  $y = I m \langle M_z \rangle / k_B T$  و بسط عبارت لانژون (y) در دماهای بال  $T_c = T = m \langle M_z \rangle / k_B T$  د دماهای بال  $T_c = T_c = T_c$  بالا  $T_c = T_c = T_c$  گشتاورهای مغناطیسی مجموعه برابر است با:

نشان

<sup>1.</sup> Helmholtz Free Energy

پذیرفتاری مغناطیسی سیستم با برهمکنش، با استفاده از رابطهی(3-47) بهصورت رابطهی(3-51) میباشد.

$$c_{m} = \lim_{H_{ext} \otimes 0} \frac{M_{s} \pounds(\frac{mB}{k_{B}T})}{H_{ext}} = \lim_{H_{ext} \otimes 0} \frac{M_{s} m_{b}(\frac{m(B_{ext} + I\langle M_{z} \rangle)}{3k_{B}T})}{B_{ext}}$$
(51-3)

بـــهازای دماهــای بــالاتر از دمـای کــوری يــا بــه عبـارتی x بسـيار کوچک ( $x = mB / k_BT$ )، عبارت لانژون برابر خواهد شد بـا: (x) = x/3 . در ايـن x = 0 محدودهی دمايی رابطهی(3-51) به رابطهی(3-52) تبديل می گردد.

$$c_{m} = \lim_{H_{ext} \otimes 0} M_{s} m_{b} \overset{\text{am}(B_{ext} + I \langle M_{z} \rangle)}{\underset{g}{\xi} a_{B} T B_{ext}} \overset{\ddot{o}}{\overset{}{\sharp}}$$
(52-3)

$$= M_{s} m_{b} \left(\frac{m}{3k_{B}T}\right) + M_{s} m_{b} m \frac{1}{3k_{B}T} \lim_{H_{ext} \circledast} \bigotimes_{ext} \bigotimes_{Bext} \bigotimes_{ext} \bigotimes_{\phi} (53-3)$$

$$= M_{s} m_{\delta} \left(\frac{m}{3k_{B}T}\right) + M_{s} m \frac{1}{3k_{B}T} \lim_{H_{ext} \circledast 0} \underbrace{\frac{\partial \langle M_{z} \rangle}{\partial \xi}}_{H_{ext} \dot{\vartheta}}$$
(54-3)

$$T_{c} = \mathop{\underbrace{\text{e}}}_{c} \frac{N}{V} \mathop{\stackrel{\circ}{\sigma}}_{d} \frac{1}{3} \mathop{\frac{\text{m}}{\text{s}}}_{B} = M_{s} \frac{1}{3} \mathop{\frac{\text{m}}{\text{s}}}_{B} \qquad C = \mathop{\underbrace{\text{e}}}_{c} \frac{N}{V} \mathop{\stackrel{\circ}{\sigma}}_{d} \mathop{\frac{\text{m}}{\text{s}}}_{B} = M_{s} \mathop{\text{m}}_{0} \frac{1}{3} \mathop{\frac{\text{m}}{\text{s}}}_{B} \qquad (55-3)$$

که در این جا $M_s = Nm$  مغناطش اشباع می<br/>باشد و تابع پاسخ سیستم بهازای T > T\_c برابر خواهد بود با:

$$\mathbf{c}_{\mathrm{m}} = \frac{\mathbf{C}}{\mathrm{T}} + \mathrm{T_{c}} \frac{\mathbf{c}_{\mathrm{m}}}{\mathrm{T}} \quad \mathbf{P} \quad \mathbf{c}_{\mathrm{m}} = \frac{\mathrm{C}}{\mathrm{T} - \mathrm{T_{C}}}$$
(56-3)

<sup>1.</sup> دارای پسماند مغناطیسی هستند.



شکل3-16. نمودار عکس تابع پاسخ سیستم $c_m^{-1}$  در مدل کوری- وایس به ازای T - 3.  $T_{\rm C}$  .

3-2-2 **نگاه کوانتومی به پارامغناطیسی سیستم** گشتاور مغناطیسی یک اتم در فضای تهـی از میـدآنهـای الکتریکـی و مغناطیسـی، بـا رابطهی(3-57) داده می شود.

$$\mathbf{r}_{\mu} = -g_{\rm L} \,\mathbf{m}_{\rm B} \,\frac{\mathbf{\dot{J}}}{\mathbf{h}} \tag{57-3}$$

اندازه حرکت زاویه ای کل هر اتم **ل** برابر با حاصل جمع اندازه حرکت مداری اندازه حرکت زاویه ای کل هر اتم **ل** برابر با حاصل جمع اندازه حرکت مداری  $\mathbf{\dot{L}} = \overset{\circ}{\mathbf{a}} \mathbf{\dot{S}}_{i}$  و اسپینی  $\mathbf{\dot{S}} = \overset{\circ}{\mathbf{a}} \mathbf{\dot{S}}_{i}$  است. به از ای هر عدد کوانتومی J تعداد تبهگنی مجموعه برابر با 1+2 می باشد ( 1, +1, J +1, J +1, J ) که در حضور میدان مغناطیسی خارجی تبهگنی رفع می شود و ترازهای تبهگن به ترازهای انرژی غیرتبهگن با فاصله های انرژی یکسانی از یکدیگر تبدیل می گردد (اثر زیمن).

 $\mathbf{m}_{B} = e\mathbf{h}/2m_{e}$  مگنتون بور در سیستم SI به صورت  $\mathbf{m}_{B}$  (57-3) در رابطه ی تعریف می گردد. ضریب  $g_{L}$  یا ضریب شکافتگی طیفنمایی با عبارت لانـدِ<sup>1</sup> مشـخص می شود. ایـن ضـریب شـکافتگی بـرای اسـپین 1⁄2 الکتـرون برابـر بـا 2/0023 =  $g_{1/2}$ می باشد<sup>2</sup>.

$$g_{J} = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$
(58-3)

۱. Landé

2. پيوست (3-3).

230 فيزيك حالت جامد2



شکل3-17. شکافتگی تراز اسپینی در حضور میدان.

• پذیرفتاری یک مجموعهی اتمی با اندازه حرکت زاویهای کل  $\frac{1}{2} = J$ ساده ترین حالت کاملاً کوانتومی، حالتی بدون اندازه حرکت مداری می باشد ( $\dot{L} = 1$ ) که صرفاً حالت اسپینی است  $\dot{S} = \dot{S}$ . با استفاده از قطبش مغناطیسی اسپین  $\frac{1}{2}$  الکترون فقط می تواند دو حالت اسپینی در راستای میدان  $\hat{R} = B\hat{R}$  به خود بگیرد (2 + 1 = 3) که صرفاً حالت اسپینی در راستای میدان  $\hat{R} = \hat{R}$  به خود بگیرد (2 + 1 = 1 = 1). انرژی این دو حالت اسپین در حضور میدان برابراست با میدان  $g_{s} m_{B} m_{s} B$   $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = \pm \frac{1}{2}$  و معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = \pm \frac{1}{2}$  و معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = -\frac{1}{2}$  (که معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = -\frac{1}{2}$  (که معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = -\frac{1}{2}$  (که معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً  $g_{1/2} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً  $g_{1/2} = 2/0023$   $m_{s} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً  $g_{1/2} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً و معمولاً  $g_{1/2} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً و معمولاً و معمولاً  $g_{1/2} = -\frac{1}{2}$  و معمولاً و معم

ی سور کے میں اس میں میں میں میں میں میں میں میں  $M_B = -m_B = m_B$  (با انہ رہی  $(U_- = m_B B = -m_B)$  و  $(U_- = m_B B = -m_B)$  در سیستم ایجاد گردد.

با توجه به هنگرد کانونیکی و فراوانی هر یک از حالتها ( Ne - N)، می وان احتمال آنها ( P و -P) را بهدست آورد.

برای محاسبه مغناطش چنین سیستمی متوسط گشتاور مغناطیسی مجموعـه در راسـتای ميدانB بر ابر با  $(M_z) = N_m m_B + N_- (-m_B)$  خو اهد بود.  $\langle \mathbf{M}_{z} \rangle = \mathbf{m}_{B} \left( \mathbf{N}_{-} - \mathbf{N}_{-} \right) = \mathbf{N} \mathbf{m}_{B} \frac{ \stackrel{e}{\mathbf{e}} \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{e}_{B} \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{k}_{B} \mathbf{T}}}_{\stackrel{e}{\mathbf{e}} \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{k}_{B} \mathbf{T}}} - \frac{ \frac{\mathbf{e}}{\mathbf{e}} \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{k}_{B} \mathbf{T}} \stackrel{\dot{\mathbf{U}}}{\mathbf{u}} \stackrel{\dot{\mathbf{U}}}{\mathbf{u}}_{\mathbf{u}}}_{\stackrel{e}{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}} \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{u}_{B} \mathbf{u}}} - \frac{ \frac{\mathbf{m}_{B} \mathbf{B}}{\mathbf{u}_{B} \mathbf{u}} \stackrel{\dot{\mathbf{U}}}{\mathbf{u}}_{\mathbf{u}}}_{\stackrel{e}{\mathbf{u}_{B} \mathbf{u}}}$  $\langle M_z \rangle = m_B (N_- - N_-) = N m_B \tanh \left\{ \frac{\partial m_B B}{\partial k_B T} \frac{\partial \ddot{\sigma}}{\partial k_B T} \right\}$  $\frac{\langle M_z \rangle}{M} = \tanh \left\{ \frac{\partial m_B B}{\partial k_B T} \right\}$ (59-3). که در آن  $M_s = N m_b$  مغناطش اشباع می باشد رفتار عبارت(3-59) به مانند شکل (3-13) مے باشد. با بسط (x tanh(x در عبارت(3-59) برای x <<1 (که معادل با دماهای بالا در یک میدان ثابت است) رفتیار خطی نسبت به کمیت  $x = m_B B/k_B T$  به خود می گیرد.  $\langle \mathbf{M}_{z} \rangle = \mathbf{M}_{s} \tanh(\mathbf{m}_{B}\mathbf{B}/\mathbf{k}_{B}T) * \mathbf{m}_{B}^{2}\mathbf{B}/\mathbf{k}_{B}T = \mathbf{m}_{s}\mathbf{x}$ و با توجه به تعريف يذيرفتار مغناطيسي در دماهاي بالا خواهيم داشت.  $c = \lim_{H \to \mathbb{R}} \frac{\langle M_z \rangle}{0 H_{ovt}} = \frac{n m_0 m_B^2}{k_B T} = \frac{C}{T}$ (60-3)بنابراین عبارت(3-60) پذیرفتار مغناطیسی کوانتـومی یـک مجموعـه دو حالتـه <del>5</del> = S

بنابراین عبارت(3-00) پدیرفتار مغناطیسی کوانتـومی یـک مجموعـه دو حالتـه – = S میباشد (شکل(3-17)).

در اینجا قصد داریم با رویکرد تابع پارش که از مکانیک آماری به یاد داریـم بـه محاسبه مغناطش و پذیرفتاری مغناطیسی، بپردازیم.

۱. به معنی این است که تمامی قطبش ها در جهت میدان مغناطیسی واقع میگردند.

232 فیزیک حالت جامد2

طبق تعریف تابع پارش به صورت 
$$Z = a^{e^{-E/k_{B}T}}$$
 (برای یک هنگرد  
E  
کانونیک)، می توان کلیه ی عبارت های ترمودینامیکی مجموعه را نتیجه گرفت<sup>2</sup>.  
از جمله کمیت مهم ترمودینامیکی که از تابع پارش می توان نتیجه گرفت، انرژی  
آزاد هلمهولتز<sup>3</sup> می باشد که رابطه ی آن با تابع پارش Z به صورت زیر است.

 $F = -k_B T \ln(Z)$  (61-3)

نشان خـواهیم داد بـا اسـتفاده از انـرژی هلمـولتز (3-61) مـیتـوان مغنـاطش و پذیرفتاری مغناطیسی مجموعه را محاسبه نمود.

ابتداء برای آشنایی با ایـن رویکـرد از محاسـبه مغنـاطش یـک سیسـتم دو حالتـه J=1/2 آغاز میکنیم و سپس کلیترین حالت به ازای هر مقـدار از J تعمـیم خـواهیم داد.

تابع پارش یک سیستم تک الکترونی دو حالته با اندازه حرکت زاویـهای  $\mathbf{\dot{B}}$  با دو انرژی غیر تبهگن  $\mathbf{E}_{\pm} = \mathbf{mn}_{\mathrm{B}}\mathbf{B}$  در حضور میدان  $\mathbf{\dot{B}}$  برابر است با:

$$z = e^{\frac{m_{\rm B}B}{k_{\rm B}T}} + e^{\frac{-m_{\rm B}B}{k_{\rm B}T}} = 2\cosh(\frac{m_{\rm B}B}{k_{\rm B}T})$$
(62-3)

تابع پارش برای یک گاز n الکترونی بر واحد حجم بدون برهم کنش برابر با Z=z<sup>n</sup> است. با استفاده از رابطههای (61-3) و (3-62) انرژی آزاد هلموتز یک چنین مجموعهای بر واحد حجم برابر است با:

$$F = -k_{B}T \ln(z^{n}) = -nk_{B}T \ln(z)$$
  

$$F = -nk_{B}T \ln \frac{\acute{e}}{\ddot{e}} \cosh(\frac{m_{B}B}{k_{B}T})_{\acute{u}}^{\acute{u}}$$
(63-3)

پارامتر ترمودینامیکی مغناطش M چنین سیستمی را میتوان با مشتق گرفتن از 
$$M$$
انرژی آزاد هلمولتز نسبت به میدان B در دمای ثابت به دست آورد  $M = M = M$ .

در تابع پارش عبارت جمع بر روی تمامی حالتهای انرژی مجموعه است.
 برای آگاهی بیشتر میتوان به کتابهای مکانیک آماری مراجعه نمود.

3. Helmholtz Free Energy

$$M = n m_{\rm B} \stackrel{\acute{e}}{\underset{\ddot{e}}{a}} tanh(\frac{m_{\rm B}B}{k_{\rm B}T})_{\acute{u}}^{\acute{u}}$$
(64-3)

 $m_BB << k_BT$  بسط عبارت داخل کروشه (64-3) بهازای دماهای بسیار بالا  $m_BB >> k_BT$  (و یا میدآنهای بسیار ضعیف)، به رابطهی  $n \frac{m_B^2 B}{k_B T} n \ll M$  خواهیم رسید. با مشتق گیری دوباره از M نسبت به شدت میدان مغناطیسی H پذیرفتاری آن متناسب با عکس دما خواهد شد  $m \frac{m_Bm_0}{k_B T} = \frac{C}{T}$  منتجه به دست آمده از طریق تابع پارش با رابطهی (60) برابری می کند.

آنتروپی یکی دیگر از کمیتهای مهم ترمودینامیکی است که با در اختیار داشتن انرژی آزاد هلموتز میتوان آن را نیز محاسبه نمود  $[F/\P]$ ) -= S. با رسم کمیتهای ترمودینامیکی(مانند مغناطش، ظرفیت گرمایی، انـرژی و آنتروپی) برحسب  $B_BT/m_B$ (شکل (3-18)) اطلاعات جالب و مفیدی از سیستم را در اختیار میگذارند. در دماهای بسیار پایین تمام اسپین الکترونها همسو با میدان مغناطیسی  $\frac{1}{B}$  شده و در دماهای بسیار بالا، افزایش بینظمی اسپینی را باعث میشود و مغناطش سیستم را از مغناطش اشباع  $M_s = Nm_B$  دور و به سمت صفر میل نمایـد. بنابـه تعریف ظرفیت گرمایی سیستم ( مشتق انرژی U نسبت به دما ( $\P/\P$ ) -= C) و ترسیم آن نسبت به عبارت بدون بعد  $B_BT/m_B$  برابر یک شود، که در دماهایی که عبارت  $B_BT/m_B$  برابر یک شود، ظرفیت گرمایی دارای یک حداکثری است که به آن ناهنجاری شاتکی گفته میشود.



234 فیزیک حالت جامد2

**شکل3-18. الف) م**غناطش ب) انرژی ج) ظرفیت گرمایی و د) آنتروپی برحسب کمیت بی بعد BT/m<sub>B</sub>B برای یک مجموعهی n ذرمای در واحد حجم بدون برهمکنش و با اسپین 1/2 رسم شده است.

· محاسبه پذیرفتاری یک مجموعهی اتمی با اندازه حرکت زاویهای کل J

حال وقت آن رسیده تا مغناطش سیستم را بهازای هر مقداری از اندازه حرکت زاویهای کل<sup>1</sup> ¥, J=1/2 با تعداد 1+2Jتبهگن بـهدست آوریـم کـه بـا حضـور میـدان مغناطیسی این تبهگنی رفع میگردد. فرض براین است این مجموعهی اتمی با یکدیگر برهمکنش ندارند و فقط با میدان مغناطیسی خارجی برهمکنش دارند.

برای محاسبه مؤلفه ی مغناطش متوسط مجموعه کل در راستای میدان مغناطیسی  $g_J$  برای محاسبه مؤلفه ی مغناطش متوسط مجموعه کل در راستای میدان مغناطیسی  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  می باشد که ضریب  $g_J$  از معادله لاند نتیجه می دهد. ابتدا بایستی متوسط مؤلفه ی قطبش هر یک از اتم ها  $\langle \mathbf{m}_J \rangle$  در راستای میدان میدان معناطیسی  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  راستای میدان  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  می ناطیسی  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  راستای میدان معناطیسی معناطیسی  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  را با استفاده از تابع توزیع بولتزمن  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  با انرژی های معناطیسی معناطیسی  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  را با استفاده از تابع توزیع بولتزمن  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  را با استفاده از تابع  $\mathbf{T}$  را با  $\mathbf{\hat{B}} = \mathbf{B}\hat{\mathbf{k}}$  را با استفاده از تابع توزیع معناطیسی معناطیسی معناطیسی از معادل ای ( $\mathbf{f} = \mathbf{I}_{m_J} \mathbf{f} = \mathbf{I}_{m_J} \mathbf{f} = \mathbf{I}_{m_J} \mathbf{f}$ 

بازنویسی میشود.

$$\langle m_J \rangle = rac{ \overset{J}{a} m_J \exp(m_J x) }{ \overset{J}{a} m_J \exp(m_J x) }$$
(66-3)  
 $\langle m_J \rangle = rac{m_j = -J}{\overset{J}{a} \exp(m_J x) }$ (66-3)  
از طرفی، تابع پارش چنین سیستمی بهازای انرژی های Um\_j به صورت  
رابطهی(67-3) نوشته می شود.

J.1 دارای مقادیری صحیح و نیم فرد میباشد.

$$z = \mathop{a}_{U_{m_{J}}}^{a} \exp(-U_{m_{J}}/k_{B}T) = \mathop{a}_{m_{j}=-J}^{J} \exp(m_{J}g_{J}m_{B}B/k_{B}T)$$
(67-3)

رابطهی(3-66) را با استفاده از تابع پارش(3-67)، می توان برحسب تابع پارش به صورت زیر باز نویسی نمود.

$$\langle \mathbf{m}_{\mathbf{J}} \rangle = \frac{\overset{\mathbf{J}}{\overset{\mathbf{m}_{\mathbf{J}}=-\mathbf{J}}{\mathbf{J}}}}{\overset{\mathbf{J}}{\overset{\mathbf{J}}{\underset{\mathbf{m}_{\mathbf{J}}=-\mathbf{J}}{\mathbf{J}}}} = \frac{1}{z} \frac{\P z}{\P x}$$
(68-3)

که در اینجا 
$$z = \overset{J}{\overset{M}{a}} \exp(m_J x)$$
 و مغناطش  $z = \overset{J}{\overset{m_j=-3}{a}}$  و مغناطش  $m_j = -J$   
متوسط کل مجموعه  $m_j \langle m_J \rangle = n g_J m_B \langle m_J \rangle$ :

$$\langle \mathbf{M} \rangle = n g_{\mathbf{J}} m_{\mathbf{B}} \langle m_{\mathbf{J}} \rangle = n g_{\mathbf{J}} m_{\mathbf{B}} \frac{1}{z} \frac{\P z}{\P x}$$
 (69-3)

$$\langle \mathbf{M} \rangle = \frac{n g_J m_B}{z} \frac{\P z}{\P B} \frac{\P z}{\P x} \frac{\P B}{\P x} = \frac{n k_B T}{z} \frac{\P z}{\P B}$$
 (70-3)

برای محاسبه رابطهی(3-70)، ابتدا تـابع پـارش z (رابطـهی(3-67)) را محاسـبه مینماییم. برای سادهسازی رابطهی(3-67)، تغییر متغیرهایی ماننـد <sup>x\_I</sup> = e و r و r = e<sup>x</sup> را بهکار برده و تابع پارش را به یک تصاعد هندسی با قدر نسبت r کـه تعـداد جمـلات آن L = 2J میباشد، تبدیل میشود(عبارت(3-71)).

$$z = a + ar + ar^{2} + ar^{3} + \mathbf{L} + ar^{N-1} = \mathop{\mathsf{a}}\limits^{N}_{j=1} ar^{j-1} = \frac{a(1 - r^{N})}{1 - r}$$
(71-3)

عبارت (71-3) از جمع عبارت سری هندسی بهدست آمده است.  
حال با قرار دادن عبارتهای 
$$a = e^{-Jx}$$
 و استفاده از  
عبارت 2/( $e^{-}e^{-}e^{-})=(e^{1})$  تابع پارش به صورت زیر حاصل می شود.  
 $z = \frac{\sinh[(2J+1)x/2]}{\sinh[x/2]}$ 

با قرار دادن عبارت(3-72) در رابطهی(3-70) و کمی بازی ریاضی و بهکار بردن تغییر متغییر متغییر ی y = xJ = g<sub>J</sub>m<sub>B</sub>JB/k<sub>B</sub>T، متوسط مغناطش کل مجموعه بـه صـورت زیـر داده می شود.

$$\left\langle \mathbf{M} \right\rangle = \mathbf{M}_{s} \frac{\acute{e}2J+1}{\acute{e}2J} \operatorname{coth}(\frac{2J+1}{2J}\mathbf{y}) - \frac{1}{2J} \operatorname{coth}(\frac{1}{2J}\mathbf{y})^{\dot{u}}_{\dot{u}}$$
(73-3)

در رابطهی (73-3) از رابطهی مثلثاتی  $(e^{q} + e^{-q}) = (e^{q} + e^{-q})$  و مغناطش اشـباع  $M_{s} = n g_{J} m_{B} J$  مجموعه  $M_{s} = n g_{J} m_{B} J$  استفاده شده است.

$$B_{J}(y) = \frac{2J+1}{2J} \operatorname{coth}(\frac{2J+1}{2J}y) - \frac{1}{2J} \operatorname{coth}(\frac{1}{2J}y)$$
(74-3)

می توان عبارت متوسط مغناطش کل مجموعـه را بـر حسب توابـع تـابع بريلـوئن نوشت(3-75).

$$\langle \mathbf{M} \rangle = \mathbf{M}_{s} \mathbf{B}_{J}(\mathbf{y})$$
 (75-3)



شکل3-19. نمایش تابع بریلوئن برای لهای از مقدار 1/2 تا بینهایت.

۱. Brillouin function

نکته3-10: رابطهی (3-75) را نیز می توان از طریق معادله انرژی آزاد هلمولتز (رابطهی (3-60)) نیز بهدست آورد. برای این کار از تابع پارش بهدست آمده (3-72) استفاده می کنیم. به سادگی انرژی آزاد هلمولتز محاسبه می گردد. با بکار بردن رابطهی ترمودینامیکی T(MP)T) -= (M)، مغناطش متوسط کل مجموعه (3-75) نتیجه می شود.

تابع بریلوئن (y)  $B_J(y)$  در حد کلاسیکی J = J به تابع لانترون (x)  $f_J = 1$  می گردد و نیز با قرار دادن J = 1/2 در رابطهی J = 1/2 (g) J = 1/2 می گردد و نیز با قرار دادن J = 1/2 در رابطهی S = 1/2 سیستم دو حالته اسپین S = 1/2 نتیجهای را میدهد که قبلاً به طور جداگانه برای یک سیستم دو حالته اسپین S = 1/2 (g) می از بالا و پایین) به آن پرداخته شد. بنابراین با در نظر گرفتن J = 1/2 و S = 1/2، در یک (بالا و پایین) به آن پرداخته شد. بنابراین با در نظر می می برابر با S = 1/2 می باشد که میدان خارجی B = 17 مقدار y تقریباً در دمای اتاق برابر با  $S = 12^{-10}$  می باشد که میدان کو چک است.

بهازای 1>> y میتوان تابع بریلوئن (رابطهی(3-74)) را به صورت زیـر بسـط داد.

$$B_{J}(y) = \overset{\text{ad}}{\underset{e}{\mathbf{c}}} \frac{+1}{3J} \overset{\text{o}}{\underset{g}{\neq}} y + O(y^{3})$$
(76-3)

با استفاده از تعریف پذیرفتاری مغناطیسی و رابطههای (3-75) و (3-76) در حد 1>> y . رابطه کوری بهدست میآید(3-77).

 $\langle \mathbf{M} \rangle = \mathbf{M}_{s} \mathbf{B}_{J}(\mathbf{y})$  $\mathbf{c} = \lim_{H \to 0} \frac{\mathbf{M}}{\mathbf{H}} * \lim_{H \to 0} \frac{\mathbf{m}_{b} \mathbf{M}}{\mathbf{B}}$  $\mathbf{c} = \frac{\mathbf{m}_{b} \operatorname{ng}_{J}^{2} \mathbf{m}_{B}^{2} J(J+1)}{3 k_{B} T} = \frac{\operatorname{nm}_{b} \mathbf{m}_{eff}^{2}}{3 k_{B} T} = \frac{C}{T}$ (77-3)

در عبارت بالا  $m_{\rm eff}$  برابر با  $g_{\rm J} m_{\rm B} \sqrt{J(J+1)}$  مىباشد كه نسبت آن با مگنتون بور ( $p = m_{\rm eff} / m_{\rm B}$ ) تعداد مؤثر مگنتونهاى بور را مىدهد.

در عبارت کوری به دست آمده هیچ گونه اثرات برهم کنشی بین دوقطبیهای مغناطیسی ماده در نظر گرفته نشده است. به مانند قبل، با در نظر گرفتن اثرات برهم کنشی ما بین این دوقطبیها با تقریب میدآنهای متوسط، یک نظم مغناطیسی یا حافظه مغناطیسی به سیستم تحمیل میکند. این اثر باعث میگردد تا قانون کوری به

238 فيزيک حالت جامد2

قانون كورى-وايس<sup>1</sup> تصحيح يابد (رابطهى(3-56)).

3-3-3 قانون هوند

آخرين پوسته الكتروني اشغالي هر اتم، پُر يا قسمتي پُـر اسـت. أن دسـته از اتـمهـا كـه آخرين يوسته الكتروني شان يُر هستند انـدازه حركـت زاويـهاي كـل آنهـا برابـر صـفر می باشند?. یک یوسته الکترونی قسمتی یُر می تواند اسپین و اندازه حرکت مداری غیر صفری داشته باشد. برای مثال یک اتم دو الکترونی با اسپین 1، می تواند یک مجموعـه اسييني 1 را تشكيل دهند. براي يك اتم با اسيين S و اندازه حركت مداري L، تعداد ییکربندی که می تواند داشته باشـد برابـر بـا (1+ 2L) (1+ 2S) اسـت. ایـن پیکربنـدهای مختلف<sup>3</sup> مجموعه اندازه حرکت زاویهای کل متفاوتی را نتیجه میدهـد کـه حاصـل آن باعث تفاوت در انرژی خواهد شد. این تفاوت انرژی چگونه رخ می دهد؟ در ادامه نشان خواهیم داد، این تفاوت انرژی از تفاوت در تابع موج الکترون با پیکربندی های متفاوت ناشی میشود که خود به دلیل تفاوت در اندازه حرکت مداری سیستم و اصل طرد يائولي است. الكترونها براي كاهش دافعه الكتروني و به حداقل رساندن انرژي مجموعه بایستی پیکربندی اسپینی و اندازه حرکت مداری خاصی را به خود بگیرندکه به قاعدهی هوند معروف می باشد. همان طور که از مکانیک کوانتومی به یاد داریم حضور دو الکترون در یک حالت کوانتومی یکسان امکان یذیر نمی باشد<sup>4</sup> مگر ایس که اسيين هايشان ياد موازي باشند. با يادموازي شدن اسيين اين دو الكترون، سبب مي شود تا آنها بتوانند به یکدیگر نزدیک شوند که افزایش دافعه الکترونی و افزایش انرژی سیستم را سبب می شود. از آنجا که طبیعت به کاهش انرژی تمایل دارد، با همسو شدن اسپینهای دو الکترون، جدایی فضایی حداکثری که طبق اصل طرد پائولی برای آنها به وجود می آورد، کاهش دافعه کولنی را در یی خواهد داشت. در این حالت، انرژی مجموعه كاهش و اسيين مجموعه (با همسو شدن اسيين الكترون هـ) افـزايش مـييابـد (قاعده اول هوند). مرحله بعد با توجه به برقرای قاعدهی اول هوند، تابع موج مجموع طوری است که اندازه حرکت مداری مجموعه حداکثر مقدار خود را داراست که باعث

۱. Curie-Weiss

2. این اتمها خاصیت مغناطیسی از خود نشان نمیدهد و گشتاور مغناطیسی آنها طِبق رابطه(4-2) صفر میباشند.

- 3. ترکیبی از اندازه حرکت مداری L و اسپینی S برای یک پوسته الکترونی که کاملاً پُر نمیباشند.
  - 4. اصل طرد پائولی: هیچ دو فرمیونی نمیتواند در یک حالت کوانتومی یکسان قرار گیرد .

کاهش انرژی و افزایش مؤلفه اندازه حرکت مداری L در راستای میدان B می شود. دلیل آن را می توان چنین متصور شد که در این حالت الکترونها در مدارهای شان دارای حرکت مداری هم سویی هستند که به طور مؤثر باعث دور نگاه داشتن آنها از یکدیگر شده<sup>1</sup> و کاهش دافعه الکترونی را حادث می شود (قاعده دوم هوند). حال اگر آخرین پوسته الکترونی کم تر از نصف پُر باشد، با در نظر گرفتن قاعده اول و دوم هوند و با توجه به کمینه سازی برهم کنش اسپین مدار<sup>2</sup>، مقدار اندازه حرکت زاویه ای کل سیستم J برابر است با |S - L| (کمینه آن زمانی است که L و S در خلاف جهت یکدیگر باشند) و اگر آخرین پوسته الکترونی، بیش از نصف پُر باشند (کمینه انرژی زمانی صورت می پذیرد هر دو L S, هم جهت باشند) برابر با |L+S| (قاعده سوم هوند).

جدول3-1. نمادهای قراردادی برای نمایش مقادیر متفاوت L.

مثال: برای یک سیستم با اندازه حرکت زاویه ای L = 3 و اسپین S = 3/2، تعداد ترکیبات مجموعه برابر است با 28 = (1 + 12)(1 + 2S). حال اگر از طریق اندازه حرکت زاویه ای کل J به آن نگاه شود تعداد حالت ممکن به ازای J و S مشخص شده برای J برابر با |Z + S| > |Z - S| < J| می باشد که به ازای هر J ای تعداد حالت های ممکنه برای مؤلفه ی اندازه حرکت زاویه ای کل  $_{z}$ , برابر با 1 + 12 است. با جمع روی کلیه حالت ها به مورت |Z + S| = |Z - S| < 2J| می ممکنه برای J = 2 است. با جمع روی کلیه حالت ها به مورت |Z + S| = |Z - S| که معادل است با 28 = (1 + 12)(1 + 2S) که تساوی مورد نظر |Z - S| = |Z - S| معادل است با 28 = (1 - 12)(1 + 2S) که تساوی مورد نظر به اثبات می رسد (شکل (20-3)). ترکیب اندازه حرکت مداری S = J و اسپین 2/S = Sمقادیری را برای J نسبت می دهد که عبارت هستند از: J = 3/2, 9/2 = I، بنابراین با توجه به

2. که متناسب با ۲<sup>(r</sup> L×S) است. نشان داده می شود برای حالتی که آخرین اربیتال از نیمه کمتر پر باشد، 0< I، و برای حالتی که از نیمه بیشتر پر باشد، 0> I و برای حالتی که کاملاً نیمهپر باشد عبارت ۲×X) برابر صفر خواهد شد پیوست(3-2).

اگر دو الکترون با اسپین های غیرهمسان (بالا و پایین) در جهت های غیرهمسو حرکت کنند، احتمال نزدیک شدن آن ها به یکدیگر را می افزاید که آن باعث افزایش دافعه الکترونی مجموعه می شود.

240 فیزیک حالت جامد2

تعداد حالات مجاز بالا، سیستم حالتی از آن را می پذیرد که با قواعد هوند مطابقت داشته باشد. در ادامه برای نماد نویسی از نماد قراردادی نشان داده شده در جدول(3-1) استفاده میکنیم.



شکل 3-20. الف) نمایش تصویری از دو اندیس گذاری متفاوت (m<sub>S</sub>,m<sub>L</sub>) و (m<sub>J</sub>,J) برای بیان حالت سیستم به ازای 3 = L و 2/S = S ب) نمایش مؤلفهی اندازه حرکت مداری در راستای Z برای حالت پایه <sup>+3</sup>Dy . جمع اندازه حرکت مداری در ستون اول صغر است 0= m ف و طبق قانون دوم هوند پُرشدگی بایستی طوری باشد که اندازه حرکت مداری بزرگتری را برای سیستم نتیجه دهد. بر این اساس ستون دوم پُر می شود.

با استفاده از قواعد هوند برای مجموعهای با اندازه حرکت مداری L و اسپین S، سیستم L ای را به خود می گیرد که حالت پایه اتم را مشخص می کند و آن را با نماد <sup>28+1</sup>L<sup>3</sup> معرفی می شود. به عنوان یک مثال، یک یون خاکی کمیاب <sup>4</sup> Dy<sup>3</sup> را در نظر بگیرید. بیرونی ترین پوسته آن به صورت <sup>9</sup> H است. با توجه به جدول (3-3)، الکترونهای f دارای اندازه حرکت مداری 3=1 می باشند از این رو تعداد حالات ممکن (یا تعداد اربیتالها) برابر با 7 = 1+ 21 است. اربیتال 3 = 1، حداکثر 14 الکترون که 7تای آن با اسپین بالا و 7تای دیگر آن با اسپین پایین می تواند داشته باشند. در این مشال 9 الکترون داریم که طبق قاعده اول هوند برخی از آنها دارای اسپین بالا و مابقی دارای اسپین پایین می باشند. بنابراین با 7 الکترون با اسپین بالا و دو الکترون با اسپین پایین داریم 5/2 = (1/2 -) 2 + 1/2 - 7 = 8 (شکل (2-20)ب).

بر اساس قاعده دوم هوند<sup>1</sup>، اندازه حرکت مداری الکترون با اسپین بالا (متشکل از7 الکترون)برای حالتهای پُرشده برابر صفر  $m_1 = 0$  و اسپین پایین برای حالتهای پُرشده (2 الکترون با اندازه حرکت ماکزییم) طبق قاعده دوم هوند برابر است با 5 = 2 + 2 = 1  $\prod_{i=1}^{l} m_i$  از اینرو اندازه حرکت مداری سیستم برابر با 5 = L است. با در نظر گرفتن قاعده سوم هوند، از آنجا که خارجترین پوسته از نیمه بیشتر پُر میباشد، اندازه حرکت زاویهای کل زاویهای مجموعه برابر است با 2/5 = |L+S| = |S+5/2| = |5/5 + 5| = |15 + 5/2| = 15بنابراین می توان (با استفاده از جدول (3-3) و نماد  $\prod_{i=1}^{28+1} (15 - 5)$  برای یون خاکی کمیاب <sup>48</sup> را تو میارت  $M_{15/2}$  را نوشت.

	0 3) 0	5.25.55		• •	
P(تجربه)	(محاسبه شده) ا[((۲,۰۰۰)]/2	(محاسبه شده) 2/[(د. ۲۰۱۰]	تراز ام ا	پیگربندی	يون
تفريبي	2[(S(S+1))]	g [(J(J + I))]	احتلى		
1/8	1/73	1/55	<sup>2</sup> D <sub>3/2</sub>	3d <sup>1</sup>	Ti <sup>3+</sup>
0/0	0.100	1//0			V4+
2/8	2/83	1/63	${}^{3}F_{2}$	3d <sup>2</sup>	V <sup>3+</sup>
3/8	3/87	0/77	${}^{4}F_{3/2}$	3d <sup>2</sup>	Cr <sup>3+</sup>
0/0	0,01	0,11			V <sup>2+</sup>
4/9	4/90	0/0	<sup>5</sup> D <sub>0</sub>	3d <sup>4</sup>	Mn <sup>3+</sup>
	1770	5			Cr <sup>2+</sup>
5/9	5/92	5/92	<sup>6</sup> S <sub>5/2</sub>	3d <sup>5</sup>	Fe <sup>3+</sup>
017	0172	0.72			Mn <sup>2+</sup>
5/4	4/90	6/70	${}^{5}D_{4}$	3d <sup>6</sup>	Fe <sup>2+</sup>
4/8	3/87	6/63	<sup>4</sup> F <sub>9/2</sub>	3d <sup>7</sup>	Co <sup>2+</sup>
3/2	2/83	5/59	${}^{3}F_{4}$	3d <sup>8</sup>	Ni <sup>2+</sup>
1/9	1/73	3/55	<sup>2</sup> D <sub>5/2</sub>	3d <sup>9</sup>	Cu <sup>2+</sup>

جدول 3-2. تعداد مؤثر مگنتونها برای يونهای گروه آهن.

اندازه حركت ماكزيمم با توجه به اسپين بهدست آمده از قاعده اول.

P(تجربه) تقريبي	(محاسبه شده) g <sub>J</sub> [(J(J + 1))] <sup>1/2</sup>	تراز اصلی	پيكربندى	يون
2/4	2/54	<sup>2</sup> F <sub>5/2</sub>	$4f^{1}5s^{2}p^{6}$	Ce <sup>3+</sup>
3/5	3/58	${}^{3}H_{4}$	$4f^25s^2p^6$	Pr <sup>3+</sup>
3/5	3/62	<sup>4</sup> I <sub>9/2</sub>	$4f^{3}5s^{2}p^{6}$	Nd <sup>3+</sup>
-	2/68	<sup>5</sup> I <sub>4</sub>	$4f^4 5s^2 p^6$	Pm <sup>3+</sup>
1/5	0/84	<sup>6</sup> H <sub>5/2</sub>	$4f^{5}5s^{2}p^{6}$	Sm <sup>3+</sup>
3/4	0/0	$^{7}F_{0}$	$4f^65s^2p^6$	Eu <sup>3+</sup>
0/8	7/94	<sup>8</sup> S <sub>7/2</sub>	$4f^{7}5s^{2}p^{6}$	Cd <sup>3+</sup>
9/5	9/72	<sup>7</sup> F <sub>6</sub>	$4f^{8}5s^{2}p^{6}$	Tb <sup>3+</sup>
10/6	10/63	<sup>6</sup> H <sub>15/2</sub>	$4f^{9}5s^{2}p^{6}$	Dy <sup>3+</sup>
10/4	10/60	<sup>5</sup> I <sub>8</sub>	$4f^{10}5s^2p^6$	Ho <sup>3+</sup>
9/5	9/59	<sup>4</sup> I <sub>15/2</sub>	$4f^{11}5s^2p^6$	Er <sup>3+</sup>
7/3	7/57	<sup>3</sup> H <sub>6</sub>	$4f^{12}5s^2p^6$	Tm <sup>3+</sup>
4/5	4/53	<sup>2</sup> I <sub>7/2</sub>	$4f^{13}5s^2p^6$	Yb <sup>3+</sup>

**جدول** 3-3. تعداد pمؤثر مگنتونها برای یـونهـای گـروه لانتانیـد سـه ظرفیتـی (در حدودهای دمای اتاق) .

نكته3-11: قاعده هوند حالت پایه هر اتم را توصيف مينمايد و از حالت هاي

برانگیخته سخنی به میان نمیآورد.

**نکته** 3-21: در جدول (3-3) نشان میدهد تعداد تجربی مگنتونها برای نمکهای گروه واسطه آهن از جدول تناوبی توافق ضعیفی با رابطه ی  $p = g_J \sqrt{J(J+1)}$  و این مقادیر غالباً با تعداد مگنتونهای  $p = 2\sqrt{S(S+1)}$  توافق خوبی دارند، گویی که گشتاور مداری اصلاً وجود ندارد. در این مورد می گویند گشتاورهای مداری فرونشانده شده است.

3-3 مغناطش یک سیستم با برهمکنش
تاکنون به بررسی خواص مغناطیسی مواد در حضور میدان مغناطیسی خارجی و اثـرات میدانB با هر یک از دوقطبیهای مغناطیسی همراه با برهمکـنش بـین هـر دوقطبـی بـا میدان شبکهای مؤثر دوقطبیها (میدآنهای متوسط) مواد، پرداخته شد<sup>1</sup>.

در این فصل به برهمکنش دوقطبی -دوقطبی و منشاء برهمکنش آنها که بهصورت مدل هایزنبرگ نشان داده می شود، خواهیم پرداخت. از طریق این مدل می توان مواد مغناطیسی بهصورتهای مختلف (فرومغناطیس، پادفرومغناطیس و فریمغناطیس) دستهبندی نمود. همچنین در ادامه نشان خواهیم داد چنین سیستمهایی دارای یک گذار فاز مرتبه دوم با یک دمای بحرانی و انرژی سیستم به نحوهی آرایش اسپینی اتمها بستگی دارد. حالتهای برانگیخته چنین سیستمهایی بهصورت موج اسپینی در مجموعه پدیدار می شود.

3-3-1 نظریه هایزنبرگ

برهم کنش گشتاور دوقطبی های مغناطیسی
 برای معرفی برهم کنش ها بهتر است در ابتدا از برهم کنش دوقطبی -دوقطبی مغناطیسی
 که از درس الکترومغناطیس با آن آشنا هستیم شروع کنیم. هامیلتونی برهم کنشی
 دوقطبی -دوقطبی مغناطیسی دو ذره با گشتاورهای مغناطیسی أو (أ) که به فاصله i
 از یکدیگر فاصله دارند را میتوان به صورت زیر نوشت (شکل (3-21)).

$$E = \frac{m_0}{4\rho r^3} \stackrel{\text{ér}}{\underset{\text{e}}{\text{m}}} \frac{r}{m_2} - \frac{3}{r^2} (\stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} (\stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{r}}{\underset{\text{u}}{\text{m}}}) \stackrel{\text{v}}{\underset{\text{u}}{\text{u}}}$$
(78-3)



شكل3-21. نمایش برهمكنش كلاسیكی دوقطبی - دوقطبی

برای داشتن یک تصور عددی در این برهمکنش می توانید اندازه گشتاور هر دوقطبی m=1m<sub>B</sub> که به اندازه تقریباً یک آنگسترم از یکدیگر فاصله دارند را در نظر

بدون در نظر گرفتن برهمکنش های دوقطبی -دوقطبی بین اتمهای مغناطیسی بطور مجزا و مستقیم.

بگیرید. حاصل انرژی آن برابر خواهد بود  $E = m^2/4 pr^3 \sim 10^{23} J$  که معادل انرژی گرمایی  $k_B T$  در دمای lk میباشد که باعث همسویی گشتاورهای دوقطبی مغناطیسی میشود. در دمایهای بالا این برهمکنش برای ایجاد یک نظم مغناطیسی، بسیار کوچک میباشد. در مقابل برای دماهای تقریباً چند میلی کلوین برهم کنش دوقطبی -دوقطبی قابل ملاحظه است و یک نظم مغناطیسی را حادث میشود. ولی بحث اصلی ما خواص مغناطیسی مواد در دمای اتاق یا دماهای بالای چند کلوین است. ازاینرو، این نوع برهمکنش دوقطبی -دوقطبی که به طور کلاسیکی به دست می آید(رابطهی (3-78)) قابل صرفنظر کردن است، به عبارت دیگر بایستی به دنبال عامل نظم مغناطیسی دیگری در مواد در دماهای بالا باشیم.

در ادامه نوع دیگری از برهمکنش دوقطبی -دوقطبی را معرفی می نماییم که از دل برهمکنش الکترواستاتیکی الکترونها با یکدیگر و با یونهای شبکه و قوانین بنیادی فیزیک کوانتومی استخراج می شود. اصل طرد پائولی و پادمتقارن بودن تابع موج یک سیستم فرمیونی<sup>1</sup> سبب می شود که از دل پدیدههای کوانتومی، انرژی تبادلی<sup>2</sup> خارج شود. در سال 1928 هایزنبرگ عبارت انرژی تبادلی را به صورت رابطهی (3-79) معرفی نمود که در بخش 3-3-2 به نحوی به دست آمدن آن خواهیم پرداخت . هر چند که اسپین الکترون یک پدیده برداری نیست ولی در برهم کنش با یک دیگر و یا با میدان معناطیسی رفتاری بردارگونه از خود نشان می دهد از این و در ادامه آن را به مانند یک بردار نمایش می دهیم.

$$H_{ex} = -2 a_{i>j} J_{ij}^{ex} S_i X_j$$
(79-3)

که در آن  $\mathbf{\hat{S}}_{i}$  و  $\mathbf{\hat{S}}_{i}$  برابر با اسپین الکترون به ترتیب روی اتم i م و j م میباشــند و  $\mathbf{S}_{ii}^{ex}$  انتگرال تبادل انرژی بین آنها است. با توجه به رابطهی(3-79)، بـرای سیسـتمی با  $\mathbf{J}_{ij}^{ex}$  مثبت، کمترین مقدار انرژی زمانی حادث می شود که اسپینهای مجموعه همسـو شوند. در این وضعیت مجموعه دارای یک مغناطش ذاتی M خواهد بود که بـه چنـین

۱. تابع موج یک سیستم فرمیونی (مانند یک سیستم الکترونی) نسبت به تعویض هر دو فرمیون پادمتقارنی است
 y (<sup>t</sup><sub>1</sub>s<sub>1</sub>, <sup>t</sup><sub>2</sub>s<sub>2</sub>) = - y (<sup>t</sup><sub>1</sub>s<sub>2</sub>, <sup>t</sup><sub>1</sub>s<sub>1</sub>)

۲. Exchange Energy

## 3-3-2 انرژى تبادلى

مفهوم برهمکنش تبادلی که از دل پدیدهای با نظم مغناطیسی بلند برد برمیخیزد یک اثر کاملاً کوانتومی است. این انرژی در نگاه اول کاملاً عجیب به نظر میرسد، ولی با کمی دقت با استفاده از مفاهیم مکانیک کوانتومی به منطقی بودن آن پی خواهیم برد.

· منشاء انرژی تبادلی چیست؟

از مکانیک کوانتومی به یاد داریم که الکترون یک فرمیون با اسپین 1/2 می باشد. فرض کنید هر الکترون مجزا توسط توابع موج ( $\mathbf{r}$ ) <sub>a</sub>  $y_{a}$  یا ( $\mathbf{r}$ ) - <sub>a</sub>  $y_{a}$  در فضا مشخص می شود که دراین جا a مشخص کننده ی حالت الکترون می باشد. برای یک سیستم دو فرمیونی، هر یک از فرمیون ها می توانند ویژه حالت های فضایی متفاوت ( $\mathbf{r}_{a}$ )  $\mathbf{r}_{a}$   $y_{a}(\mathbf{r}_{b})$ سیستم دو فرمیونی، هر یک از فرمیون ها می توانند ویژه حالت های در نظر گرفت. تابع موج کل این سیستم دو فرمیونی با تقریب هارتری به صورت ( $\mathbf{r}_{b}$ )  $\mathbf{r}_{b}$   $\mathbf{r}_{a}$  باشد ولی با توجه به این که تابع موج کل چنین سیستمی نسبت به جابه جایی هر دو فرمیون بایستی نامتقارن باشد ازاین رو می توان از تقریب هاتری - فوک به صورت دترمینان اسلیتر از این ویژه توابع استفاده نمود<sup>4</sup>.

با توجه به اصل طرد پائولی و فرمیون بودن این مجموعهی دو فرمیـونی، توابـع موج الکترونی کل سیستم توسط توابع y <sub>S</sub>(<sup>F</sup>, <sup>F</sup><sub>2</sub>) و y <sub>T</sub>(<sup>F</sup><sub>1</sub>, <sup>F</sup><sub>2</sub>) نشان داده میشوند که هر

همسویی اسپین ها با یکدیگر باعث غیر صفر شدن مغناطش مجموعه می شود.

2. عدم همسویی اسپین هر اتم با اسپین اتمهای همسایه خود که باعث صفر شدن مغناطش مجموعه می شود. ۳. Bethe

4. جهت یادأوری می توان به کتاب فیزیک کوانتومی گاسیورویچ بخش اتم هلیوم مراجعه نمود.

246 فیزیک حالت جامد2

$$\mathbf{c}_{\mathbf{S}} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left( \left| - \right|^{-} \right\rangle - \left| - \right\rangle \right)$$

$$\dot{\mathbf{k}} \qquad \left| - - \right\rangle$$
(80-3)

$$\mathbf{c}_{\mathrm{T}} = \begin{bmatrix} \mathbf{c}_{\mathrm{S}} & -\frac{1}{\sqrt{2}} \left( \mathbf{c}_{\mathrm{S}} & -\frac{1}{\sqrt{2}} \left( \mathbf{c}_{\mathrm{S}} & -\frac{1}{\sqrt{2}} \left( \mathbf{c}_{\mathrm{S}} & -\frac{1}{\sqrt{2}} \left( \mathbf{c}_{\mathrm{S}} & -\frac{1}{\sqrt{2}} \right) \right) \right)$$
(81-3)

حالتهای  $\langle - | e \langle - | i a \rangle$  نمایش اسپینی تک الکترونی و  $\langle - | i a \rangle$  نمایش حالتهای اسپینی یک مجموعه یدو الکترونی هستند. همانطور که در بالا به آن اشاره شد برای یک سیستم دو فرمیونی، به دلیل پادمتقارن بودن تابع موج مجموعه نسبت به جابه جایی هر دو فرمیون، حالت اسپینی تک گانه  $c_{\rm S}$  سهم فضایی آن متقارن<sup>1</sup> و برای حالت اسپینی سه گانه  $c_{\rm T}$ سهم فضایی آن پادمتقارن<sup>2</sup> می باشد.

$$y_{S}(\mathbf{r},\mathbf{r}_{2}) = \frac{1}{\sqrt{2}} [y_{a}(\mathbf{r}_{1})y_{b}(\mathbf{r}_{2}) + y_{a}(\mathbf{r}_{2})y_{b}(\mathbf{r}_{1})]^{r} c_{S}$$
(82-3)

$$y_{T}(\mathbf{r}_{1},\mathbf{r}_{2}) = \frac{1}{\sqrt{2}} [y_{a}(\mathbf{r}_{1})y_{b}(\mathbf{r}_{2}) - y_{a}(\mathbf{r}_{2})y_{b}(\mathbf{r}_{1})] c_{T}$$
(83-3)

که در روابط بالا اندیس.های a و b نمایش دو حالت یک سیستم تک فرمیون هستند. انرژی سیستم نسبت به هر یک از حالتهای تکگانه E<sub>S</sub> و سهگانه E<sub>T</sub> که توسط

$$E_{s} = \grave{\mathbf{O}}_{s}^{*} \begin{pmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ \mathbf{f}_{1}, \mathbf{f}_{2} \end{pmatrix} H y_{s} \begin{pmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ \mathbf{f}_{1}, \mathbf{f}_{2} \end{pmatrix} d\mathbf{f}_{1}^{*} d\mathbf{f}_{2}^{*}$$
(84-3)

$$E_{T} = \overleftarrow{\mathbf{O}}_{T}^{*} (\overrightarrow{\mathbf{r}}_{1}, \overrightarrow{\mathbf{r}}_{2}) H y_{T} (\overrightarrow{\mathbf{r}}_{1}, \overrightarrow{\mathbf{r}}_{2}) d\overrightarrow{\mathbf{r}}_{1} d\overrightarrow{\mathbf{r}}_{2}$$
(85-3)

با استفاده از روابط (3-84) و (3-85) اختلاف انرژی بین این دو حالت برابر است:

$$J^{ex} = \frac{E_{S} - E_{T}}{2} = \grave{\boldsymbol{V}}_{a}^{*} \begin{pmatrix} \boldsymbol{r} \\ \boldsymbol{\eta} \end{pmatrix} \boldsymbol{y}_{b}^{*} \begin{pmatrix} \boldsymbol{r} \\ \boldsymbol{\eta} \end{pmatrix} \boldsymbol{y}_{b} \begin{pmatrix} \boldsymbol{r} \\ \boldsymbol{\eta} \end{pmatrix} \boldsymbol{y}_{a} \begin{pmatrix} \boldsymbol{r} \\ \boldsymbol{\eta} \end{pmatrix} \boldsymbol{y}_{a} \begin{pmatrix} \boldsymbol{r} \\ \boldsymbol{\eta} \end{pmatrix} \boldsymbol{d}^{\boldsymbol{r}}_{\boldsymbol{\eta}} d^{\boldsymbol{r}}_{\boldsymbol{\eta}}$$
(86-3)

بەدلىل پادمتقارن بودن بخش اسپينى آن.

<sup>2.</sup> بەدلىل متقارن بودن بخش اسپينى آن.

**نکته**3-13-3احاصل عبارت انتگرالی رابطهی (3-86) کمیت مهمی را معرفی می کند که خواص مغناطیسی مواد به آن وابسته می باشد. این کمیت را ضریب تبادلی انـرژی J<sup>ex</sup> معرفی می شود که، فقط به توابع موج مجزای فضایی تـک الکترونـی (r) y و (r) y b (r) بستگی پیدا می کند نه به تابع موج کل سیستم ((g (r, r, j), y (y (r)) و نـه بـه آرایـش اسپینی تکگانه و یا سهگانه.

ازاینرو همان طور که در بالا اشاره شد، یک سیستم دو فرمیونی بهازای هر یـک از حالت اسپنی s=0,1، انرژیهای E<sub>T</sub> و E<sub>S</sub> را به خود مـی گیرنـد کـه در ادامـه نشـان خواهیم داد که این انرژیها را از رابطهی(S-78) استخراج می شود.

$$E = \frac{1}{4} (E_{S} + 3E_{T}) - \frac{1}{\mathbf{h}^{2}} (E_{S} - E_{T}) \stackrel{\mathbf{r}}{S}_{1} \times \stackrel{\mathbf{r}}{S}_{2}$$

$$E = \frac{1}{4} (E_{S} + 3E_{T}) - 2 \frac{J}{\mathbf{h}^{2}} \stackrel{\mathbf{r}}{S}_{1} \times \stackrel{\mathbf{r}}{S}_{2}$$
(87-3)

چگونه از رابطهی(3-87) می توانـد انـرژیهـای یـک مجموعـهی دو فرمیـونی را استخراج نماییم؟ از فیزیک کوانتومی به یاد داریم که اندازه حرکت اسپینی یک الکترون مجزا برابـر

از فیزیک کوانتومی به یاد داریم که اندازه حرکت اسپینی یک الکترون مجزا برابـر است با:

$$S_{1} = \sqrt{s_{1}(s_{1}+1)}\mathbf{h} = \sqrt{\frac{1}{2}\overset{\text{e}}{\mathbf{c}}_{2}^{2} + 1\overset{\text{o}}{\mathbf{c}}_{2}^{+}\mathbf{h}} = \sqrt{\frac{3}{4}}\mathbf{h}$$
(88-3)

بهازای مقادیر اسپینی کل یک سیستم دو فرمیونی \$ (کـه s برابـر صـفر و یـک میباشد) و مقادیر اسپینی مجزا st و st عبارت حاصل ضرب اسپینی st st مشخص میشود (رابطهی(3-89))

$$\mathbf{r}_{S_{1} \times S_{2}}^{\mathbf{r}} = \frac{1}{2} \left[ (S_{1} + S_{2})^{2} - S_{1}^{2} - S_{2}^{2} \right] = \frac{\mathbf{h}^{2}}{2} \stackrel{\acute{e}}{\underline{e}} \left( \sqrt{s(s+1)} \right)^{2} - \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\ast}{\underline{c}} \sqrt{\frac{3}{4}} \stackrel{\acute{o}}{\underline{c}}^{2} - \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\acute{o}}{\underline{c}} \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\acute{o}}{\underline{c}} \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\acute{o}}{\underline{c}} \stackrel{\ast}{\underline{c}} \stackrel{\ast$$

(s = 1 مقادیر  ${}_{S_{1}} \frac{1}{8}$  (به ازای حالت تکگانه 0 = s و حالت سهگانه (s = 1 مرار داد مقادیر  ${}_{S_{1}} \frac{1}{8}$  (به ازای حالت تکگانه  $E_{T}$  و انرژی سهگانه  $E_{T}$  از آن نتیجه می شود. در رابطهی (S-83) مقادیر انرژی تکگانه  $E_{S}$  و انرژی سهگانه  ${}_{T} = 1$  از آن نتیجه می شود. با توجه به رابطهی (S-73)، عبارت اول ((E\_{S} + 3E\_{T})) مقدار ثابتی است (که با انتخاب مناسب سطح انرژی صفر می توان آن را نادیده گرفت). ضریب جمله دوم در عبارت دوم، به شدت برهمکنشی الکتریکی این دو فرمیون که توسط ضریب

تبادلی J<sup>ex</sup> (ویا انتگرال تبادلی<sup>1</sup>) که بهصورت رابطـهی (3-87) داده مـیشـود، بسـتگی دارد و با توجه به علامت این ضریب تبادلی سمتگیری اسپینی الکتـرونهـا بـا S<sub>2</sub> × S<sub>2</sub> مشخص میگردد.

همان طور که می دانیم، در دمای صفر (حالت پایه سیستم) کمینه انرژی هر مجموعه ای حالت سیستم را مشخص می کند. از این رو به از ای  $J^{ex}$  مجموعه حالت سه گانه  $E_S > E_T$  (حالت مغناطیسی - -) و به از ای 0>  $J^{ex}$  مجموعه حالات تگ گانه  $E_S > E_T$  (حالت غیر مغناطیسی <sup>-</sup> -) رو به خود می گیرد. بنابر این علامت کمیت ضریب تبادلی  $J^{ex}$  مشخص کننده ی نوع رفتار اسپینی مجموعه می باشد و این کمیت فط به برهم کنش الکترواستاتیک دو فرمیون بستگی دارد پس می توان گفت رفتار مغناطیسی مجموعه فرمیونی بستگی به برهم کنش الکترواستاتیک دارد نه برهم کنش اسپینی!

بنابراین با توجه به رابطهی(3-87) و با انتخاب سطح پتانسیل مناسب حـذف جمله ثابت (جمله اول(3-87))، هامیلتونی یک سیستم دو فرمیونی را میتوان به شکل یک هامیلتونی مؤثر با برهمکنش تبادلی اسپینی بهصورت زیر نوشت(رابطهی(3-90)). H<sup>ex</sup> = - 2J $S_1 \times S_2$ 

رابطهی (3-90) با توجه سادهسازی های زیر از عبارت (3-87) به دست آمده است: الف) حذف جمله اول (عبارت ثابت) ب) سادهسازی عبارت  $\mathbf{h}^2$  در مخرج جمله دوم آن با عبارت  $\mathbf{h}^2$  که در صورت کسر  $\mathbf{s}_1^2 \mathbf{s}_1^2$  پدید می آید (رابطهی (3-89)). ازاین رو از این به بعد عبارت  $\mathbf{h}^2$  فقط مقادیر  $\frac{1}{4}$  برای  $\mathbf{s} = \mathbf{s}$  برای  $\mathbf{s} = \mathbf{s}$  برای  $\mathbf{s} = \mathbf{s}$  برای  $\mathbf{s}_1$  در نظر گرفته می شود.

۱. Exchange integral

حال مجموعهای با یک آرایش منظم اتمی با اتمهای مغناطیسی در مکآنهای از شبکه، را در نظر بگیرید. انرژی تبادلی یک چنین مجموعهای را میتوان با استفاده از رابطهی(3-90) بهصورت رابطهی(3-91) برای یک شبکه منظم مغناطیسی تعمیم داد(شکل(3-22)) که به مدل یا نظریه هایزنبرگ معروف است:

$$\mathbf{H}^{\mathrm{ex}} = -2 \mathop{a}\limits_{\langle i^1 j \rangle} \mathbf{J}_{ij}^{\mathrm{ex}} \mathbf{S}_i \times \mathbf{S}_j$$
(91-3)

عبارت (i<sup>1</sup> i) در جمع به معنی جمع روی هـ دو مکان اتمـی بـدون تکـرار میباشد. بدون در نظر گرفتن روش محاسبه ضریب تبادلی J<sup>ex</sup><sub>ij</sub> ما بین اتم iام و اتـم jام (که به نحوهی توزیع فضایی تک الکترونی سیستم بستگی دارد)، در اینجا قصـد داریـم فقط بهطور کیفی به دو سناریو بپردازیم:

1) اگر دو الکترون مربوط به یک اتم مجزا باشند با توجه به یکی بودن مراکز توابع موجشان، برای به حداقل رساندن مقدار دافعه کولنی، اسپینهای همسویی (حالت اسپینی سهگانه 1=S) را به خود می گیرند که تابع موج فضایی چنین مجموعهای را پادمتقارن کنند. با این تابع موج فضایی پادمتقارن، علامت انرژی تبادلی، مثبت می گردد0< J<sub>ij</sub> را سبب شده که همان مفهوم قاعده اول هوند می باشد.



شكل3-22. نمايش يك شبكه اسپيني.

250 فيزيک حالت جامد 2

اگر این دو الکترون را به دو اتم همسایه نسبت دهیم، مسئله کمی متفاوت میشود.
 به الکترون اجازه داده می شود حضور فضایی خود را افزایش دهد که همراه با کاهش



شکل 3-23. الف) تابع موج فضایی متقارن و پادمتقارن مولکول هیدروژن (یک سیستم دو فرمیونی) ب) انرژی پیوندی و ضدپیوندی یک سیستم دو فرمیونی. در شکل، J عبارت مشترک انتگرالی بین انرژی پیوندی 3J/4 - و ضدپیوندی با انرژی J/4 و E<sub>0</sub> انرژی حالت مجزا شدهی دو اتم است.

انرژی جنبشی الکترون خواهد بود<sup>1</sup>. حضور الکترونها در بین اتمهای مجاور باعث ایجاد حالتهای پیوندی (انرژی کمتر) و دور از اتمهای مجاور حالت ضدپیوندی (انرژی بیشتر) میشوند. برای مثال مولکول هیدروژن H<sub>2</sub> که با محاسبه انرژی مجموعه میتوان به راحتی نشان داد که حالت فضایی متقارن دارای انرژی پایینتر از انرژی حالت فضایی پادمتقارن میباشد (شکل (3-23)). در حالت متقارن، حضور الکترونها در بین یونها افزایش مییابد در این حالت پتانسیل برهمکنشی الکترونها V<sub>ee</sub> به واسطه نزدیکی الکترونها افزایش یافته (جمله مثبت هامیلتونی) ولی در مقابل پتانسیل برهمکنشی الکترون با یونهای مثبت اتم هیدروژن منفی تر میشود (به واسطه نزدیکی

<sup>.1</sup> دلیل این امر را میتوان به سادگی توسط الکترون در جعبه توصیف نمود. از مسئله الکترون در جعبهای به ابعاد L میدانیم که الکترون دارای انرژی جنبشی متناسب با <sup>2</sup> است. ازاینرو با افزایش L انـرژی جنبشـی کـاهش مییابد.

الکترون ها به یون ها و افزایش جاذبه پتانسیل برهم کنشی). بنابراین انرژی حالت متقارن (با اسپین تکگانه 0=S) در مقایسه با حالت پادمتقارن (سهگانه) کمتر بوده که نشان دهنده پایداری این حالت نسبت به حالت پادمتقارن است. ازاین رو حالت پایه چنین سیستمی (مولکول هیدروژن H<sub>2</sub>) همان حالت اسپینی تکگانه (با تابع موج الکترونی متقارن) با ضریب انرژی تبادلی منفی 0> J<sub>i</sub> میباشد (شکل (3-23)). شدن سیستم و ضریب انرژی تبادلی منفی باعث همسو شدن اسپینی و فرومغناطیسی پادفرومغناطیسی شدن سیستم میگردد. بنابراین این که حالت پایه سیستم چه رفتاری را به خود میگیرد، بستگی به علامت ضریب انرژی تبادلی دارد.

نکته3-15: در رساناهای مغناطیسی، اتمهای مغناطیسی شان می توانند از طریق الکترونهای رسانش برهمکنش تبادلی غیر مستقیمی انجام دهند. بدین صورت که ابتدا الکترون رسانش با برهمکنش تبادلی با گشتاور مغناطیسی اتم A، تغییر گشتاور مغناطیسی داده و سپس برهمکنش دوباره آن با گشتاور مغناطیسی اتم B آن را متأثر می سازد (شکل (3-24)الف). همچنین این تبادل غیر مستقیم می تواند به واسطهی یک اتم غیر مغناطیسی صورت پذیرد (شکل (3-24)ب). این اثر تبادلی غیر مستقیم گاهی وقت ها به مراتب قوی تر از حالت برهمکنش تبادلی مستقیم می شود.



شکل3-24. الف) انرژی تبادلی غیرمستقیم بین اتمهای مغناطیسی توسط الکترونهای رسانش ب) انرژی تبادلی غیرمستقیم اتمهای مغناطیسی توسط اتمهای غیرمغناطیسی.

3-3-3 فرومغناطيس

همانطورکه اشاره شد برهمکنش تبادلی سیستم باعث میشود که مجموعه یا مغناطیسی (فرومغناطیس-فریمغناطیس) و یا غیرمغناطیسی (پادفرومغناطیس) باشند. بـا قـرار دادن یک فرومغناطیس در یک میدان مغناطیسی B، هامیلتونی پارامغناطیسی سیستم بهصورت زیر نوشته میشود:

$$H = -2 \mathop{a}_{\langle i^{1} j \rangle} J_{ij} \mathop{S}_{i} \mathop{\times}_{j} + g \mu_{B} \mathop{a}_{i} \mathop{S}_{i} \mathop{\times}_{ext}$$
(92-3)

جمله اول همان انرژی تبادلی بهازای همسایگان اول است<sup>1</sup> که در این جا ضریب انرژی تبادلی مثبت در نظر گرفته شده است. عبارت (i<sup>1</sup> j) در جمع به معنی جمع روی هر دو مکان اتمی بدون تکرار میباشد. جمله دوم انرژی زیمن<sup>2</sup> که ناشی از اثرات میدآنهای خارجی بر مجموعه میباشد.

برای حل معادله(3-92) از مدل میدان متوسط وایس استفاده میکنیم. در ایـن مدل اثرات میدان اسپینی در هر مکان اتمی i بهصورت یک میدان متوسط اسپینی ناشی



**شکل3-**25. شمای کلی از انواع مختلف حالت اسپینی که میتواند در حالت پایـه بـه خود بگیرد. الف) کلیه اسپین همسو شده است (فرومغناطیس). ب) هر اسپین توسط همسایگان با اسپین مخالف ولی برابر در بر گرفته شده است (پادفرومغناطیس). ج)

 ۱. اثرات همسایگان اول نسبت به بقیه همسایگان بسیار بیشتر می باشد، از این رو در این جا فقط همسایگان اول درنظر گرفته شده است.

۲. Zeeman effect

از اسپین همسایگان تصور میشود. برهمکنش شبکه اسپینی با اسپین اتم ilم، انرژیی بـه مجموعه تحمیل میکند که باعث همسویی آن با میدان متوسط شبکه اسپینی خواهد شد که خود منجر به مغناطیسی شدن سیستم میشود. ازاینرو مـی تـوان یـک میـدان مـؤثر مولکولی B<sub>m</sub>f برای مکان اتمی ilم بهصورت زیر نوشت:

$$\mathbf{\mathbf{B}}_{mf}^{\mathbf{r}} = -\frac{2}{g \,\mathbf{m}_{\mathbf{B}}} \mathop{\mathbf{a}}_{\langle i^{1} \, j \rangle}^{\mathbf{r}} \mathbf{J}_{ij} \mathop{\mathbf{S}}_{j}^{\mathbf{r}}$$
(93-3)

که جمع روی کلیه اتمهای پیرامون اتم iام میباشد. حال می توان اثر زیمین را توسط مجموع میدان مؤثر مولکولی B<sub>mf</sub> و میدان خارجی B بر روی هر اتم iام بهدست آورد و سپس با جمع این اثر بر روی کلیه اتمها، هامیلتونی سیستم را بهصورت زیر نتیجه گرفت:

$$H = g m_B a_i S_i \times (B_{ext} + B_{mf})$$
(94-3)

با حضور میدان مغناطیسی نهتنها همسویی اسپینی الکترونها با میدان B را حادث می شود بلکه باعث مثبتتر شدن ضریب تبادلی نیز می شود که به پارامغناطیسی شدن بیشتر مجموعه کمک میکند.

همانطور که قبلاً اشاره شد میدان مؤثر مولکولی Bُ<sub>mf</sub>را میتوان با مغناطش مجموعه (نظم مغناطیسی مجموعه) بهصورت زیر نسبت داد.

$$\mathbf{B}_{\mathrm{mf}} = \mathbf{I} \mathbf{M} \tag{95-3}$$

نکته3-15: حالت فرومغناطیس 0< 1، به دلیل بالا بودن انرژی پتانسیل کولنی در برهمکنش تبادلی، میدان مؤثر مولکولی در یک چنین سیستمی فوقالعاده بالا خواهد بود (حتی بسیار بالاتر از میدآنهای خارجی).

۱. Spiral

254 فيزيک حالت جامد2

.

$$\begin{split} \mathbf{M} &= \mathbf{M}_{s} \mathbf{B}_{J}(\mathbf{y}) \quad , \mathbf{M}_{s} = \mathbf{n} \, \mathbf{g}_{J} \mathbf{m}_{B} \mathbf{J} \qquad \text{(I)} \\ \mathbf{y} &= \mathbf{g}_{J} \mathbf{m}_{B} \mathbf{J} (\mathbf{B}_{ext} + \mathbf{I} \ \mathbf{M}) / \mathbf{k}_{B} \mathbf{T} \qquad \text{(II)} \end{split}$$

به ازای عدم حضور میدان خارجی B<sub>ext</sub> =0 به مانند قبل (شکل (3-14)) با روش ترسیم بهازای دماهای بسیار بالا عبارت بریلوئن M = M<sub>s</sub>B<sub>J</sub>(y) خطی می گردد کـه بـا برابری شیب آن با شیب معادلهی خطی کـه از رابطـهی(II)(3-96) نتیجـه مـی گـردد M =  $\frac{k_{\rm B}T}{g_{\rm J}m_{\rm B}JI}$ y.

$$T_{C} = \frac{g_{J} m_{B} (J+1) I M_{s}}{3k_{B}} = \frac{n g_{J}^{2} m_{B}^{2} J (J+1) I}{3k_{B}} = \frac{n I m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$
(97-3)  
$$m_{eff} = g_{J} m_{B} \sqrt{J(J+1)}$$

با درنظر گرفتن دمای کوری و حل ترسیمی آن بهازای T > T<sub>C</sub> فقط یک پاسخ خواهیم داشت که برابر است با M =0، که نمایش غیرمغناطیسی مجموعه میباشد. بهازای T > T دو نمودار در سه نقطه قطع خواهد نمود که مغناطیسی مجموعه را نمایش میدهد (شکلهای(26-2).



شکل3-26. میدان متوسط مغناطش مجموعه برحسب دما بهازای مقادیر مختلف اندازه حرکت زاویهای کل سیستم J.

گذار حالت مغناطیسی به حالت غیرمغناطیسی در دمای 
$$T_{\rm C}$$
 یک گذار فاز از نـوع مرتبه دوم است<sup>1</sup> که پیوستگی مغناطیسی و ناپیوستگی مشـتق مغناطیسی سیسـتم را در  $T_{\rm C}$  نتیجه میدهد.

حاصل حضور یک میدان خارجی کوچک 0 <sup>1</sup> B<sub>ext</sub> طبق روش ترسیم(شکل (3-27)) گذار فازی دیده نمی شود و مجموعه به ازای در هر دمایی دارای یک مغناطش کوچک M خواهد بود. با استفاده رابطهی(3-96) و بسط تابع بریلوئن (B<sub>J</sub>(y) بهازای 25- y <<1) روابط زیر را خواهیم داشت:

$$\frac{M}{M_{s}} \approx \frac{g_{J} m_{B} (J+1)}{3k_{B}} \stackrel{\text{gB}+I}{\stackrel{\text{e}}{e}} \frac{M}{T} \stackrel{\text{o}}{\stackrel{\text{o}}{\varphi}}$$
(98-3)

$$\frac{M}{M_s} \approx \frac{T_c}{|M_s|} \frac{\partial B + |M|}{\partial G} \dot{c} \frac{\partial B + |M|}{\partial \dot{c}} \dot{c}$$
(99-3)

رابطهی(3-98) را بهصورت رابطهی(3-100) بازنویسی میکنیم:

$$\frac{M}{M_{s}} \stackrel{\text{ge}}{e} - \frac{T_{c}}{T} \stackrel{\text{o}}{\Rightarrow} * \frac{T_{c}B}{|M_{s}|}$$
(100-3)

با استفاده از تعریف پذیرفتاری مغناطیسی سیستم C، بـه رابطـهی کـوری-وایـس خواهیم رسید.

$$c = \lim_{B \otimes 0} \frac{m_{H}M}{B} \mu \overset{\text{ad}}{\xi} \frac{1}{T} - T_{C} \overset{\text{o}}{\neq}$$
(101-3)

 مرتبه گذار فاز یک سیستم، ناپیوستگی در کمترین مرتبه مشتق انرژی آزاد است. گذار فاز مرتبه اول، یک ناپیوستگی در مشتق اول انرژی آزاد و گذار فاز مرتبه دوم یک ناپیوستگی در مشتق دوم انـرژی آزاد و کمیتهایی شبیه تراکمپذیری یا ظرفیت گرمایی تعریف می شوند.



شكل3-27. حل ترسيمي عبارت(3-106).

**نکته** 3-16: با استفاده از رابطـهی (3-97)، حـداکثر میـدان مغناطیسـی مولکـولی مـؤثر  $\mathbf{B}_{mf} = \mathbf{I} \mathbf{M}_{s}$   $\mathbf{B}_{mf} = \mathbf{I} \mathbf{M}_{s}$   $\mathbf{M}_{s} = \mathbf{I} \mathbf{M}_{s}$   $\mathbf{M}_{s} = \mathbf{I} \mathbf{M}_{s}$   $\mathbf{M}_{s} = \frac{\mathbf{T}_{c} \mathbf{3} \mathbf{k}_{B}}{\mathbf{g}_{J} \mathbf{m}_{b} (J+1)}$ 1500T
(ز برهمکنش تبادلی بسیار بالای سیستم در دما  $\mathbf{T}_{c}$  است.

# 3-3-4 پادفرومغناطيس

در سال 1936، نل<sup>1</sup> نشان داد، کمترین انرژی یک سیستم با ضریب تبادلی منفی<sup>2</sup> 0 > Jدر دمای پایین توسط یک پارامتر نظم مشخص می شود. شبکه بلوری چنین مجموعه ای (در دمای صفر) را می توان به دو زیر شبکه یکسان (از هر نظر ولی با جهت اسپینی مخالف) که در هم نفوذ یافته اند معادل دانست (شکل (3-28)). اختلاف مغناطش هر دو زیر شبکه ( $\mathbf{M} - \mathbf{M} = \mathbf{M} = \mathbf{M}$ ) به عنوان پارامتر نظم مجموعه شناخته می شود. مجموع مغناطش هر دو زیر شبکه فرومغناطیس با مغناطش های مخالف ( $\mathbf{M} = \mathbf{M} + \mathbf{M} = \mathbf{M}$ ) در دمای بسیار پایین به سمت صفر میل می کند که چنین مجموعه ای را پادفرومغناطیس گویند ولی در مقابل اختلاف آن ها  $\mathbf{M}$  به حداکثر مقدار خود خواهد رسید. این رفتار را در موادی مانند MnTe ، MnO ، CoO ، MnS ، MnO و Mn

۱. Néel

<sup>2.</sup> جهت قطبش مغناطیسی بر روی هر مکان اتم با قطبش مغناطیسی اولین همسایگانش مخالف است.



**شکل3-28. الف)** یک شبکه پادفرومغناطیسی از دو زیر شبکه فرومغنـاطیس یکسـان ولی با مغناطش غیر همسو (**ب**) و (**ج**) تشکیل شدهاست.

$$B_{-} = - |I| |M_{-}$$
(102-3)

$$\mathbf{B}_{-}^{\mathbf{I}} = -\left|\mathbf{I}\right| \mathbf{M}_{-}^{\mathbf{I}}$$
(103-3)

ا به عنوان یک میدان مولکولی ثابت با مقادیری ثابت و منفی است. با توجه به شکل (3-28)ج همسایگان هر مکان توسط اسپین های مخالف احاطه شده است از این رو با استفاده از رابطهی (3-75)، میدان مولکولی در هر مکان توسط رابطهی زیر داده می شود.

258 فیزیک حالت جامد2

ازاینرو با قرار دادن عبارت M در رابطهی(3-104) نتیجه می شود:

$$M = M_{s}B_{J}\left(\frac{g_{J}m_{b}J|I|M}{k_{B}T}\right) = M_{s}B_{J}(y)$$

$$y = \frac{g_{J}m_{b}J|I|M}{k_{B}T}$$
(106-3)

با استفاده از بسط تابع بریلوئن (B<sub>J</sub>(y) (عبارت(3-74)) به ازای y های کوچک (دماهای بالا) و رابطهی(3-106)، عبارت دمای گذار برای سیستم پادفرومغناطیس T<sub>N</sub> بهدست می آید(رابطهی(3-108)).

$$B_{J}(y) = \frac{(J+1)y}{3J} + O(y^{3})$$
(107-3)

$$T_{N} = \frac{g_{J}m_{B}(J+1)|I||M_{s}}{3k_{B}} = \frac{n|I|m_{Eff}^{2}}{3k_{B}}$$
(108-3)

که در رابطهی (Solution 2000)  $m_{eff}^2 = g_J m_B (J+1) M_s$  میباشد. ایسن معادل مقریباً با معادله بر گرفته از یک فرومغناطیس معادل میباشد با ایسن تفاوت در دمای کمتر از دمای  $M_s$  ( $M_s$  ( $M_s$  -  $M_s$ ) معادله بر گرفته از یک فرومغناطیس معادل میباشد با ایسن تفاوت در دمای کمتر از دمای  $T_N$  (که به دمای نل معرف است) مغناطش کل مجموعه ( $M_s$  +  $M_s$ ) مغر می اشد. بنابراین در دمای پایین تر از دمای نل، پارامتر نظم ( $M_s$  -  $M_s$ ) غیر معند میباشد. با ایسن تفاوت در دمای کمتر از معادله بر گرفته از یک فرومغناطیس معادل میباشد با ایسن تفاوت در دمای کمتر از معرف است) مغناطش کل مجموعه ( $M_s$  -  $M_s$ ) مغر می باشد. بنابراین در دمای پایین تر از دمای نل، پارامتر نظم ( $M_s$  -  $M_s$ ) مغر مغراطش است ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) مغر مغراطی ایس معادل می باشد با ایس معادل می معادل می معادل می معادل می معادل می معادل می معادل معرف است) مغز معادل می معادل معرف است) مغز معادل معرف است ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) مغر معندا معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) مغر معرف است ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) مغر معادل معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -  $M_s$ ) معرف ( $M_s$  -  $M_s$  -

با استفاده از رابطهی(3-106) پذیرفتاری مغناطیسی مجموعههای پادفرومغناطیس C<sub>AFM</sub> بهازای دماهای بالا بهصورت زیر بهدست میآید.

<sup>1</sup> Stagered Magnetization



**شکل**3-29. پذیرفتار مغناطیسی سه سیستم با سه شکل مختلف: بدون درنظر گرفتن میدان متوسط T/T « c (مدل کوری- فرومغناطیس) و با در نظر گرفتن میدان متوسط (مـدل وایـس-کـوری) حالـت فرومغنـاطیس (q = T<sub>N</sub> ( c » کـه در آن c = q و حالت پادفرومغناطیس (r + q )/(r + q).

نکته3-17: پذیرفتارهای مغناطیسی برای مواد فرومغناطیس c<sub>FM</sub> با دمای بحرانی کوری T<sub>c</sub> و برای مواد پادفرومغناطیس c<sub>AFM</sub> با دمای بحرانی نل T<sub>n</sub> معرفی میگردد. نکته3-18: با تعیین پذیرفتاری مغناطیسی تجربی و مقایسه آن با رابطهی (|t\_t=|q] x و مشخص نمودن علامت در مخرج کسر میتوان به پادفرومغناطیس بودن (علامت +) و یا فرومغناطیس بودن (علامت -) مجموعه پیبرد.



**شکل3-30. نمایش وابستگی دمایی** پذیرفتار مغناطیسی یک سیستم پادفرومغنـاطیس در حضور میدان موازی <sub>ال</sub>C و میدان عمود ۲۵ بر مغناطش هر دو زیر شبکه .

وابستگی دمایی در مشخصه ی پذیرفتاری یک پادفرومغناطیسی در حوالی دمای بحرانی، در دمای پایین تر از T<sub>N</sub> پذیرفتاری به مقدار زیادی به این وابستگی دارد که میدان مغناطیسی، موازی یا عمود بر محور اسپینهای سیستم، اعمال شده باشد. توجه کنید که اگر پادفرومغناطیس سیستم به طور همسانگرد میبود، این وابستگی وجود نمی داشت. یعنی جهت میدان اعمال شده هر چه که باشد مغناطش زیرشبکه به بهترین سمتگیری از نظر انرژی نسبت به میدان می چرخید و فقط یک پذیرفتاری وجود خواهد داشت. وابستگی به سمتگیری در زیر دمای بحرانی ناشی از ناهمسانگردی مغناطیسی سیستم می باشد و باعث می شود که مطابق شکل (3-30)ج پذیرفتاری مغناطیسی سیستم در دو جهت میدان مغناطسی اعمال شده (عمود بر محور اسپینها و موازی بر محور اسپینها) متفاوت باشد. در دمای بالای دمای نل، به دلیل غیرهمسانگر شدن فضای اسپینی، پذیرفتاری تقریباً مستقل از جهت میدان نسبت به محور اسپینها است. در ادامه به مطالعه پذیرفتاری مغناطیسی یک مجموعهی پادفرومغناطیس در دمای صفر و دمای بالاتر از دمای مطلق (ولی کمتر از دمای بحرانی T<sub>N</sub>) در حضور دو میدان مغناطیسی موازی یا عمود بر محور اسپینها در هر دو زیرشبکه میپردازیم.

- در دمای صفر: با اعمال میدان مغناطیسی موازی با مغناطش دو زیرشبکه، مقدار انرژی مساوی ولی با علامت مخالف به سیستم تحمیل میشود و با وجود برابری اندازه مغناطش هر دو زیرشبکه  $M_{\rm s} = |_{\pm}M|$  هنوز مغناطش مجموعه برابر صفر است 0=  $M_{\rm s} + M_{\rm cons}$  معناطیس صفر را نتیجه میدهد0=  $C_{\rm H}$  (شکل (30-3)الف). با اعمال یک میدان مغناطیسی عمودی ضعیف بر مغناطش  $M_{\rm s}$  هر دو زیرشبکه (مطابق با شکل (3-30)ب)، مغناطش هر زیرشبکه در راستای میدان مؤلفهای پیدا خواهد نمود که باعث غیر صفر شدن مغناطش سیستم و پذیرفتاری مغناطیسی آن میشود <sup>1</sup> م
- در دمای غیر صفر: با افزایش دما (ولی کمتر از دمای بحرانی  $T_N$ ) در حضور میدان B موازی با مغناطش هر دو زیرشبکه، مغناطش هر دو زیرشبکه  $\pm M$  از حالت اشباع  $M_s$  خود خارج شده و مقدار مغناطش یک زیر شبکه نسبت به زیرشبکه دیگر کاهش مییابد (در اینجا با توجه به هم جهت بودن میدان B با مغناطش  $\pm M$ ، مجموعه مغناطشی در راستای میدان B را به خود میگیرد  $M_s + M_n$ ، مجموعه مغناطشی در راستای میدان ا را به خود میگیرد  $M_s + M_n$  مجموعه مغناطش که معناطش که میدان میگارد  $M_s + M_n$  میابد میگارد  $M_s + M_n$  میابد میناطش میادان B را به خود در حالتی که میدان B مود بر مغناطش معناطش که میشود (شکل (3-30)ج). در حالتی که میدان B معود بر مغناطش هر دو زیرشبکه باشد، با توجه به تقارن مغناطش هر دو زیرشبکهها حول میدان مغناطیس، افزایش دما در حضور یک معناطش هر دو زیرشبکه ها حول میدان مغناطیس، افزایش دما در حضور یک میدان مغناطیسی عمودی ضعیف، تغییرات مغناطش کل سیستم را ثابت خواهد ماند که منجر به ثابت ماندن پذیرفتار مغناطیسی سیستم  $\Lambda$  میشود (شکل (3-30)ج).



### 3-3-6 فرىمغناطيس

ساختار مواد فری مغناطیس مانند پادفرو مغناطیس است (شکل (3-25)ج) ولی با اندازه قطبش های مغناطیسی نابرابر برای هر دو زیرشبکه ( $M_A$  <sup>1</sup>  $M_B$ ). برای توصیف چنین موادی می توان از یک ماده مغناطیسی مرکبی کمک گرفت که دارای چند نوع اتم معناطیسی با قطبش های متفاوت <sup>1</sup> در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت <sup>1</sup> در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت <sup>1</sup> در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت از یک نوع اتم با قطبش های متفاوت <sup>1</sup> در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت <sup>1</sup> در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت از یک مول که کرفت که دارای چند نوع اتم مغناطیسی با قطبش های متفاوت از یک مول که نوع اتم با قطبش های متفاوت از در بلور باشند. مغناطیسی با قطبش های متفاوت از در بای در مغناطیسی در دمای صفر مطلق دارای مغناطش خود به خودی است. برای مثل اتم آهن در ساختار مگنتیت  $F_3O_4$  (یا  $FeO_2O_3$ ). با استفاده از جدول (3-2) یون های مثل اتم آهن در ساختار مگنتیت  $Fe^{+3}$ ،  $Fe^{+3}$ ، با استفاده از جدول (3-2) یون های فرو یون مغناطیسی تشکیل یافتهاند ( $Fe^{+3}$ ،  $Fe^{+3}$ ). با استفاده از جدول (3-2) یون های فرو فریت  $Fe^{+2}$  دارای اسپین S=S=5/2 هستند. با صرفنظر کردن از سهم فریت  $Fe^{+2}$  داری اسپین  $Fe^{-3}$  برابر است با  $Fe^{-3}$  و گشتاور مداری صفر S=1 میاشند و یون های فرو S=1 میاشند و یون میه واسطه اسپین از طبق رابطه یا گشتاور مداری آنها، قطبش مغناطیسی هر یون به واسطه اسپین از طبق رابطه یا گستاور مداری آنها، قطبش مغناطیسی هر یون به دواسطه اسپین از طبق رابطه واست. ساختار مگنتیت <sup>2</sup> دارای سه زیر شبکه است که دو تای آنها متعلی به فریته است. ساختار مگنتیت <sup>2</sup> دارای سه زیر شبکه است که دو تای آنها متعلی به فریتها است. ساختار مگند ولی با قطبش های مغناطیسی مخالف که جمع قطبش آنها صفر می شود  $Fe^{+3}$  می باند ولی با ولی می مناطیسی می می دو می ولی ولی می و می ولی در  $Fe^{+3}$  می باشد ولی با قطبش های مغناطیسی مخالف که جمع قطبش آنها صفر می شود  $Fe^{+3}$ 

 به دلیل آرایش متفاوت اتمهای همسایه بر روی هر یک از دو نوع یون مغناطیسی یکسان، میتواند باعث قطبشهای متفاوتی بر روی دو یون مغناطیسی یکسان شود.

۲ Magnetite

و زیرشبکه دیگر برای فرو Fe<sup>+2</sup> است که مسؤل قطبش مغناطیسی این ماده مرکب در دمای صفر مطلق میباشد. **نکته3-1**9: علیرغم رسانا بودن فرومغناطیسها، فریمغناطیسها غالباً نیمرسانا و عایق میباشند.

3-3-7 امواج اسپيني فرومغناطيسي

اثرات برهم کنش متقابل اسپینی روی الکترون های یک بلور فرومغناطیس، اولین بار توسط بلوخ در سال 1932 مورد بررسی قرار گرفت. یک زنجیره اتمی با برهم کنش اسپینی هر اتم با اتمهای همسایه در حالت فرومغناطیس را در نظر بگیرید. در دمای صفر مطلق همگی اسپین های در یک راستا و دارای حداقل انرژی برهم کنشی میباشند 2 JNS<sup>2</sup> - e . با افزایش دما جهت اسپین اتمها شروع به تغییر می کند و حالتهای برانگیخته انرژی را حادث می شوند. اولین حالت برانگیخه حالتی است که فقط یکی از اسپین اتمهای زنجیره تغییر کند (شکل (3-31)الف). در انرژی های کوچک به واسطه وجود برهم کنش تبادلی اسپینی ما بین اتمهای همسایه، یک موج اسپینی را در سیستم به وجود می آورد. در ادامه به معرفی کوانتای انرژی موج اسپینی که مگنون<sup>1</sup>

برای محاسبه حالتهای برانگیخته از مدل برهمکنشی هایزنبرگ کمک میگیریم.

$$E_{ex} = -2 \mathop{a}_{i>j} J_{ij}^{ex} S_i \times S_j = - \mathop{a}_{i} \mathop{a}_{i'j} J_{ij}^{ex} S_i \times S_j$$
(110-3)

حذف عدد 2 در عبارت دوم از رابطهی(3-110) به دلیل دو بار محاسبه برهم کنش متقابل اسپینی است. طبق تعریف قطبش مغناطیسی هر اتم بهصورت ເma=ghS که در آن g ضریب ژیرومغناطیس برابر با g=gmb/h است و با استفاده از نظریـهی میدآنهای متوسط اثرات اسپینی روی هر اتم را می توان معادل میدان مغناطیسی اسپینی شبکهی روی هر اتم بهصورت رابطهی(3-111) نوشت.

$${}^{\mathbf{r}}_{B_{i}} = \frac{1}{g \mathbf{h}} \mathop{\mathbf{a}}_{j^{1} i} J_{ij}^{ex} {}^{\mathbf{r}}_{S_{j}}$$
(111-3)

۱. Magnon

264 فیزیک حالت جامد2

$$E_{ex} = - \mathop{a}_{i} \mathop{m}_{i} \times \bar{B}_{i}$$
(112-3)

با توجه به اهمیت سهم برهمکنشی همسایگان اول مکان nام که عبارت هستند از مکانهایn - 1 و n+1، میدان متوسط روی مکان n برابر است با:

$$\mathbf{\overset{r}{B}}_{n} = \frac{\mathbf{J}^{ex}}{\mathbf{gh}} \begin{pmatrix} \mathbf{\overset{r}{S}}_{n-1} + \mathbf{\overset{r}{S}}_{n+1} \end{pmatrix}$$
(113-3)

در عبارت (113-3) ضرایب تبادلی همسایگان اول مکان ام را برابر درنظر گرفته  $J_{n,n-1}^{ex} = J_{n,n+1}^{ex} = J^{ex}$ . شده است  $J_{n,n+1}^{ex} = J_{n,n+1}^{ex} = J^{ex}$ . از مکانیک کلاسیک میدانیم که آهنگ گشتاور تغییرات اسپینی برابر است با:  $\frac{dS_n}{dt} = \mathbf{m}_h \cdot \mathbf{B}_n = \mathbf{ghS}_n \cdot \begin{pmatrix} \mathbf{\acute{e}}J^{ex} \\ \mathbf{\acute{e}}gh \\ \mathbf{\acute{e}}gh \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathbf{\acute{F}}_{n-1} + \mathbf{\acute{F}}_{n+1} \end{pmatrix}_{\mathbf{\acute{u}}}^{\mathbf{\acute{u}}}$   $\frac{dS_n}{dt} = J^{ex} \mathbf{S}_n \cdot (\mathbf{\acute{F}}_{n-1} + \mathbf{\acute{S}}_{n+1})$   $\frac{dS_n}{dt} = J^{ex} \mathbf{S}_n \cdot (\mathbf{\acute{F}}_{n-1} + \mathbf{\acute{S}}_{n+1})$ با تفکیک مؤلفههای اسپینی برحسب مختصات کارتزین رابطههای زیر را خواهیم براشت.

$$\frac{dS_{n}^{x}}{dt} = J^{ex} \left( S_{n}^{y} \left( S_{n-1}^{z} + S_{n+1}^{z} \right) - S_{n}^{z} \left( S_{n-1}^{y} + S_{n+1}^{y} \right) \right)$$
(115-3)

$$\frac{dS_{n}^{y}}{dt} = J^{ex} \left( S_{n}^{z} \left( S_{n-1}^{x} + S_{n+1}^{x} \right) - S_{n}^{x} \left( S_{n-1}^{z} + S_{n+1}^{z} \right) \right)$$
(116-3)

$$\frac{dS_{n}^{z}}{dt} = J^{ex} \left( S_{n}^{x} \left( S_{n-1}^{y} + S_{n+1}^{y} \right) - S_{n}^{y} \left( S_{n-1}^{x} + S_{n+1}^{x} \right) \right)$$
(117-3)

برای یک زنجیر اتمی (شکل (3-31))، معادلات (3-111)، (3-111) و (3-111)  
با فرض انحراف اسپبنی کوچک بهصورت زیر نوشته میشوند.  
$$\frac{\mathrm{d}S_n^x}{\mathrm{d}t} = J^{\mathrm{ex}}S\left(2\,S_n^y - \left(S_{n-1}^y + S_{n+1}^y\right)\right)$$
 (118-3)

$$\frac{dS_n^y}{dt} = J^{ex} S\left( \left( S_{n-1}^x + S_{n+1}^x \right) - 2S_n^x \right)$$
(119-3)

$$\frac{\mathrm{d}S_{\mathrm{n}}^{\mathrm{z}}}{\mathrm{d}t} = 0 \tag{120-3}$$

در عبارتهای بالا از جملات کوچک (از مرتبه دوم به بالا) صرفنظر شده است  $z = z = 0.5 \times 0.5$ 

$$\frac{dS_{n}^{*}}{dt} = iSJ^{ex} \left( 2S_{n}^{*} - S_{n-1}^{*} - S_{n+1}^{*} \right)$$
(121-3)

از آنجا که به دنبال پاسخی مـوجگونـه (مـوج اسـپینی) بـرای معادلـهی(3-121)  
هستیم، پاسخ مسئله را به شکل زیر در نظر میگیریم.  
$$\mathbf{S}_n^* = \mathbf{A} \, \mathbf{e}^{i(kna-\,wt)}$$
 (122-3)

طرفین رابطـهی(3-123) .در h ضـرب شـده اسـت. .عبـارت(3-123) رابطـهی پاشندگی امواج اسپینی در یک زنجیرهی مغناطیسی است که از نقطه نظـر کوانتـومی بـه

266 فیزیک حالت جامد2

$$\mathbf{hw} = (\mathbf{Sh} \mathbf{J}^{\mathrm{ex}})(\mathbf{ka})^{2}$$

$$\mathbf{hw} = \mathbf{a} (\mathbf{ka})^{2} \quad \mathbf{y} \quad \mathbf{a} = \mathbf{Sh} \mathbf{J}^{\mathrm{ex}}$$
(125-3)

مقادیر به دست آمده از آزمایش پراکندگی نوترون برای ضریب توان دوم معادله پاشندگی مغناطیسی a (رابطهی(3-125))، در دمای X 295 به ترتیب 281، 500 و 364 برحسب 200<sup>2</sup> در بخش فونون<sup>1</sup> (کوانتای ارتعاش شبکهای یا برانگیختگی شبکهای) نکته 20-3: در بخش فونون<sup>1</sup> (کوانتای ارتعاش شبکهای یا برانگیختگی شبکهای) رابطهی پاشندگی فونون با بردار موج x برای یک موج آکوستیکی به ازای xهای بسیار کوچک، یک رابطهی خطی است kw، در صورتی که رابطهی پاشندگی مگنون (برانگیختگی اسپینی)طبق رابطهی(3-212) یک رابطهی سهمی گونه <sup>2</sup>x های می باشد پراکندگی هایی در بلور داشته باشد که عبارت هستند از: 1) پراکندگی کشسان که مشخص کننده ساختار بلوری همراه با ساختار منظم اتمهای مغناطیسی در مواد (صفحات مغناطیسی) و از پراکندگی ناکشسان آن دو رابطهی پاشندگی به دست می آید: مشخص کننده ساختار بلوری همراه با ساختار منظم اتمهای مغناطیسی در مواد (مفحات مغناطیسی) و از پراکندگی ناکشسان آن دو رابطهی پاشندگی به دست می آید: مگنون (به دلیل برانگیختگی مغناطیسی شبکهای) 2) رابطهی پاشندگی مگنون (به دلیل برانگیختگی مغناطیسی شبکهای).

این شبه ذرات اسپینی به مانند کوانتش دیگر ذرات کوانتومی ( فوتون و فونون،...) به صورت رابطهی(3-126) داده میشود.

$$E_{k} = \mathop{\text{cn}}_{k} + \frac{1}{2} \mathop{\text{cn}}_{m} w_{k}$$
(126-3)

که در رابطهی(n<sub>k</sub> (126-3) م و w<sub>k</sub> و hw<sub>k</sub> به ترتیب ضریب اشـغال (تعـداد کوانتـای هرانرژی)، بسامد و انرژی مگنون نامیده می شود. از آنجاکه مگنون ها به مانند فونـون هـا شبه ذرات بوزنی با پتانسیل شیمیایی صفر هستند از آمار بوز-انیشتین تبعیت مـیکننـد.

<sup>1.</sup> بخش ارتعاشات شبكه از كتاب فيزيك حالت جامد1.

ازاینرو ضریب اشغال n<sub>k</sub> بهصورت رابطهی(3-127) تابعت دمایی دارد که بـا افـزایش دما تعداد کوانتاهای هر انرژی افزایش مییابد.

$$n_{k} = \frac{1}{e^{\frac{e}{k_{B}T}} - 1}$$
(127-3)



**شکل**3-3. الف)رابطهی پاشندگی یک زنجیزهی اسپینی با فاصله بـین اتمـی a یـک ماده فرومغناطیس. ب) رابطهی پاشندگی یک زنجیزهی اسپینی با فاصله بین اتمی a با اسپینهای مخالف یک ماده پادفرومغناطیس.

# 3-3-8 امواج اسپینی پادفرومغناطیسی

برای محاسبه مگنونهای یک زنجیره از اتمهای مغناطیسی با سلول واحد دو اتمی با اسپبنهای غیر هم جهت به مانند بخش (3-3-7) عمل میکنیم. در این محاسبه فقط برهمکنش نزدیکترین همسایهها با ضریب تبادلی منفی 0> J را در نظر می گیریم. مکآنهای زوج مربوط به اتمها با اسپینهای بالا و مکآنهای فرد برای اتمها با اسپین پایین شماره گذاری میکنیم. ازاینرو دو دسته معادله خواهیم داشت: یک دسته معادلات مربوط به اتمها با اسپین بالا و دیگری مربوط به اتمها با اسپین پایین می باشد. با فرض انحراف اسپینی کوچک از محور z (اثرات حرارتی بسیار کوچک است)، مؤلفه z اسپینی اتمهای زوج  $S_z = S$  و اتمهای فرد  $S_z$ , به معادلات زیر می رسیم.

268 فیزیک حالت جامد2

$$\frac{dS_{2p}^{x}}{dt} = J^{ex} S \left( 2S_{2p}^{y} - S_{2p-1}^{y} - S_{2p+1}^{y} \right)$$
(128-3)

$$\frac{dS_{2p}^{y}}{dt} = J^{ex} S \left( -2S_{2p}^{x} + S_{2p-1}^{x} + S_{2p+1}^{x} \right)$$
(129-3)

$$\frac{dS_{2p+1}^{x}}{dt} = J^{ex}(-S)\left(2S_{2p+1}^{y} - S_{2p}^{y} - S_{2p+2}^{y}\right)$$
(130-3)

$$\frac{dS_{2p+1}^{y}}{dt} = J^{ex} (-S) \left( -2S_{2p+1}^{x} + S_{2p}^{x} + S_{2p+2}^{x} \right)$$
(131-3)

در اینجا موقعیتهای زوج را  $S_{2p}^{Z} = S$  و موقعیتهای فرد (S -) =  $S_{2p+1}^{Z}$  در نظر گرفته شده است. با ترکیب عبارتهای (S-128) و (S-129) به صورت نظر  $S_{2p}^{*} = S_{2p}^{*} + iS_{2p}^{y}$  به معادله (S-131) و ترکیب عبارتهای (S-130) و (S-131) به صورت  $S_{2p+1}^{y} = S_{2p+1}^{x} + iS_{2p+1}^{y}$  به معادله (S-131)می رسیم.

$$\frac{d\hat{S}_{2p}}{dt} = iSJ^{ex} \left( 2S_{2p}^{*} - S_{2p-1}^{*} - S_{2p+1}^{*} \right)$$
(132-3)

$$\frac{\mathrm{dS}_{2p+1}^{*}}{\mathrm{dt}} = -i \,\mathrm{sJ}^{\mathrm{ex}} \left( 2 \,\mathrm{s}_{2p+1}^{*} - \,\mathrm{s}_{2p}^{*} - \,\mathrm{s}_{2p+2}^{*} \right) \tag{133-3}$$

در پـــى يــافتن پاســخهـايى مــوجگونــه بــراى مكـآنهـاى زوج  
بــهصـورت 
$$S_{2p}^{*} = A e^{i(k2pa-wt)}$$
 و بــراى مكـآنهـاى فــرد بــهصـورت  
 $S_{2p+1}^{*} = B e^{i(k(2p+1)a-wt)}$  و (3-133) هــتيم. بـا توجـه بـه  
پادفرومغناطيس بودن شبكه  $|J| - s^{*}$  در معـادلات (3-132) و (3-232) هـ. بل  
پادفرومغناطيس بودن شبكه  $|J| - s^{*}$ ؛ ثابت  $w_{0}$  به صورت  $S|J|S = 2J^{ex}S$   
درنظر گرفته و عبارتهاى (3-132) و (3-133) به صورت ماتريس ضرايب زير نتيجـه  
گرفته مىشود.

$$\begin{array}{ccc} \mathbf{a} \mathbf{w} - \mathbf{w}_{o} & \mathbf{w}_{o} \cos \mathbf{k} \mathbf{a} \overleftarrow{\mathbf{c}} \mathbf{a}^{\mathsf{A}} \overrightarrow{\mathbf{o}} \\ \mathbf{c} & \vdots \mathbf{c} & \vdots \mathbf{c} \\ \mathbf{c} & \mathbf{c} & \mathbf{c} & \mathbf{c} \\ \mathbf{c} \\ \mathbf{c} & \mathbf{c} \\ \mathbf{c} \\ \mathbf{c} \\ \mathbf{c} \\$$

شرط پاسخهای غیر صفر برای ضرایب معادله (3-134)، صفر شدن دترمینان ضرایب است.

$$\begin{vmatrix} \mathbf{w} - \mathbf{w}_{o} & \mathbf{w}_{o} \cos ka \\ \mathbf{w}_{o} \cos ka & \mathbf{w} + \mathbf{w}_{o} \end{vmatrix} = 0$$
(135-3)

در حد1>> ka رابطه پاشندگی(3-136) , و ضرب طرفین به h به یک رابطـهی خطی به صورت |hw=hw<sub>o</sub> ka خـواهیم رسید کـه متفـاوت بـا رابطـهی پاشـندگی بهدست آمده در مجموعهی فرومغناطیسی که سهمیگون اسـت، مـیباشـد (شـکل(3-(32)).

## 3-3-9 جامدهای پارامغناطیسی

در بالا سهم الکترونهای رسانش و الکترونهای مغزی به تنهایی در یک جامد مغناطیسی مورد بررسی قرار داده شد. ولی در واقع در یک جامد مغناطیسی به علت برهمکنشهای موضعی اتمها با یکدیگر حوضههای مغناطیسی<sup>1</sup> را به وجود می آورند که هر حوضه از اتمهای بسیار زیادی تشکیل شده است که حاصل بر آیند همه دوقطبیهای هر اتم، مغناطش دائمی برای هر حوضه است. با اعمال میدان مغناطیسی B به چنین جامدی باعث هم سو شدن مغناطش دائمی هر حوضه با جهت میدان می شود. به چنین جامداتی، جامد پارامغناطیسی گفته می شود.



شکل3-33. حوضه های مغناطیسی تشکیل شده در یک جامد مغناطیسی.

۱ Magnetic domains

نکته3-22: در یک جامد مغناطیسی ایده آل، این حوضه ها دیده نمی شود. فقط در صورت وجود اتم های ناخالصی و یا نقص های شبکه ای در یک بلور است که باعث به هم خوردگی نظم مغناطیسی و تشکیل حوضه های مغناطیسی می شوند. این حوضه ها می توانند مغناطش هایی در جهت های مختلف داشته باشند که مانند قبل، با نگرش کلاسیکی می توان با حضور میدان B آن ها را بررسی نماییم. از طرفی برای گشتاور های مغناطیسی اتم های داخل هر حوضه بایستی نگرش کوانتومی داشت.

پیوست3-1 محاسبه سهم حرکتی کمیت پذیرفتار مغناطیسی C یک گاز الکترونی برای محاسبه کمیت پذیرفتار مغناطیسی C چنین سیستمی دو راه پیشنهاد می شود: 1) با مشتقگیری مرتبه دوم از اختلاف انرژی سیستم<sup>1</sup> DU نسبت به میدان مغناطیسی B، کمیت پذیرفتاری را می توان نتیجه گرفت. 2) با مشتقگیری از مرتبه اول پتانسیل شیمیایی ترمودینامیکی<sup>W2</sup> (که از مکانیک آماری به یاد داریم) نسبت به شدت میدان مغناطیسی H در واحد حجم، کمیت پذیرفتاری را به دست آورد. در ادامه سعی می شود که از راه حل اول به دلیل سادگی آن و بدون درگیری با مسایل آماری استفاده شود و

محاسبه سهم حرکتی پذیرفتاری مغناطیسی الکترونهای سرگردان
 در غیاب میدان B، الکترونها به ازای یک k<sub>z</sub> ثابت، حالتهای کوانتیزه در صفحه
 یک انرژی ماکزیمم E، اشغال می شود (شکل (3-10)).

$$E_{A} = E_{F} - \frac{\mathbf{h}^{2} k_{z}^{2}}{2m}$$
(137-3)

همانطور که در بالا به آن اشاره شد در اثر میدان مغناطیسی، پیوستاری از انـرژی به یک سری تراز انرژی با فاصله hw با تبهگنی p تبدیل میگـردد (شـکل(3-10)). نکته مهمی که بایستی به آن اشاره نمود، طیف پیوستار در شکل(3-10) الف یک طیف گاز الکترونی در جعبه با ابعاد متناهی است که یک طیف گسسـته مـیباشـد، ولـی در

- 1. سیستم در حضور و بدون حضور میدان مغناطیسی.
- . 2 پتانسيل شيميايي ترموديناميكي يك گاز الكتروني ميباشد.  $W = -k_B T \stackrel{\bullet}{a}_i \lim_{\substack{i \\ k_B T}} \sum_{i=1}^{m} e_i \stackrel{\bullet}{b}_i$

مقايسه با گسستگی تراز لاندائو با مقدار hw مطابق شکل(3-10)الف ايـن طيف پيوست ديده مي شود.

ازاینرو در شکل(3-10)الف، طیف انرژیمی تقریباً پیوسته<sup>1</sup>(ناحیه ی هاشـور خورده) با توزیع انرژی یکسان در مقایسه با ترازهای انرژی گسسته با گسستگی hw در حضور میدان B، را نشان میدهد. برای محاسبه اختلاف انرژی یک سیستم گاز الکترونی (بدون برهمکنش) در حضور میدان B و بدون حضور میدان B بهتر است سهم انرژی بدون تغییر از محاسبات (مربوط به ترازهای پایین تر) که در هر دو حالت B=0) وB<sup>1</sup> وB<sup>1</sup> D) را در نظر نگیریم، ازاین رو سهم هاشور خورده انرژی (ناشی از عدم حضور میدان B (درشکل (3-10)الف)) را با بسته هایی از انرژی با پهنای انرژی<sup>2</sup> . جدا می نماییم. از طرف دیگر جمع انرژی هر بسته معادل با یک تراز لاندائو E<sub>l</sub> با تبهگنی p می باشد. با مقایسه این بستهها با ترازهای لاندائو و حذف سهم بـدون تغییـر از این بسته ها (بسته های زیرین آخرین بسته نیمه یر) در هنگام حضور میدان B و یا عدم آن، می توان انرژی های دو وضعیت را برای حالت بدون حضور میدان (فقط آخرین بسته نیمه پر) و برای حضور میدان (آخرین تراز اشغال شده لانـدائو) را بـهازای هر مقداری از k<sub>z</sub> بهدست آورد. با فرض این که آخرین تراز اشغال شده در صفحه k<sub>v</sub> و k<sub>v</sub>، به ازای یک k<sub>z</sub> ثابت، در حضور میدان E<sub>1</sub>،B باشد، ترازهای لاندانو یایین تـر از E<sub>1</sub> کاملاً پر هستند (که معادل آن ها بسته انر ژی مقابل ترازها در طيف پيوسته می باشند) و قابل صرفنظر کردن می باشند. بالاترین انرژی اشغال شده در بسته های قسمتی یر (بهازای k<sub>z</sub> ثابت) که مقابل تراز E<sub>1</sub> واقع است، توسط انرژی k<sub>z</sub> (مربوط به بالاترین سهم انرژی اشغال شده در صفحه عمود بر میدان B در فضای k) مشخص می شو د (شکل (10-3)). انر ژی این حالتها پر شده از یک حداکثری با انر ژی E۸ کمتر مى باشند°.

به این دلیل این که الکترون آزاد در جعبهای با ابعاد متناهی میباشد.

۲. پهنای این بستههای انرژی وابسته به میدان مغناطیسی میباشد( hw<sub>L</sub> = heB/m<sub>e</sub>).

<sup>3.</sup> مکان هندسی از فضای k که نسبت به محور z به یک فاصله باشند (سطح جانبی استوانه) که حداکثر ســهم انرژی مربوط به این مکان هندسی متعلق به مؤلفههـای k<sub>x</sub> و k<sub>y</sub> بــه ازای یـک k<sub>z</sub> ثابـت را بـا E۸ نمـایش میدهیم.

مطابق شکل (3-10)الف، کمیت x بهصورت x =E<sub>A</sub> - E<sub>1</sub> تعریف می شود. متوسط انرژی آخرین بسته مقابل تراز E<sub>1</sub> به صورت ساده از رابطهی(3-138) بهدست می آید.

$$\frac{1}{2} \stackrel{e}{\underset{e}{\otimes}} E_{\wedge} + \stackrel{e}{\underset{e}{\otimes}} E_{1} - \frac{\mathbf{h} \mathbf{w}_{L}}{2} \stackrel{\ddot{\mathbf{o}}\dot{\mathbf{u}}}{\overset{=}{\underset{o}{\otimes}} E_{\wedge} - \frac{\mathbf{x}}{2} - \frac{\mathbf{h} \mathbf{w}_{L}}{4}$$
(138-3)

برای محاسبه انرژی بالاترین بسته نیمه پر (به ازای یک k<sub>z</sub> ثابت)، ابتـداد بایسـتی سـهم پرشدگی ترازهای بسته انرژی را محاسبه نمود که معادل است با حاصـلضـرب نسـبت پهنای اشغال شده (رابطهی(3-138)) به پهنای هر بسـته hw<sub>L</sub> در تعـداد کـل ترازهـای انرژی هربسته p (رابطهی(3-139)).

$$p \stackrel{\text{\acute{e}E}_{\wedge} - (E_{1} - \mathbf{h} w_{L}/2)}{\overset{\text{\acute{e}}}{\mathbf{h}} w_{L}} \stackrel{\text{\acute{e}}}{\overset{\text{\acute{e}}}{\mathbf{u}}} = \frac{p}{2} \stackrel{\text{\acute{e}}}{\overset{\text{\acute{e}}}{\mathbf{e}}} + \frac{2x}{\mathbf{h} w_{L}} \overset{\text{\acute{u}}}{\overset{\text{\acute{u}}}{\mathbf{u}}}$$
(139-3)

با حاصل ضرب این کسر پرشدگی در متوسط انرژی بسته نیمه پر و جمع روی کلیه حالتهای k<sub>z</sub> که معادل جمع روی کلیه مقادیر x (hw<sub>L</sub>/2 £ x £ hw<sub>L</sub>/2 میباشد، انرژی کل بسته نیمه پر را نتیجه می دهد که با تقسیم آن به پهنای بسته انرژی اسرژی انرژی متوسط بسته نیمه پر به دست می آید.

$$\frac{\mathbf{p}}{2} \hat{\mathbf{g}}_{\mathrm{F}}^{\mathrm{E}} - \frac{\mathbf{h} \mathbf{w}_{\mathrm{L}}}{3} \hat{\mathbf{u}}$$
(140-3)

p با اعمال میدان B، این حالتها تقریباً به یک سری تراز لانداِئو با تبهگنی p تبدیل می شوند. بالاترین تراز در صورتی که با توجه به شکل (3-10)الف  $k_L/2 < x < 0$  کاملاً پر است و در صورتی که  $k_L/2 < x < 0 > x > 0$  کاملاً خالی است (باید توجه نمود که این حالت بهازای یک مقدار ثابت از  $k_z$ ها می باشد و با  $k_z$ های مختلف سهم پرشدگی متفاوت خواهد شد). انرژی متوسط آخرین تراز با در نظر گرفتن پرشدگی هر تراز لانداِئو E با تبهگنی p و با توجه به این که A می تواند بالای

$$E = \begin{cases} p E_1 = p(E_A - x) & \text{if } x > 0 \\ p 0 & \text{if } x < 0 \end{cases}$$
(141-3)

$$\frac{p}{2} \hat{\mathbf{g}}_{L_{A}}^{E_{A}} - \frac{\mathbf{h} \mathbf{w}_{L}}{4} \hat{\mathbf{u}}_{L}^{U}$$
(142-3)

$$\frac{p}{2} \hat{\mathbf{g}}_{F}^{E} - \frac{\mathbf{h} \mathbf{w}_{L}}{4} \hat{\mathbf{u}}$$
(143-3)

با در نظر گرفتن ضریب k<sub>F</sub>L<sub>z</sub>/p به عنوان تعداد حالات در جهت k<sub>z</sub>، اختلاف انرژی کل سیستم در حضور میدان و بدون حضور میدان B برابر است با:

$$DU = U(B^{\dagger} 0) - U(B = 0)$$

$$DU = p \frac{k_F L_z}{2p} \stackrel{e}{g} E_F - \frac{h w_L}{4} \stackrel{i}{y} - p \frac{k_F L}{2p} \stackrel{e}{g} E_F - \frac{h w_L}{3} \stackrel{i}{y}$$

$$DU = p \frac{k_F L_z h w_L}{24p}$$
(144-3)

با استفاده از روابط  $w_L = eB/m$  و  $p = m w_L L_x L_y / ph$  در عبارت (144-3)، اختلاف انرژی به صورت زیر بازنویسی می شود.  $DU = \frac{V k_F e^2 B^2}{24 n^2 m}$ (145 - 3)اختلاف چگالی انرژی (اختلاف انرژی بر واحد حجم) برابر است:  $Du = \frac{DU}{V} = \frac{k_F e^2 B^2}{24 p^2 m}$ با دو بار مشتق گرفتن از اختلاف چگالی انـرژی Du نسـبت بـه شـدت میـدان مغناطیسی H، پذیرفتاری مغناطیسی سیستم برابر خواهد شد:  $\mathbf{c}_{\mathrm{L}} = -\frac{\mathbf{m}_{\mathrm{b}}}{\mathrm{V}} \frac{\P^{2} \mathrm{D} \mathrm{U}}{\P \mathrm{B}^{2}} = -\frac{\mathbf{m}_{\mathrm{b}}}{\mathrm{V}} \frac{\P^{2}}{\P \mathrm{B}^{2}} \frac{\mathrm{\acute{e}} \mathrm{V} \mathrm{k}_{\mathrm{F}} \mathrm{e}^{2} \mathrm{B}^{2} \mathrm{\grave{u}}}{\mathrm{\acute{e}}} \frac{\mathrm{\acute{e}} \mathrm{V} \mathrm{k}_{\mathrm{F}} \mathrm{e}^{2} \mathrm{B}^{2} \mathrm{\check{u}}}{\mathrm{\acute{e}}} \frac{\mathrm{\acute{e}} \mathrm{V} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{B}^{2} \mathrm{\check{u}}}{\mathrm{\acute{e}}} \frac{\mathrm{\acute{e}} \mathrm{V} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{V} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e} \mathrm{e}^{2} \mathrm{e}$  $= -\frac{m_{b}k_{F}e^{2}}{12p^{2}m} = -\frac{1}{3}m_{b}\overset{\text{average}}{\underline{c}} \frac{\dot{c}}{m} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \frac{\dot{c}}{m} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \frac{\dot{c}}{m} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}}{\underline{c}} \overset{\text{o}}{\underline{c}}$  $c_{L} = -\frac{1}{2}m_{0}m_{B}^{2}D(E_{F})$ (146 - 3)ييوست3-2 قانون سوم هوند همانطور که از درس فیزیک کوانتمیII به یاد داریم، تصحیحات انجام شده در هامیلتونی نسبیتی یک سیستم تک اتمی، جملاتی به هامیلتونی کلاسیکی H<sub>0</sub> اضافه میگردد که عبارت هستند از: سهم انرژی جنبشی  $\frac{p^4}{8m^3c^2}$  - ، جفتشدگی اسپین-مـدار  $\frac{\mathbf{h}^2}{2m^2c^2}$  و پتانسـيل  $\tilde{N}^2 V$  مـى تـوان هـاميلتونى حاصـل را  $\frac{\mathbf{h}^2}{2m^2c^2}$  مـى تـوان هـاميلتونى حاصـل را بهصورت زير نوشت.  $H = \frac{p^2}{2m} + V(r) - \frac{p^4}{2m^3 c^2} + \frac{1}{2m^2 c^2} \frac{1}{r} \frac{\P V}{\P r} \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{S} \times \mathbf{L}} + \frac{\mathbf{h}^2}{8m^2 c^2} \tilde{N}^2 V$ (147-3)

$$H_{So} = \frac{\mathbf{h}^2}{2m_e^2 c^2} \frac{Ze^2}{4pe_o} \frac{\mathbf{f} \cdot \mathbf{f}}{\mathbf{h}^2 r^3}$$

$$H_{So} = \frac{2}{4p} \frac{\mathbf{h}^2 e^2}{4m_e^2} \frac{Z}{e_o c^2} \frac{\mathbf{f} \cdot \mathbf{r}}{\mathbf{h}^2 r^3}$$
(148-3)

$$H_{So} = \frac{m_o}{4p} g m_B^2 Z \frac{\mathbf{\dot{S}} \times \mathbf{\dot{L}}}{\mathbf{h}^2 r^3}$$
(149-3)

در رابطه های بالا صورت و مخرج را در 
$$\mathbf{h}^2$$
 ضرب شده است تا بتوان برحسب  
عبارت مگنتون بوهر  $\mathbf{m}_{\mathrm{B}} = \frac{\mathbf{he}}{2\mathrm{m}_{\mathrm{e}}}$  و ضریب نفوذپذیری مغناطیسی در خلاء که به  
صورت  $\frac{1}{\mathrm{c}^2\mathrm{e}_{\mathrm{o}}}$  تعریف می شود، باز نویسی نمود. عدد 2 در صورت کسر برابر با  
ضریب لاندِ g = 2 در نظر گرفته شده است. ازاین رو جفت شدگی اسپین -مدار برای کل  
الکترون های اتمی برابر خواهد شد با:

$$H_{So} = \frac{m_{o}}{4p} \frac{g m_{B}^{2} Z_{eff}}{h^{2}} \mathring{a}_{i} \frac{f_{i} r_{i}}{r_{i}^{3}}$$
(150-3)

در رابطهی (2-150) با توجه به سهم اثرات استتار الکترونها، بهجای Z از Z<sub>eff</sub> استفاده شده است که مقدارش از Z کوچک تر میباشد. متوسط این سهم از انرژی بهازای هر اربیتال اتمی به صورت زیر خواهیم داشت.

$$E_{SO} = \langle H_{SO} \rangle = \frac{m_b}{4p} \frac{g m_B^2 Z_{eff}}{h^2} \mathop{a}\limits_{i} \left\langle \frac{\sum_{i=1}^{r} \mathbf{r}_i}{r_i^3} \right\rangle$$
(151-3)

با یکسان در نظر گرفتن مقدار چشمداشتی عکس توان سوم فاصله 
$$iggl\{rac{1}{r^3}iggr\}$$
 بـرای هـر  
یک از اربیتالهای اتمی میتوان عبارت (3-151) به صورت عبارت(3-152) بازنویسی  
کرد.

276 فيزيك حالت جامد2

$$E_{SO} = \langle H_{SO} \rangle = \frac{m_0}{4p} \frac{g m_B^2 Z_{eff}}{h^2} \left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle_n \overset{\circ}{a}_i \left\langle \overset{\mathbf{r}}{S_i} \rtimes \overset{\mathbf{r}}{L_i} \right\rangle$$
(152-32)

در رابطههای بالا جمع روی کل الکترونهای هر اتم صورت پذیرفته است. از آنجا که اسپین هر الکترون در هر جهت دارای دو ویژه حالت با ویژه مقادیر اسپنی بالا - و پایین <sup>-</sup> میباشند ازاینرو عبارت جمع در رابطهی(3-152) را میتوان به دو عبارت با اسپین بالا و پایین جدا نمود. برای اینکار با درنظر گرفتن یک جهت اسپینی مشخص \$، i\$ برای الکترونهایی با اسپین بالا به صورت \$+=i\$ و برای الکترونهایی با اسپین پایین \$-=i\$ میباشد.

$$E_{SO} = \frac{m_{o}}{4p} \frac{gm_{B}^{2}Z_{eff}}{h^{2}} \left\langle \frac{1}{r^{3}} \right\rangle_{n} \overset{\textcircled{gr}}{\underset{k}{\xi}} \overset{\textcircled{gr}}{\underset{(spin - up)}{\overset{i}{\xi}}} \overset{\textcircled{r}}{\underset{(spin - down)}{\overset{i}{\xi}}} + \overset{\textcircled{gr}}{\underset{k}{\overset{i}{\xi}}} (-) \left\langle \overset{\overbrace{r}}{\underset{k}{S}} \overset{\overbrace{r}}{\underset{k}{\lambda}} \right\rangle_{\overset{+}{\underset{i}{\xi}}} (153-3)$$

بهازای هر پوسته اربیتالی با عدد کوانتومی ۱، تعداد 1+2 حالت کوانتومی با تبهگنی دوگانه اسپینی خواهیم داشت. برای مثال بهازای 1=1 ( اربیتال p ) تعداد 3 حالت کوانتومی با اسپین بالا و 3 حالت با اسپین پایین خواهیم داشت. حال اگر تعداد الکترونهای آخرین پوسته اربیتالی نیمه پر و برابر با n باشد سه حالت اتفاق خواهند افتاد.

#### $n < 2l + 1 \ddot{U}$

در این شرایط آخرین پوسته اربیتالی کمتر از نیمه پر میباشد، بنابراین با توجه به قانون اول هوند تمامی الکترونهای این پوسته بایستی دارای اسپین بالا باشند. ازاینرو عبارت جمع دوم در رابطهی(3-153) برابر صفر خواهد شد(رابطهی(3-154)).

$$E_{SO} = \frac{m_{b}}{4p} \frac{gm_{B}^{2}Z_{eff}}{h^{2}} \left\langle \frac{1}{r^{3}} \right\rangle_{n} \overset{a}{\underset{(spin-up)}{a}} \left\langle \overset{\mathbf{r}}{S} \times \overset{\mathbf{r}}{L_{i}} \right\rangle$$

$$E_{SO} = I \left\langle \overset{\mathbf{r}}{S} \times \overset{a}{a} \overset{\mathbf{r}}{L_{i}} \right\rangle$$
(154-3)

$$E_{SO} = I \left\langle \stackrel{\Gamma}{S} \stackrel{\Gamma}{\times} \stackrel{\Gamma}{\Sigma} \right\rangle$$
(155-3)

$$I = \frac{m_{b}}{4p} \frac{g m_{B}^{2} Z_{eff}}{h^{2}} \left\langle \frac{1}{r^{3}} \right\rangle_{n}$$
(156-3)

که در اینجا 0  
| میباشد. ازاینرو کمترین انرژی زمانی اتفاق میافتد که  
جمله 
$$\langle \mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{J}} \rangle$$
 در رابطهی(3-155) کمینه باشد. با درنظر گرفتن اندازه حرکت مداری  
D کل  $\mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{L}} \rangle$  در رابطهی(3-155) کمینه باشد. با درنظر گرفتن اندازه حرکت مداری  
D  $\mathbf{\hat{L}} = \mathbf{\hat{a}}$  انرژی جفت شدگی برابر است با:  
 $\mathbf{E}_{SO} = \mathbf{I} \cdot \mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{L}} - \mathbf{\hat{S}}^2 - \mathbf{\hat{L}}^2 - \mathbf{\hat{S}}^2$   
 $\mathbf{E}_{SO} = \mathbf{I} \langle \mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{L}} \rangle = \frac{1}{2} \langle (\mathbf{\hat{L}} + \mathbf{\hat{S}})^2 - \mathbf{\hat{L}}^2 - \mathbf{\hat{S}}^2$   
 $\mathbf{E}_{SO} = \mathbf{I} \cdot \mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{L}} = \mathbf{\hat{S}} - \mathbf{\hat{S}}^2$   
 $\mathbf{\hat{L}} = \mathbf{\hat{S}} + \mathbf{\hat{S}} = \mathbf{\hat{L}} + \mathbf{\hat{S}}$  او 157-3)  
با توجه به رابطهی می شود.

$$\mathbf{E}_{SO} = \mathbf{I} \left\langle \mathbf{\hat{S}} \times \mathbf{\hat{L}} \right\rangle = \frac{\mathbf{I}}{2} \left\langle \left( \mathbf{j}(\mathbf{j}+1)\mathbf{h}^2 - \mathbf{l}(\mathbf{l}+1)\mathbf{h}^2 - \mathbf{s}(\mathbf{s}+1)\mathbf{h}^2 \right\rangle$$
(158-3)

با مثبت بودن I، کمینه عبارت(3-158) زمانی برقرار می شود که j کمینـه باشـد. مقادیر قابل حصول برای j برابر با j=|l-s|,|l-s|+1,L,l+s است و کمینه j برابر بـا j=|l-s| خواهد شد.

$$E_{SO} = \frac{m_{o}}{4p} \frac{g m_{B}^{2} Z_{eff}}{h^{2}} \left\langle \frac{1}{r^{3}} \right\rangle_{n} \overset{a}{\underset{(spin-down)}{\overset{i}{\underset{(spin-down)}{\overset{i}{\underset{(spin-down)}{\underset{(spin-down)}{\overset{i}{\underset{(spin-down)}{$$

278 فيزيک حالت جامد2

$$I = (-)\frac{m_{b}}{4p}\frac{gm_{B}^{2}Z_{eff}}{h^{2}}\left\langle\frac{1}{r^{3}}\right\rangle_{n}$$
(161-3)

# پیوست3-3 محاسبه ضریب لانده g مقدار g به طور دقیق تر از طریق <sup>1</sup>QED قابل محاسبه می باشد. که در این جا به روش نیمه کلاسیکی تری آن را محاسبه خواهیم نمود. با توجه به رابطهی مغناطش با اندازه حرکت زاویه ای کل روابط زیر را می توان نتیجه گرفت شکل (3-34). و از طرفی خواهیم داشت:

$$m_J = m_S + m_L = -2m_B S - m_B L$$
 (162-3)

$$m_{J} = -m_{B}(2S + L) = -m_{B}(J + S)$$
 (163-3)

بهراحتی می توان نشان داد که عبارت مغناطش m<sub>J</sub> با هامیلتونی جابهجا نمی شود. ازاین رو مغناطش m<sub>J</sub> با زمان تحول می یابد (شکل (3-34)). با توجه به شکل (3-34) مشاهده می شود مغناطش حول محور لاً دوران می کند. با متوسط گیری زمانی از مغناطش می توان مغناطش مشاهده شده را محاسبه نمود. مقدار مغناطش مشاهده شده mobs برابر با تصویر مغناطش حول محور لاً می باشد. در این جا لاً اندازه حرکت زاویه ای کل می باشد که یک ثابت حرکت است (یعنی عملگر آن با هامیلتونی جابه جا می شود).

<sup>1.</sup> Quantum Electrodynamics
خواص مغناطیسی جامدات 279



شکل3-34. نمایش برداری اندازه حرکت زاویه ای کل لو اندازه حرکت مداری L و نمایش برداری اسپین S.

$$m_{obs} = \frac{\left(m_{J} \times J\right)J}{J \times J} = -m_{B} \frac{\left[(J + S) \times J\right]J}{J \times J}$$
(164-3)

$$m_{obs} = -m_B^{\mathbf{r}} J - m_B \frac{|\mathbf{S} \times \mathbf{J}| J}{J \times J}$$
(165-3)

$$m_{obs} = -m_B^{\mathbf{r}} J - \frac{m_B}{2} \frac{\begin{pmatrix} \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ J - S \end{pmatrix}^2 - \frac{\mathbf{r} & \mathbf{r} & \mathbf{r} & \mathbf{r} \\ -J \times J - S \times S}{\mathbf{r} - \mathbf{r}} J \times J} J$$
(166-3)

از طرفی داریم  $\mathbf{J} - \mathbf{S} = \mathbf{L}$  $\mathbf{m}_{obs} = -\mathbf{m}_{B}^{\mathbf{r}} - \frac{\mathbf{m}_{B}}{2} \frac{j(j+1) + s(s+1) - l(l+1)}{j(j+1)} \mathbf{J} = -g \mathbf{m}_{B}^{\mathbf{r}} \mathbf{J}$  (167-3)

$$g = 1 + \frac{j(j+1) + s(s+1) - l(l+1)}{2j(j+1)}$$
(168-3)

$$g = 2 + \frac{a}{p} + O(a)^2$$
 (168-3)

280 فیزیک حالت جامد2

$$\mathbf{c} = \mathbf{m}_{\mathrm{B}}^{2} \mathbf{D}(\mathbf{e}_{\mathrm{F}}) \stackrel{\acute{\mathbf{e}}}{\underset{\acute{\mathbf{e}}}{\mathbf{e}}} - \frac{\mathbf{p}^{2} \stackrel{\mathbf{c}}{\underset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \mathbf{T}_{\mathrm{F}} \stackrel{\mathbf{o}^{2}}{\underset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \mathbf{u}}{\overset{\mathbf{o}^{2}}{\underset{\mathbf{c}}{\mathbf{c}}} \mathbf{u}}$$
(169-3)

$$\overset{+*}{\underset{*}{\mathbf{O}}} \mathbf{G}(\mathbf{e}) \times \mathbf{f}(\mathbf{e}) \, d\mathbf{e} = \overset{\mathsf{m}}{\underset{*}{\mathbf{O}}} \mathbf{G}(\mathbf{e}) \, d\mathbf{e} + \frac{\mathbf{p}^2}{\mathbf{6}} (\mathbf{k}_{\mathrm{B}} \mathrm{T})^2 \overset{\mathsf{ad}}{\mathbf{G}} \frac{\mathbf{G}(\mathbf{e})}{\mathrm{d} \mathbf{e}} \overset{\mathsf{o}}{\underset{\mathsf{a}_{\mathrm{b}}=\mathrm{m}}{\mathbf{G}}} + \mathrm{O}(\mathrm{T}^4) \quad (170-3)$$

- n و تراکم m و گرامغناطیس دستگاهی با S=1 را در نظر بگیرید. الف) گشتاور m و تراکم s-3. را به صورت تابعی از میدان مغناطیسی و دما بهدست آورید. ب) نشان دهیـد کـه در حد mB << k<sub>B</sub>T، این نتیجه به صورت M (2nm²/3k<sub>B</sub>T) « M کا است.
- 4-3. یک ماده مغناطیسی با اسپین  $\frac{1}{2}$  در نظر بگیرید که مغناطش خودبه خودی آن را به معناطش خودبه محودی آن را x = m<sub>B</sub> l M/k<sub>B</sub>T می توان نوشت که M = Nm<sub>B</sub> tanh(x) (در رابطهی (3-59) به جای B میدان متوسطه M ا قرار دادهایم)؛ ابتدا نشان دهید دمای کوری آن که به صورت T<sub>C</sub> = Nm<sup>2</sup><sub>B</sub> l/m<sub>H</sub> میباشد و تعیین کنید در چه کسری از دمای کوری مغناطش به 80 درصد و 50 درصد مقدارش در دمای T = 0 کاهش پیدا میکند.

5-3. یک اکسید مغناطیسی دارای دمای گذار 150K است. اگر حاملهای مغناطیس دارای گشتاور مغناطیسی m<sub>B</sub> و اسپین 1/2= S باشد، نسبت مغناطش در دمای 300K به مقدار آن در دمای صفر کلوین را معین کنید. می توانید فرض کنیـد کـه مدل میدان متوسط در این مورد مناسب است.

6-3. یک ماده مغناطیسی را در نظر بگیرید که دارای N یون مغناطیسی بر واحد حجـم است که هر یک گشتاور مغناطیسی m و اسپین 2/1 = S دارد و g = 2 میباشد. با استفاده از نظریه میدان متوسط تابع بریلوئن (B<sub>1/2</sub>(x) را در x های بـزرگ بـرآورد کنید تا نشان دهید که مغناطش M بر حسب دماهای پایین به صورت زیـر تغییـر میکند.

$$M(T) = M_{s}(1 - e^{-a/T})$$

که مقدار a توسط گشتاور مغناطیسی و دمای کوری مشخص می شود. همچنین با بسط (X) B<sub>1/2</sub> برای xهای کوچک نشان دهیـد کـه در نظریـه میـدان متوسط مغناطش در نزدیکی دمای کوری به صورت (T<sub>C</sub> - T) تغییر می کند.

- 7-3. نشان دهید که اگر از نظریه کلاسیکی (لانژون) برای پارامغناطیس استفاده کنیم، مغناطش (M(T) = M<sub>S</sub> gT به صورت M(T) = M<sub>S</sub> gT تغییر خواهد کرد. توضیع دهید چرا نتیجهی میدان متوسط کلاسیک به رفتار مشاهده شده در تجربه نزدیکتر است تا نتیجه میدان متوسطه کوانتومی مساله (3-6) ؟
- 8-3. سلول واحد  $NiFe_2O_4$  داردای هشت یون  $Ni^{2+}$  در مکآنهای B و شانزده یون  $Ni^{3+}$  در مکآنهای A و B توزیع شدهاند. برهم کنش Ni<sup>3+</sup> است که به طور مساوی بین مکآنهای A و B توزیع شدهاند. برهم کنش تبادلی غالب، برهم کنش منفی(پاد فرومغناطیسی) AB میباشد. تکانه زاویهای را فرونشانده روی یونهای  $Ni^{2+}$  فرض کنید (L=0). نشان دهید در حالتی که نظم کامل در دماهای پایین برقرار باشد، گشتاور بهازای هر سلول واحد در مورت Ni میباشد و به می تواند باشد؟ میباشد. تکانه زاویهای را محافی میباشد. تکانه زاویهای را فرونشانده روی یونهای  $Ni^{2+}$  فرض کنید (L=0). نشان دهید در حالتی که نظم مرونشانده روی یونهای  $Ni^{2+}$  فرض کنید (L=0). نشان دهید در حالتی که نظم مرونشانده روی یونهای  $Ni^{2+}$  فرض کنید (L=0). نشان دهید در حالتی که نظم مکامل در دماهای پایین برقرار باشد، گشتاور بهازای هر سلول واحد در مولی در محال در دماهای یاین بولی ای ایند (L=0). نشان دهید در حالتی که نظم کامل در دماهای یاین بولی از باشد. گشتاور به ازای هر سلول واحد در مورت  $Ni^{2}$  می وزشانده روی  $Ni^{2+}$  می تواند باشد? آرایش الکترونی  $Ni^{2+}$  میون  $Zn^{2+}$  میتاور معاوم شده است که یون  $Zn^{2+}$  به مورت  $Ni^{2}$  میا معلوم شده است که یون  $Zn^{2+}$  به میآنهای A می رود و یونهای Pa را به مکآنهای B جابه جا می شود.

د.9-3 یون های مغناطیسی با 
$$S = 5/2$$
 و  $L = 0$  به اندازهی m 5/5 از هم فاصله دارند.  
انرژی مغناطیسی یک یون را که از میدان همسایهاش ناشی می شود محاسبه کنید.  
تقریباً در چه دمایی گشتاورها در اثر این نوع برهمکنش همراستا می شوند.  
2 10 با کا بستا با می نامی بالا معالی بالا یک با می می می می می ا

- 10-3. با کاربرد قواعد هوند، حالت پایهی الف) <sup>+2</sup>Eu<sup>2</sup>، با پیکربندی <sup>°</sup>fs<sup>2</sup>5p ب) Tb<sup>3+</sup> ج) <sup>3+</sup> (جال با استفاده از جدول (7-3) را بهدست آورید.
- 11-3. پذیرفتاری مغناطیسی نمکی را که دارای یک گرم مول یون <sup>+2</sup>Cr است در دمای 300 کلوین محاسبه کنید. یون <sup>+2</sup>Cr در پوستهی 3**d**، چهار الکترون دارد.
- Cu<sup>2+</sup> میدان مغناطیسی به نمکی که حاوی یون <sup>+2</sup>Cu است اعمال می شود. یون <sup>+2</sup>Cu در پوسته 3d خود 9 الکترون دارد، چه میدان مغناطیسی باید به نمکی کـه حـاوی Cu<sup>2+</sup> است اعمال شود تا دمای 99/1 کلوین درصد یونهای در پایین ترین حالت انرژی باشد.
- 2/36<sup>-6</sup> cm<sup>3</sup>/mole بذیرفتاری دیامغناطیسی هیدروژن اتمی که برابـر بـا mole / <sup>6</sup> cm<sup>3</sup>/mole 3 میباشد را بهدست آورید. در این محاسبه تابع موج اتـم هیـدروژن را بـهصـورت  $y = (pa_o^3)^{-1/2}e^{-r/a_o}$ چگالی بار الکترونی برابر با  $|y|^2 = e|y|^2$  است.
- 14-3. الف) ابتدا با استفاده از روابط (3-84) و (3-85)، رابطه (3-86) را نتيجه بگيريد.
- 15-3. با توجه به رابطهی بین میدان متوسط داخلی فرومغناطیس و دمای کوری، ایـن
   میدان را برای آهن که دارای دمـای کـوری 1043K و گشـتاور مغناطیسـی 2/2
   مگنتون بور میباشد، محاسبه کنید.
- 16-3. دمای کوری برای اکسید اورپیم که فرومغناطیس است 70K می باشد. یون اورپیم دارای J = 7/2 و g = 2 است. با فرض مدل میدان متوسط داخلی ، نسبت مغناطیدگی در میدان T<sup>2</sup>T را در 300K به 0K را حساب کنید.
- 17-3. اندازه یک میدان مولکولی B<sub>m</sub> در آهن را برحسب واحـد تسـلا تخمین بزنیـد. میدان B ناشی از مغناطش سیستم را با عبارت M<sub>6</sub>M مقایسه کنید. ازاینرو توضیع دهید چگونه میتوان خواص فرومغناطیسی آهن را توسط مفهـوم تبـادلی توضیع داد. چگـالی آهـن برابـر اسـت بـا 7873 کیلـوگرم بـر متـر مکعـب، جـرم اتمـی

خواص مغناطیسی جامدات 283

آهن 55/847 ، دمای کوری برابر است با T<sub>C</sub> = 1043K و حسر اتسم یسک گشتاور  
مغناطیسی به طور تقریبی R<sub>B</sub> یا 2/2 را حمل میکند.  
18-3 به اندازه T<sub>2</sub> + به شکل (2-33) نشان دهید برای مولکول هیدروژن H انرژی پیونسدی  
به اندازه T<sub>2</sub> - ع D و انرژی ضدپیوندی به اندازه T<sub>1</sub> + = + - از انرژی تسک اتسم  
هیدروژن اختلاف دارند.  
M میدروژن اختلاف دارند.  
M - 2005 مدل وایس را برای یک سیستم با 
$$\frac{1}{2} < S$$
 تعمیم دهید. نشان دهید مغناطش M  
درست زیر دمای T<sub>2</sub> برابر است با.  
 $\frac{M}{M_S} = \frac{200(S+1)^2(T_c - T)}{200(S+1)^2(S-1)} \frac{1}{2}$   
 $\frac{M}{M_S} = \frac{200(S+1)^2(T_c - T)}{2} \frac{1}{2}$   
 $\frac{M}{2} \frac{1}{2} \frac{1}{2}$ 

$$B_{+} = -GM_{+} - |I| |M_{-}$$
$$B_{-} = -GM_{-} - |I| |M_{+}$$

$$\mathbf{M}_{\pm} = \mathbf{M}_{s} \mathbf{B}_{J} \mathbf{\xi}^{\mathbf{z}}_{\mathbf{z}} \quad \frac{\mathbf{g}_{J} \mathbf{m}_{B} \mathbf{J} (\mathbf{G} \mathbf{M}_{\pm} + \| \| \mathbf{M}_{\mathbf{m}}) \ddot{\mathbf{o}}}{\mathbf{k}_{B} \mathbf{T}} \stackrel{\vdots}{\stackrel{\vdots}{\not {o}}}$$

ازاینرو نشان دهید دمای نل (دمایی که در آن دما مغناطش هر یک از زیر شبکهها  
ناگهان ناپدید می شود)، برابر است با:  

$$T_{N} = \frac{n(|| - G)m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$

$$q = \frac{n(|| - G)m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$

$$q = \frac{n(|| - G)m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$

$$rewelter (T - q)^{-1} urrewelter (T - q) - 1$$

$$rewelter (T - q)^{-1} urrewelter (T - q)$$

$$rewelter (T - q)^{-1} (T - q)^{-1}$$

$$q = -\frac{n(|| + G)m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$

$$q = -\frac{n(|| + G)m_{eff}^{2}}{3k_{B}}$$

$$rewelter (T - q)^{-1} (T - q)^{-1}$$

$$rewetter (T - q)^$$

$$\begin{split} \textbf{well Verture 1} & \textbf{well Verture 1} \\ \textbf{well 1} \\ \textbf{well 2} \\ \textbf{well 2}$$

3-3. كدام گزينه صحيح نميباشد.

خواص مغناطیسی جامدات 285

$$\begin{split} \mathsf{W}_{L} & \mathsf{e}_{L} = \mathsf{n}_{L} \\ \mathsf{W}_{L} & \mathsf{h} \\ \mathsf{h$$

286 فیزیک حالت جامد2

$$\langle \mathbf{M} \rangle = \overset{\text{aeN}}{c} \overset{\text{o}}{\mathbf{K}} \overset{\text{o}}{\overset{\text{o}}{\mathbf{E}}} \overset{\text{e}}{\overset{\text{o}}{\mathbf{E}}} \overset{\text{o}}{\overset{\text{o}}{\mathbf{E}}} \overset{\text{o}}{\overset{\text{o}}{\mathbf{E}}} (\frac{\mathbf{m}}{\mathbf{k}_{B}T}) \overset{\hat{\mathbf{U}}}{\overset{\text{o}}{\mathbf{U}}} (\mathbf{v})$$

3-7. کدام یک از عبارتهای زیر نشان دهنده قانون کوری است.

$$c_{m} = \frac{C}{T - T_{c}} \quad (, \qquad c_{m} = \frac{C}{T} \quad (, \qquad c_{m} = \frac{C}{T} \quad (, \qquad c_{m}^{-1} = \frac{C}{T} \quad (, \qquad c_{m}^{$$

8-3. کدام یک از عبارتهای زیر نشان دهنده قانون کوری-وایس است.

$$c_{m} = \frac{C}{T - T_{c}} ( \cdot \cdot \cdot )$$

$$c_{m} = \frac{C}{T} ( \cdot \cdot )$$

$$c_{m}^{-1} = \frac{C}{T - T_{c}} ( \cdot \cdot )$$

$$c_{m}^{-1} = \frac{C}{T} ( \cdot \cdot )$$

3-9. کدام یک از عبارتهای زیر دمای کوری یک ماده فرومغناطیس است. در اینجـا ا یک کمیت ثابت که بیانگر قدرت میدان مؤثر مولکولی مجموعه میباشد.

$$T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{o}}{V} \frac{\ddot{o}}{g} \frac{I}{3k_{B}} (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{o}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{o}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{g} \frac{I}{3k_{B}} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{c}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{S} \frac{I}{S} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{C}} \frac{\ddot{O}}{V} \frac{\ddot{O}}{S} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{C}} \frac{\ddot{O}}{S} m' (\Box \qquad T_{c} = \stackrel{\text{ad}}{\underline{C}} \frac{\ddot{O}}{S} m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\{O})} m' (\Box \\{O}) m' (\Box \\$$

10-3. اتم Pr<sup>3+</sup> با ساختار اتمی df<sup>2</sup>5s<sup>2</sup>p<sup>6</sup> حالت پایه (تراز اصلی) آن برابر است با:

11-3 كدام عبارت زير در خصوص برهمكنش مستقيم دو قطبي-دو قطبي است:

$$E = \frac{m_{H}}{4 p r^{3}} \stackrel{\text{ér}}{\underset{\text{e}}{\text{m}}} \frac{r}{m} \frac{r}{m} - \frac{3}{r^{3}} (\stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}}) (\stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{r}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}}) \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} (\stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}}) \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} (\stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\text{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{\text{m}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}}{\underset{m}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}}} \stackrel{\text{u}} \stackrel{\text$$

288 فيزيک حالت جامد2

$$c \approx \frac{1}{T + T_{N}} ( \dots ) c = \frac{1}{T - T_{N}} ( \dots ) c = \frac{1}{\sqrt{T - T_{N}}} ( n - \frac{1}{\sqrt{T - T_$$

فصل چهارم

# خواص اَبَررسانايي

**هدف کلی** این فصل به معرفی خواص ابرسانایی در حد آشنایی می پردازد. همچنین سعی می شود به تفاوتهای موجود بین یک اَبَررسانا و یک فلز ایده آل با رسانش بی نهایت پرداخته شود.

### هدفهای یادگیری دانشجو پس از مطالعه این فصل باید، 1. با تاریخچه کشف اَبَررسانا آشنا شود. 2. با تفاوتهای بین فلزات بهنجار، فلزات ایدهال و اَبَررساناها آشنا شود. 3. با اثر مایسنر، دمای گذار و میدانهای مغناطیسی بحرانی در اَبَررساناها آشنا شود. 4. با اَبَررساناهای نوع اول و دوم و تفاوتهای مابین چگالی الکترونی در اَبَررسانا با چگالی الکترونی در فلزات معمولی آشنا شود. 5. با کمیتهای مانند عمق نفوذ میدان مغناطیسی در اَبَررسانا و طول همدوسی آشنا شود. 6. با کوانتیزه شدن میدان مغناطیسی در حلقه اَبَررسانا و دلیل به تله افتادن میدان در حلقه، آشنا شود. 7. با زوج کوپر و گاف انرژی اَبَررساناها ناشی از تشکل زوج کوپر آشنا شود. 8. با ناییوستگی ظرفیت گرمایی ویژه فلزات در دمای بحرانی آشنا شود.

#### مقدمه

اهمیت ذخیر مسازی انرژی، تولید انرژی های تجدیدیذیر، کم کردن آلودگی های محيطزيستي، كم كردن اتلاف انرژي، كوچك سازي قطعات الكترونيكي، افزايش سرعت انتقال اطلاعات، ذخیرهسازی اطلاعات و غیره از دغدغه های مهم دانشمندان امروزهی هستند. با کشف اَبَررسانا بیش از یک قرن و آشنایی با خواص آن، دانشمندان و مهندسین را واداشت که از آن برای حل برخبی از دغدغه های امروزه به کار برند. اهمیت کاربردهای متنوع اَبَررسانا در صنایع مختلف، به دلیل مشکلاتی است که می توان به مواردی چند از آنها را اشاره نمود. سهم عظیمی از انرژی که توسط نیروگاهها ایجاد می شود، در هنگام انتقال به شهرها و توزیع آنها، اتلاف می شود. نوسانات شدت مصرف برق در ساعات شبانهروز و اهمیت ذخیرهسازی انرژی نیروگاهها (به صورت انرژی مغناطیسی) در ساعات کم مصرف و استفاده از آن در ساعت پر مصرف، می توان مصرف انرژی را مدیریت نمود. از طرفی معضل حجم بالا و سنگینی موتورهای پرقدرت در صنایع کشتی سازی و زیردریایی ها، توجهی بسیاری از مهندسین و طراحان را بر آن داشت تا تلاش نمایند با استفاده از أبَررسانا، موتورهای با همان مشخصات (یا بیشتر) ولی با ابعاد و وزن بسیار کمتر، طراحی نمایند. در علوم پزشکی، تصویربرداری تشدید مغناطیسی NMR نیز یکی از کاربردهای مهم اَبَررسانا درصنایع مهندستی پزشکی مى باشد.

موارد مذکور، جزء کوچکی از علل مصارف اَبَررسانا در صنعت و پزشکی میباشند. هر چند تا کنون قادر به ساخت اَبَررساناهایی که بتواند در دمای اتاق مورد استفاده قرار بگیرد، نشدهایم ولی یقیناً با دسترسی به چنین اَبَررساناهایی، انقلاب بزرگی در صنعت، پدیدار میگردد. در این فصل با توجه به ظرفیت کتاب، سعی شده است که به معرفی پدیدهی اَبَررسانایی درحد آشنایی بپردازد.

### 4-1 فلزات بهنجار و أبَررساناها

هدایت الکتریکی در برخی مواد از کمیتهای بسیار مهمی است که از ابتدا قابل توجه دانشمندان بوده است. همانطور که در نظریهی نواری نشان داده شد، الکترونهای یک شبکه منظم یونی در دمای صفر مطلق هیچ گونه پراکندگی توسط شبکه، احساس نمیکنند و مقاومتی صفر و یا رسانندگی بینهایت برای این شبکه میتوان متصور بود. با افزایش دما (ایجاد ارتعاشات شبکهای) مقاومت الکتریکی غیر صفری را در فلزات پدید میآورد. به این دسته از فلزات، فلزات ایدهال نامیده میشوند.

با توجه به این که ما نمی توانیم شبکهای بدون نقص و ناخالصی داشته باشیم بنابراین این فلزات مقاومت ذاتی در مقابل جریان الکتریکی حتی در دمای صفر مطلق خواهند داشت که به آنها فلزات بهنجار (معمولی) گفته می شود.

تجربه آزمایشگاهی نشان میدهد مقاومت ویژه فلزات بهنجار ۲ در اشر کاهش دما، کاهش مییابند. همان طور که در بالا اشاره شد عوامل ایجاد مقاومت الکتریکی در فلزات ناشی از پراکندگی الکترونها با: فونونها (ارتعاشات شبکهای)، ناخالصیها، ناکاملیها، درفتگیهای شبکهای و ... میباشند. لازم به ذکر است در دماهای بالا سهم پراکندگی الکترونها ناشی از فونونها از دیگر پراکندگیها، قابل ملاحظهتر میباشد و در مقابل در دماهای بسیار پایین سهم دیگر عوامل در پراکندگی الکترونها از پراکندگی فونونها از اهمیت بالایی برخوردار میشود.

در مشاهدات تجربی، سه نوع رفتار در تغییرات مقاومت الکتریکی بهازای تغییرات دمایی دیده می شود. در هر سه نوع تغییرات در دمای بالا یکسان می باشند<sup>۲</sup> و عمدهی تغییرات در دمای پایین است که توسط روند تغییرات آن می توان فلزات را دستهبندی نمود:.

T<sup>5</sup> مقاومت ویژه تا نزدیکی های دمای صفر کلوین بطور پیوسته متناسب با T<sup>5</sup> کاهش مییابد(رابطه(4-1)). این کاهش ناشی از پراکندگی الکترونها با فونونها میباشد. مقاومت ویژه حداقلی مشاهده شده در نزدیکی های دمای صفر مطلق ro

ا. از نقطه نظر کلاسیکی، با افزایش دما به دلیل افزایش نوسانات یونهای شبکه، پیرامون نقطه تعادلی شان، سطح مقطع پراکندگی الکترونها با یونها افزایش می یابد. از نگاه کوانتومی با افزایش دما تعداد شبه ذارت کوانتومی فونونی افزایش می یابد که با افزایش جمعیت این شبه ذرات، افزایش احتمال پراکندگی شان با الکترونها را سبب می شود. از این رو با کاهش دما سهم این پراکندگی کاهش می یابد.
 ۲. که همان ناشی از پراکندگی فونونی است که غالب بر هر نوع پراکندگی می باشد

به فلزاتی که ۲<sub>۰</sub> آنها برابر صفر شوند<sup>۲</sup>، آنها را فلزات ایـدهآل (یـا کامـل) مینامند.

2) مقاومت ویژه برخی از فلزات در اثر کاهش دما ابتدا کهش مییابد ولی در یک دمای خاص به نام دمای کاندو  $T_k$  مقاومت ویژه شروع به افزایش لگاریتمی مینماید((شکل(4-1)ب)). این رفتار را در فلزاتی دیده میشود که دارای ناخالصی مغناطیسی (عناصر واسطه با اربیتال قسمتی پر d وf) هستند. در دماهای بسیار پایین سهم پراکندگی اسپینی الکترونهای رسانش با دوقطبی مغناطیسی ناخالصیها m قابل ملاحظه خواهد بود که باعث افزایش مقاومت الکتریکی بهازای  $T < T_k$  میباشد.



**شکل 4-**1. مقاومت ویژہ برای **الف**) فلزات معمولی *ب*) فلزاتی کے ناخالصی مغناطیسی دارند ج) آبَررسانا

3) فلزاتی که در اثر کاهش دما مقاومت ویـژهشـان ماننـد رابطـهی(4-1) کـاهش مییابند ولی به یکباره در یک دمای بحرانی T<sub>c</sub> (دمای گذار) صفر میشـود، ایـن

به جز ناخالص های مغناطیسی که به اثر کاندو معروف می باشد.

۲. به معنی نبود وجود هیچگونه عوامل پراکندگی فیزیکی مانند ناخالصی، ناکاملی، درفتگی شبکهای است.

دسته از فلزات بهنحار بهازای T < T<sub>C</sub> به اَبَررسانا تبدیل میشوند(شکل(I-4)ج). که در ادامه به این دسته مواد خواهیم پرداخت.

یکی از بزرگترین کشفیات علم فیزیک در اوایل قرن بیستم، کشف پدیده ی آبَررسانایی در دمای پایین بود. توصیف این پدیده کاملاً کوانتومی است که در مقیاس ماکروسکوپی قابل مشاهده میباشد. با توجه به این که پدیده ی آبَررسانایی در دماهای پایین قابل رویت میباشد، بنابراین در اوایل قرن بیستم برای کشف روش های تجربی جهت کاهش دما تا نزدیکی های دمای مطلق تلاش های بسیاری شده بود. در نهایت در سال 1908میلادی، روش مایع کردن هلیم توسط کمرلینگ اونز ابداء گردید. همچنین او همکارانش در سال 1911 میلادی، مشاهده نمودند که مقاومت الکتریکی جیوه به یکباره در دمای 4/2 کلوین صفر میشود <sup>۲</sup>.

آزمایش های بعدی اونس در سال 1913 میلادی، معرفی یک چگالی جریان بحرانی J<sub>C</sub> که محوشدگی اَبَررسانایی را سبب می شود، می باشد. با افزایش چگالی جریان بیش از یک حد بحرانی J<sub>C</sub> د ولتاژی در نمونه ایجاد می شود که آن به معنی پدیدار شدن مقاومت در مجموعه است. همچنین تجربه نشان می دهد که مقدار جریان بحرانی J<sub>C</sub> با کاهش دما افزایش پیدا می کند.

در بخش (4-2) به آزمایش مایسنر و استفلد<sup>3</sup> پرداخته میشود که نشان میدهد در دمای پایینتر از دمای بحرانی T < T<sub>C</sub> کلیه میدان مغناطیسی از آبَررسانا دفع میگردد و به یک دیامغناطیس کامل تبدیل میشود (شکل (4-3)). با افزایش میدان تا یک میدان بحرانی B<sub>C</sub>، آبَررسانایی از بین میرود و آن به یک فلز بهنجار تبدیل میگردد و این میدان بحرانی تابعی از دما (B<sub>C</sub>(T) میباشد.

در طی همین سالها در سال 1916 میلادی، سیلزبی <sup>ن</sup>نشان داد که مقادیر بحرانی جریان Jc و میدان مغناطیسی بحرانی B<sub>C</sub> بایستی به یکدیگر مربوط باشند. میدان مغناطیسی ایجاد شده در سطح اَبَررسانا توسط جریان سطحی

<sup>1.</sup> Kamerlingh Onnes

<sup>2.</sup> این آزمایش زمانی قابل اجراء شد که اونز چند سال قبل توانسته بود روش تبدیل گاز هلیوم به مایع را بهدست آورد. ازاینرو او با در دست داشتم هلیم مایع توانست دمای نمونه را تا دمای جوش هلیوم کاهش دهد.

 <sup>&</sup>lt;sup>v</sup>. Meissner and Ochsenfeld
 ٤. Silsbee effect

بحرانی J<sub>C</sub>، معادل با میدان بحرانی B<sub>C</sub> است. اندازهی جریان بحرانی به طبیعت و هندسهی نمونه نیز بستگی دارد.

مقاومت صفر و دیامغناطیسی کامل اَبَررساناها از ویژه گیهای مهمی است که آنها را از فلزات کامل (بدون هیچ گونه ناخالصی) تفکیک میسازد. پدیدهی اَبَررسانایی را می توان در طیف وسیعی از مواد مانند قلع و آلومینیوم جستجو نمود. همچنین برخی از آلیاژها، سرامیک اکسیدهای فلزی و نیمهرساناها نیز یدیده اَبَر رسانایی دیدہ می شود. ولی جای تعجب است کے برخے فلزاتے کے دارای رسانندگی بالایی هستند مانند طلا و نقره قادر به اَبَررسانا شدن نیستند!، همچنین یدیدهی اَبَررسانایی در فلزات فرومغناطیس هم روی نمیدهـد. تـا یـیش از سـال 1986 بیشترین دمای گذار بهدست آمده 23/2 کلوین بود که مربوط به ماده مرکب Nb<sub>3</sub>Ge است. مدلی که برای پاسخ گویی این رفتار ارایه شد مدل<sup>1</sup> BCS می باشد که این مدل میکروسکوییکی نشان دهنده رفتار اَبَررسانایی از ایـن مرتبـهی دمـای است که به اَبَررساناهای متعارف معرف می باشد. در سال **1986** بندنورز<sup>2</sup> و مـولر<sup>3</sup> توانستند با استفاده از ترکیبات سرامیکی پیچیده مانند La<sub>1/85</sub>Sr<sub>b/15</sub>Cu<sub>4</sub> دمای بحرانی را به 40 درجه کلوین برسانند. این نوع ترکیبات سرامیکی<sup>4</sup> باعث می شود تا دمای گذار را تا مرتبه 140 کلوین رسانده شود ولی تاکنون مدلی که به درستی بتواند به مانند مدل BCS این دسته آبَر رساناهای دمای بالا را توصیف نمایـد ارائـه نشده است. این دسته اَبَر رساناها را، اَبَر رساناهای نامتعارف نامند.

2-4 شدت میدان مغناطیسی بحرانی – اثر مایسنر

مایسنر و اسنفلد<sup>5</sup> در سال 1933 نشان داد که با حضور میدان مغناطیسی خواص اَبَررسانایی از بین میرود. میدان لازم برای از بین بردن اَبَررسانایی را شدت میدان بحرانی Bc نامیده میشود. این میدان دارای وابستگی دمایی است که بـهصورت رابطه(4-2) داده میشود.

4. جامدی با ترکیبات غیرآلی و غیرفلزی.

°. Meissner and Ochsenfeld

<sup>1.</sup>Bardeen,Cooper,Shrieffer

۲. Bendnorz ۳. Müller

خواص أبَررسانايي 295



شکل4-2. نمودار فازی دو حالت آبَررسانایی S و بهنجار N برحسب میدان بحرانی و دما.

در رابطه بالا B<sub>oC</sub> شدت میدان مغناطیسی بحرانی در دمای صفر مطلق که از مرتبه 0/038 تسلا میباشد. رابطهی(4-2) را به قانون توئن <sup>(</sup> شناخته میشود. با توجه به نمودار فازگونه میتوان دو فاز آبَررسانایی S و فلـزات بهنجـار N را در شکل(4-2) مشاهده و تفکیک نمود.

با حضور میدان مغناطیسی  $\mathbf{\hat{B}}$  یک جریان سطحی  $\mathbf{j}$  روی سطح خارجی فلزات القاء می شود. این جریان سطحی مطابق شکل (4-3) یک قطبش مغناطیسی  $\mathbf{\hat{M}}$  طوری در جهت عکس میدان اعمالی  $\mathbf{\hat{B}}$  ایجاد می نماید که در خصوص یک نمونه اَبَررسانا دقیقاً برابر شدت میدان مغناطیسی  $\mathbf{\hat{H}}$  است که باعث می شود تا میدان مغناطیسی  $\mathbf{\hat{B}}$  در داخل نمونه صفر شود. به این معنی که اَبَررسانا در حضور میدان مغناطیسی به یک دیامغناطیس کامل تبدیل می شود که از نفوذ میدان مغناطیسی به داخل اَبَررسانا جلوگیری می نماید (شکل (4-3)).

نیز وجود دارد اشتباه گرفته می شود. طبق قانون القای الکترومغناطیسی فارادی، اگر یک میدان مغناطیسی متغیر به یک رسانا اعمال شود، جریانی در رسانا به وجود می آید که میدان حاصل از آن با تغییر میدان خارجی مخالفت میکند. در یک رسانای کامل، این جریان می تواند بسیار بزرگ باشد و در نتیجه میدان مغناطیسی

۱ Tuyn's law

را کاملاً خنثی کند. اثر مایسنر با این پدیده متفاوت است؛ اَبَررسانا هرگونه میدان مغناطیسی، چه ثابت و چه متغیر (با هر اندازه از میدان B > B) را طرد میکند. فرض کنید ماده ای در حضور میدان مغناطیسی در اختیار داشته باشیم که درونش مقداری میدان مغناطیسی نفوذ کرده باشد. اگر ماده را تا زیر دمای بحرانی اش سرد کنیم، خواهیم دید که میدان مغناطیسی درونی ناگهان از بین می رود. این پدیده با قانون القا فاراده، قابل پیش بینی نیست.



**شکل**3-4. اثر مایسنر را بر روی یک آبَررسانای حجمی بـهازای B < B<sub>c</sub> نشـان داده شده است. الف) دما بالاتر از دمای بحرانی T > T<sub>c</sub> (فلز بهنجار) ب) دمـا پایینتر دمای گذار T < T<sub>c</sub> (آبَررسانا).

مطابق شکل (4-3) یک نمونه تودهای را در داخل یک میدان ایستا و یکنواخت ولی با شرط B < B در نظر بگیرید. با کاهش دما T < T ، همانطور که در بالا به آن اشاره شد، نمونه اَبَررسانا شده و به یک دیامغناطیس کامل که باعث حذف میدان مغناطیسی در داخل نمونه میشود، تبدیل می گردد (رابطهی (4-3)).

297 خواص أبَررسانايي



## 4-3 اَبَررسانای نوع اول و دوم

یک اَبَررسانا را در دمای پایین تر از دمای بحرانی T<sub>C</sub> در نظر بگیرید. به محض این که یک میدان مغناطیسی B برقرار می شود، قسمتی از انرژی میدان صرف توليد جريانهاي استتار سطحي مي شود. اين جريان سطحي باعث مي شود تـا میدان به داخلی اَبَررسانا نفوذ نکند. با افزایش میدان B به طوری که از یک مقدار بحرانی B<sub>C</sub> عبور کند، نشان داده می شود که کمترین انرژی آزاد گیبس مجموعه مربوط به حالت فلز بهنجار (معمولی) است نه حالت اَبَررسانا که در این حالت ميدان كاملاً به داخل رسانا عبور كرده و اثر مايسنر از بين ميرود . همين پديـده، حذف اثر مایسنر، اَبَررساناها را به دو نوع تقسیم میکند. اَبَررسانای نـوع اول (یا اَبَررسانای نرم)، بهازای شدت میدانهای بزرگ مغناطیسی H>H<sub>C</sub> به یکباره مغناطش M خود را از دست میدهد و میدان B در داخل اَبَررسانا نفوذ می کند (شکل (4-4)الف). در دیگر آبَر رساناها مطابق شکل (4-4)ب، مغناطش مجموعه M به یکباره صفر نمی گردد و از میدان H<sub>1c</sub> شروع به کاهش میکنـد و

<sup>.</sup> با محاسبه انرژی آزاد گیبس مجموعه بهازای هر دو وضعیت (فلز معمولی و ابررسانایی)، سیستم کمینـه انرژی را به خود می گیرد.

با افزایش شدت میدان، میدان تا  $H_{2c}$  فرآیند کاهش مغناطش M ادامه پیدا می کند تا به صفر میل نماید. به ایـن نـوع اَبَررسـانا، اَبَررسـانای نـوع دوم (یـا اَبَررسـانای سخت) گفته می شود. بهازای شدت میـدانهـای مغناطیسـی  $H > H_1$ ، مجموعـه حالت ابرسانایی را دارا است و اندازه مغناطش سیستم برابر است با شـدت میـدان مغناطیسی  $\left| \dot{H} \right| = \left| \dot{H} \right|$  و میدان مغناطیسی B در داخل اَبَررسانا صفر می شود کـه بـا افزایش شدت میدان مغناطیسی L حالت H<sub>1c</sub> مغناطش ایبررسانا نفو د کـه بـا کاهش می یابد در این محدوده، میدان مغناطیسی به داخل اَبَررسانا نفوذ جزئـی خواهد داشت 0 B و حالت ترکیبی ناشـی از دو فـاز (بهنجـار و اَبَررسـانا) را

ابریکوسوف در سال 1957 میلادی پرسشی را برای یک اَبَررسانای نوع دوم مطرح نمود. در حضور میدان مغناطیسی، القای مغناطیسی در داخل این دسته از أبَر رساناها صفر نيست، بلكه در حضور يك ميدان نسبتاً بالا، گردشارها (خطوط شار) در داخل آبررسانا وجود دارد. آزمایش نشان میدهد که در حالت ترکیبی (حالت های اَبَر رسانایی و بهنجار) که در اَبَر رساناهای نوع دوم دیده می شوند، میدان به صورت میلهای (گردشار) که در شکل (4-5) نشان داده شده است، در مناطق بهنجار (غیر اَبَر رسانا) نفوذ کرده و یک ابر جریان الکترونی را به دور میلههای مغناطیسی نفوذ یافته، به چرخش وا میدارد. ازاینرو هر گردشار را می توان به صورت یک ناحیهی مرکزی از مادهی که در حالت بهنجار (معمولی) می باشد در نظر گرفت که با مادهی اَبَر رسانا احاطه شده است. جریان های که به دور محور گردشار می چرخند میدانی مغناطیسی در امتداد محور ایجاد می کنند، بهطوری که شار کل در امتداد هر میله برابر با کوانتم شار است. این نوع گردشار یک شبکهی منظم را تشکیل می دهند که ابریکو سوف با یک اشتباه عـددی نتیجـه گرفت که شبکهی مربعی پایدارتر است. بعدها نشان داده شد که شبکهی مثلثی پایدارتر میباشد. در واقع چنین رفتاری را در یک اَبَررسانای نوع دوم می توان ديد.

1. Abrikosov

۲. Vortex



**شکل3-5. الف)** یک نمونه اَبَررسانا از نوعII یک ورقه سربی متشکل از شار میدان عبوری لولهای شکل در شرایط H<sub>1c</sub> < H < H<sub>2c</sub> ب) از منظر بالایی یک شبکه ابریکوسوف متشکل از شار لولهایی از نمونه NdSe<sub>2</sub> .

مطابق شکل (4-5)ب با افزایش میدان مغناطیسی اگر شدت میدانهایی که از شدت میدان مغناطیسی بحرانی دوم H<sub>2c</sub> بیشتر باشد H<sub>2c</sub> + ، میدان مغناطیسی به داخل اَبَررسانا کاملاً نفوذ کرده و نمونه تبدیل به یک فلز بهنجار میشود (شکل (4-5)ب).

نکته4-2: بیشتر اَبَررساناهایی که از عنصر ساده تشکیل شدهاند، نوع 1 هستند (به جز نیوبیوم، تکنسیوم، وانادیوم و نانولولههای کربنی)، و تقریباً همه اَبَررساناهای ناخالص و ترکیبی، نوع 2 هستند.

### 4-4 معادلات لندن<sup>°°</sup>

در سال 1935 لندن نشان داد که میدان مغناطیس در اَبَررسانا کاملاً خارج نمی شود و با لایه نازکی در اَبَررسانا نفوذ میکنند. در ایس عمق نفوذپذیر دو دسته شار الکترونی وجود دارند: الکترون های بهنجار و دیگری اَبَرالکترون ها، که به ترتیب با چگالی های الکترونی  $n_n$  و  $n_s$  و با سرعت های به ترتیب  $v_n$  و  $v_s$ . ترکیب این دو شاره الکترونی، رسانش نمونه را سبب می شود. مجموع چگالی اَبَرالکترون ها و  $n_o = n_s + n_n$  چگالی الکترون مجموعه به جار برابر چگالی کل

<sup>1.</sup> Tonomuura *et al* (1986).

Y. S.Pan and A. de LozanneY. London

$$n_{s} = n_{o} \stackrel{\acute{e}}{\stackrel{\circ}{e}}_{e} - \stackrel{\widetilde{e}}{\underset{e}{\overset{\circ}{e}}} T_{c} \stackrel{\acute{o}}{\stackrel{\circ}{\overset{\circ}{e}}} \stackrel{\acute{u}}{\overset{\acute{u}}{\overset{\circ}{u}}} \qquad (4-4)$$



شکل4-6. نموار تغییرات چگالی الکترونهای اَبَررسانایی و بهنجار نسبت به دما.

طبق نظریه درود(رابطه (1-7)) رسانش الکتریکی الکترونها در یک فلز بهنجار s<sub>n</sub> متناسب با زمان واهلش که از مرتبه t = 1-10 fs می باشد. مقدار این زمان واهلش برای اَبَرالکترونها نمونه اَبَررسانا بی نهایت می باشد. ازایت رو با حضور میدان الکتریکی، الکترونهای اَبَررسانا با چگالی s<sub>n</sub> بدون هیچ گونه پراکندکی شتاب می گیرند، از طرفی الکترونهای بهنجار در اثر پراکندگی نقش رسانشی خود را در مقایسه با الکترونهای اَبَررسانا از دست می دهند. با توجه به نقش رسانشی بالای چگالی الکترونهای اَبَررسانا و در حضور میدانهای الکترومغناطیسی نسبت به چگالی الکترونهای بهنجار n<sub>n</sub>، در ادامه در محاسبات فقط سهم رسانشی الکترونهای اَبَررسانا s<sub>n</sub> و می دانه.

$$\mathbf{r}_{\mathbf{w}_{S}}^{\mathbf{r}} = -e^{\mathbf{r}}_{\mathbf{E}} \quad \mathbf{J}_{4}^{\mathbf{r}} \quad \mathbf{J}_{4}^{\mathbf{r}} \quad \mathbf{J}_{4}^{\mathbf{r}} \quad \mathbf{F}_{4}^{\mathbf{r}} \quad \mathbf{F}_{E} = \frac{m}{n_{S}e^{2}} \frac{d\mathbf{J}_{S}}{dt}$$
$$\frac{d\mathbf{J}_{S}}{dt} = \frac{n_{S}e^{2}}{m} \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{E}} \quad (5-4)$$

رابطهی (4-5) را با استفاده از رابطهی درود(1-4) و حذف سهم پراکندگی  
به دلیل زمان واهلش بینهایت 
$$\mathbf{F} = \mathbf{I}$$
 در آبَررساناها بهدست آمده است. دراین جا  
 $\mathbf{J}_{S}$  چگالی آبَرجریان الکترونهای آبَررسانش میباشد.  
با کرل گرفتن طرفین رابطه(4-5) و با استفاده از معادلهی سوم ماکسول  
با کرل گرفتن طرفین رابطه(4-6) را نتیجه میگیریم.  
 $\mathbf{J}_{R} = -\frac{\mathbf{R}}{\mathbf{I}}$   $\mathbf{N}$ ,  $\mathbf{L} = -\mathbf{S}$   $\mathbf{N}$   $\mathbf{J}_{S}$   $\mathbf{J}_{S}$ 

$$\tilde{\mathsf{N}} \stackrel{\mathbf{r}}{}_{\mathrm{S}}^{\mathbf{r}} = -\frac{\mathrm{n}_{\mathrm{S}}\mathrm{e}^{2}}{\mathrm{m}\mathrm{e}_{\mathrm{o}}\mathrm{c}^{2}}^{\mathbf{r}} \mathrm{H}$$
(8-4)

با بهکارگیری معادله چهارم ماکسول 
$$\frac{dh}{ft} = \frac{f}{J} + \frac{f}{N}$$
 و با فرض میدانهای  
ایستا (حذف سهم جریانهای جابهجایی 0=  $\frac{dh}{ft}$ )، رابطهی (4-9) را نتیجه  
میدهد.  
 $\tilde{N} \cdot H = J_S$  (9-4)

$$\tilde{N} \stackrel{\cdot}{}_{I} = \dot{J}_{S}$$
 (9-4)

با کرل گرفتن از طرفین رابطهی (4-9):  
$$\tilde{N} \stackrel{\prime}{N} \stackrel{\prime}{H} = \tilde{N} \stackrel{\prime}{J}_{S}$$
 (10-4)

و با قرار دادن عبارت(4-9) در معادله(4-8)، به رابطهی(4-11) خواهیم رسید.

302 فیزیک حالت جامد2

$$\tilde{\mathbf{N}} \stackrel{\mathbf{r}}{} \tilde{\mathbf{N}} \stackrel{\mathbf{r}}{}_{\mathrm{H}} = -\frac{\mathbf{n}_{\mathrm{S}} \mathbf{e}^{2}}{\mathbf{m} \mathbf{e}_{\mathrm{o}} \mathbf{c}^{2}} \overset{\mathbf{r}}{\mathrm{H}}$$
(11-4)

با به کارگیری از معادله ی دوم ماکسول 0= k k و عبارت 0= N<Ñدر داخل اَبَررسانا، می توان رابطه ی 0= k k را نتیجه گرفت که با قرار دادن آن در رابطه (12-4) به رابطه ی لندن خواهیم رسید (رابطه ی (13-4).

$${}^{\mathbf{r}}_{\mathbf{N}^2\mathbf{H}} = \frac{\mathbf{n}_{\mathbf{S}}\mathbf{e}^2}{\mathbf{m}\mathbf{e}_{\mathbf{o}}\mathbf{c}^2}\mathbf{H}$$
(13-4)

همچنین میتوان به سادگی مانند روش بالا، شکل دیگری از رابطهی لندن بهصورت رابطهی(4-14) را بهدست آورد.

$$\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{N}^{2}}\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{J}_{C}} = \frac{n_{s}e^{2}}{m\mathbf{e}_{o}c^{2}}\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{J}_{C}}$$
(14-4)



**شکل4**-7. عمق نفوذ L<sub>d</sub> شدت میدان مغناطیسی H در نمونیه حجمی اَبَررسانا در حضور میدان مغناطیسی در راستای محور z و نفوذ آن در راستای محور x نمایش داده شده است.

در ادامه با استفاده از معادلهی لندن ضریب نفوذ در داخل یک اَبَررسانا تودهای بهدست می آوریم. با در نظر گرفتن یک نمونه تودهای با شکل هندسی خواص اَبَررسانایی 303

$$\frac{d^{2}H_{z}(x)}{dx^{2}} = \frac{1}{L_{d}^{2}} \frac{\mathbf{r}}{H_{z}}(x)$$
(15-4)

$$L_{d} = \frac{\widehat{\xi}_{c}^{m} \mathbf{e}_{o} c^{2}}{\widehat{\xi}_{n}^{c}} \frac{\dot{\overline{\xi}}_{c}^{j}}{\mathbf{n}_{S} e^{2}} \frac{\dot{\overline{\xi}}_{c}^{j}}{\dot{\overline{\xi}}_{c}}$$
(16-4)

معادله(4-15)، به طور کلی دارای پاسخی به صورت رابطهی(4-17) میباشد.

$$H_{z}(x) = Ae^{-x/L_{d}} + Be^{x/L_{d}}$$
 (17-4)

به دلیل رفتار میرائی در داخل نمونه سهم افزایشی پاسخ (جمله دوم پاسخ رابطهی(4-17)) حذف می شود و سهم میرائی آن را در نظر گرفته می شود. ازاینرو در رابطهی(4-17) ضریب B بایستی صفر در نظر گرفته شود. بنابراین معادلهی(4-16) دارای پاسخی میراگونه به صورت Ae<sup>-x/L</sup> می باشد. در این جا ضریب A با شدت میدان در لحظهی نفوذ به نمونه (Ae<sup>-x/L</sup> با برابر خواهد بود.

$$H_z(x) = H_z(x=0)e^{-x/L_d}$$
 (18-4)

رابطهی (4-18) طول عمق نفوذ میدان به داخل آبررسانا را نشان می دهـد کـه در این فاصله شدت میدان مغناطیسی به  $\frac{1}{2}$  مقدار اولیه خود می رسـد . عبارت عمق نفوذ نشان می دهد هرچه چگالی الکترون آبررسانا n<sub>S</sub> بیشتر باشد طول نفوذ کاهش می یابد که با توجه به بیشترین مقداری که n<sub>s</sub> می تواند داشـته باشـد ( کـه برابر است با کل الکترونهای نمونه n<sub>o</sub> در دمای صفر مطلق) و با در نظر گـرفتن رابطهی چگالی ابرالکترون n<sub>s</sub> نسبت بـه دما (رابطـه (4-4)) و قـرار دادن آن در معادله (4-6)، حداقل نفوذ بهازای دمای صفر کلوین را می توان محاسبه نمود کـه برابر است:

<sup>1.</sup> در اینجا e عدد نپرین است.

304 فیزیک حالت جامد2

. 
$$L_{d}(T=0) = \overset{\text{ame}_{o}c^{2}}{\overset{\text{d}}{\underline{o}_{2}}}_{\overset{\text{d}}{\underline{o}_{1}}}^{\overset{\text{d}}{\underline{o}_{2}}}$$
 (19-4)

از طرفی با افزایش دما تا دمای بحرانی این میدان H کاملاً در داخل نمونه نفوذ میکند به عبارتی بایستی این کمیت بینهایت شود. ازاینرو میتوان به طریق پدیده شناختی شکل (4-8) را انتظار داشت.



$$\frac{L_{d}(T)}{L_{d}(T=0)} = \stackrel{\acute{e}}{\stackrel{e}{g}} - \stackrel{\widetilde{e}}{\underset{e}{g}} - \stackrel{\widetilde{e}}{\underset{e}{g}} \stackrel{\widetilde{o}}{\underset{e}{\tau_{c}}} \stackrel{\widetilde{o}}{\underset{e}{\sigma}} \stackrel{\widetilde{u}}{\underset{u}{\overset{i}{\tau}}} \stackrel{1/2}{\underset{u}{\overset{i}{\tau}}}$$
(20-4)

با یک نگاه سطحی از عبارت (4-20) می توان نکات زیر را نتیجه گرفت:  
1) عدم تأثر ناخالصی در عمق نفوذپذیری میدان.  
2) با به کار بردن عبارت 
$$\mathbf{A} \cdot \mathbf{N} = \mathbf{m}_{b}\mathbf{H} = \mathbf{N} \cdot \mathbf{A}$$
 در معادل الدن رابط اله (4-12).  
چگالی جریان اَبَررسانا را با بردار پتانسیل برداری  $\mathbf{A}$  در مکان  $\mathbf{r}$  به صورت  
موضعی وابسته می باشد (رابطهی (4-21)).  
 $\mathbf{r}_{\mathrm{S}(\mathbf{r})} = -\frac{\mathbf{n}_{\mathrm{S}}\mathbf{e}^{2}}{\mathbf{m}}\mathbf{A}(\mathbf{r})$ 

خواص أَبَررسانايي 305



در معادلات لندن، چگالی جریان اَبَررسانش J<sub>C</sub> در فاصله یL<sub>d</sub> تغییر می کند ، در حالی که در به دست آوردن معادله ی (4-14) تغییرات بسیار کُند برای جریان در نظر گرفته شده بود. از طرفی در حالت اَبَررسانایی الکترون های اَبَررسانش با یکدیگر همبسته هستند به شرطی که فاصله هر دو الکترون از یک مقدار خاص، طول همدوستی x، کمتر باشد. ازاین و تا زمانی که تغییرات اَبَرجریان (ناشی از اَبَرالکترون ها) در این فاصله همدوسی x قابل اغماض باشد، معادلات لندن معتبر می باشد (در حد x ).

در فلزات ساده مانند آلومینیوم مقدار طول همدسی از عمق نفوذ بزرگتر است، بنابراین برای این فلزات معادله لندن کاربردی ندارد (x >< x)، در حالی که فلزات واسطه و ترکیبات بین فلزی از نوع Nb<sub>3</sub>Sn و V<sub>3</sub>Ga طول همدوسی از عمق نفوذ کوچکتر است و معادلات لندن در میدانهای ضعیف به خوبی قابل استفاده است.

براساس نظریهی لندن، L<sub>o</sub> طول نفوذ میدان در آبَررسانا در دمای صفر مطلق به ناخالصی حساس نمیباشد!، پیپارد در سال 1953 آزمایشیهایی بر روی Sn که با مقادیر کم In آلاییده شده بود انجام داد و مشاهده کرد وقتی طول پویش

۱. Pippard

۲. عمق نفوذ نشان دهنده حداکثر بُعد تغییرات جریان میباشد که میتوان مقیاس تغییرات جریان باشّد.

$$\mathbf{J}_{s}(\mathbf{r}) = \mathop{\mathbf{K}}_{\mathsf{Dr} \not\in \mathsf{X}} \left( \mathbf{r}, \mathbf{r} \not{\mathbf{\phi}} \right) \mathbf{A} \left( \mathbf{r} \not{\mathbf{\phi}} d\mathbf{r} \not{\mathbf{\phi}} \right)$$
(22-4)

$$K(\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}, \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) = \exp \stackrel{\acute{e}}{\underset{\ddot{e}}{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}}} (\stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}} - \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}) \stackrel{\acute{e}}{\underset{\ddot{e}}{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{r}}}} (\stackrel{\acute{o}}{\underset{\dot{e}}{\overset{\mathbf{r}}{\mathbf{x}}}})$$
(23-4)

تأثر ناخالصی به صورت وابستگی طـول همدوسـی x بـا طـول پـویش آزاد میانگین I الکترونها به صورت رابطهی(4-24) میباشد.

$$\frac{1}{z} = \frac{1}{z_0} + \frac{1}{al}$$
 (24-4)

$$z_{o} = a \overset{\text{abv}_{F}}{\underbrace{\xi}_{k_{B}T_{c}}} \overset{\ddot{o}}{\underbrace{\dot{\xi}}}$$
(25-4)

که در اینجا a یک ضریب ثابت کوچکتر از واحد میباشد که به عنوان مثال با استفاده از نتایج تجربی در خصوص موادی مانند آلومنیوم و قلع مقدار این ضریب 0/15 بهدست میآید. مقدار عددی این ضریب توسط محاسبات BCS مقداری برابر با 0/18 برآورد میشود.

جمله دوم رابطهی (24-4) وابستگی طول همبستگی z با ناخالصی سیستم توسط طول پویش آزاد میانگین I را نشان می دهد. a در رابطهی (4-24) یک ثابت تجربی از مرتبه واحد می باشد. همچنین رابطهی (4-24) نشان می دهد با حضور ناخالصی جمله دوم حائز اهمیت می شود. از طرفی طول پویش آزاد میانگین با ضریب نفوذ رابطهی تنگاتنگی می تواند داشته باشند.

همچنین برادران لندن مفهوم عمیقتری از پدیده ی آبررسانایی را مطرح کردند. آن ها نشان دادند، آبررسانشی یک حالت ماکروسکوپی با مفاهیم میکروسکوپیکی است. به عبارت دیگر، آن ها برای اولین بار پدیده ی آبررسانایی را یک پدیده ی کوانتومی ماکروسکوپی مطرح کردند. گنینزبورگ و لاندائو برای اولین بار در 1950 میلادی این پنداشت را در داخل نظریه ی پدیده شناختی خود مطرح نمود. این نظریه بر خلاف نظریه ی لندن که یک نظریه ی کاملاً کلاسیکی است، به کمک مکانیک کوانتومی و تعریف پارامتر نظم، فاز آبررسانا را از فاز بهنجار (فاز معمولی) متمایز نمودند. در معادلات گینزبورگ -لاندائو قویاً به دو طول مشخصه، وابسته می باشد که عبارت هستند از: طول عمق نفوذ L از موع اول و بهازای x << L آبررسانایی از نوع دوم خواهیم داشت.

### 5-4 تله افتادن شارمغناطیسی در داخل یک اَبَررسانا حفرهدار

حال اگر بهجای یک جسم اَبَررسانای تودهای شکل توپر مانند کره (شکل (4-3))، اَبَررسانای تودهای حفرهداری را مطابق شکل (4-10) در معرض میدان مغناطیسی خارجی را در نظر بگیرید؛ بهازای شدت میدانمغناطیسی کوچکتر از شدت میدان بحرانی H < H<sub>c</sub> در شرایط دمایی T < T مانند یک فلز بهنجار رفتار میکند و میدان مغناطیسی در داخل تمامی نواحی فلز نفوذ می کند. با کاهش دما تا زیر دمای بحرانی آبررسانایی T < T جریان آبررسانشی J<sub>S</sub> در داخل آبررسانا طوری برقرار می شود که میدان مغناطیسی را از خود دفع می می می از که به معنی دیامغناطیده شدن کامل آبررسانا در جهت محور چنبره می باشد. مقداری از این میدان در حفره داخلی چنبره به تله می افتد. با قطع شدت میدان مغناطیسی حلقوی بدون ات لاف در چنبره میدان مغناطیسی حارجی، جریان آبررسانشی حلقوی بدون ات لاف در چنبره آبررسانا باقی می ماند و می میدان مناطیسی حلقوی بدون ات در جهت محور چنبره میدان مغناطیسی دا زاین میدان در حفره داخلی چنبره به تله می افتد. با قطع شدت میدان مغناطیسی حارجی، جریان آبررسانشی حلقوی بدون ات لاف در چنبره آبررسانا باقی می ماند و میدان مغناطیسی به تله افتاده شده در حفره و جریان آبررسانشی در داخل چنبره آبررسانا بدون هیج کاه شی تا ابد (بستگی به حوصله آزمایشگر دارد) در داخل حلقه باقی می ماند. در صورت کاهش جریان در چنبره به هر دلیلی میدان مغناطیسی به تله افتاده شده در حفره نیز کاهش می بابد.



شکل 4-10. الف) حلقهای رسانایی در معرض میدان مغناطیسی کمتر از شدت میدان بحرانی و دمایی بالاتر از دمای بحرانی که به مانند یک فلز بهنجار رفتار میکند ب) ابتدا حلقه رسانا را سرد کرده تا به دمای پایینتر از دمای بحرانی برسد. در این دما رسانا به اَبَررسانا تبدیل میشود که باعث دفع میدان مغناطیس می شود. با قطع میدان مغناطیسی کوانتای شار مغناطیسی در آن به تله می افتد.

4-4-1 شاره کوانتیزه در داخل یک حلقه اَبَررسانا بر اساس تفسیر کوانتومی، شار به تله افتاده در حلقه اَبَررسانا کوانتیزه خواهد بود که مقدارش مضربی صحیحی از h/e<sup>\*</sup> (h ثابت پلانگ) میباشد که در ادامه به آن خواهیم پرداخت. در این جا <sup>\*</sup> e ذرهی بارداری است که جریان اَبَررسانشی را پدید میآورد که با استفاده از نتایج تجربی بهدست آمده، مقدار آن را دو برابر مقدار بار تک الکترون میباشد 2e<sup>\*</sup> e. این نتیجه، اساس مفهوم اَبَررسانایی در

$$\mathbf{\dot{O}}^{\mathbf{r}} \times \mathrm{dl} = 2\mathbf{p} \mathbf{h} (\mathbf{n} + \mathbf{g})$$
 (26-4)

در رابطهی (4-26)، n متعلق به اعداد طبیعی و g عبارت تصحیح می باشد که در ادامه g را صفر در نظر می گیریم. از طرفی عبارت اندازه حرکت خطی هر ذره بار دار در حضور میدان مغناطسی به صورت رابطهی (4-27) نوشته می شود.

$$\mathbf{r}_{p} = \mathbf{m}^{*} \mathbf{v}_{s} + \mathbf{e}^{*} \mathbf{A}$$
(27-4)

$$\partial \mathbf{\hat{p}}^* \mathbf{\hat{v}}_S \times d\mathbf{l} + \mathbf{e}^* \partial \mathbf{\hat{A}} \times d\mathbf{l} = 2p\mathbf{h}\mathbf{n}$$
 (29-4)

با استفاده از جریان اَبَررسانش  $J_{s}^{\mathbf{r}} = (-e^{*})n_{s}^{\mathbf{r}}v_{s}$ و بهکار بردن آن در رابطهی (4-29)

$$\frac{\mathbf{m}}{\mathbf{e}^* \mathbf{n}_S} \mathbf{\hat{\mathcal{O}}}_S^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d} + \mathbf{e}^* \mathbf{\hat{\mathcal{O}}}_A^{\mathbf{r}} \times \mathbf{d} = 2p \mathbf{h} \mathbf{n}$$
(30-4)

dl مسیر انتگرال را طوری انتخاب میکنیم که درست در مرز ناحیـه داخلـی حلقه باشد جاییکه جریان در این ناحیه برابر صفر خواهد بود و بـا ایـن انتخـاب انتگرال اول از رابطـهی(4-30) برابـر صـفر مـیگـردد. انتگـرال دوم طبـق قضـیه استوکس به انتگرال سطحی میتوان تبدیل نمود که خواهیم داشت:

$$e^{*} \overleftrightarrow{\mathbf{N}}^{\mathbf{r}} \stackrel{\mathbf{r}}{\mathbf{A}} \times \mathbf{ds} = e^{*} \overleftrightarrow{\mathbf{B}}^{\mathbf{r}} \times \mathbf{ds} = 2\mathbf{p}\mathbf{h}\mathbf{n}$$
(31-4)

در رابطهی (A-4) از رابطهی T = B استفاده شده است. طبق تعریف شار مغناطیسی f = B ×ds خواهیم داشت:

310 فيزيک حالت جامد2

$$f = n \frac{2ph}{e^*}$$
 (30-4)  
 $f = nf_o \quad f_o = 2ph/e^*$   
در این جا  $\frac{h}{2p} = nf_o$  می باشد. رابطهی (4-30) نشان می دهد که شار به تله  
افتاده کوانتزه می باشد. همچنین با مقایسه با نتایج به دست آمده از تجربه، مقدار بار  
\* عبرابر با 20 را نتیجه می دهد که جریان اَبَرسانش ناشی از جفت شدگی  
الکترونها می باشد که اساس مبانی مدل BCS می باشد.

#### **BCS** مدل 5-4

یدیدهی اَبَررسانایی شاید اولین مسئله از نوع بس ذرمای بود که در آن زمان فیزیکدانان با آن روبرو بودند. برای توجیه میکروسکوپی این پدیده لازم بود تا حالت پایهی میلیاردها الکترون تعیین شود. مشکل اساسی در این بود هنوز نظریه الکترونے فلزات در آن زمان تا سال 1933میلادی در چارچورب نظریے کوانتومی به خوبی فرمولبندی نشده بود. مدل های مختلفی جهت توصیف یدیدهی اَبَررسانایی مانند نسخه اولیه نظریهی موجی چگالی بار و جریانهای خودبهخودی ارایه گردید ولی هیچ یک قادر به توصیف درست از این یدیده نبود. نظریه دو شارهای گورتز و کازیمیر با دو چگالی ابررالکترونی n<sub>s</sub> و

معمولی(بهنجار) n<sub>N</sub> که سازگاری تقریبی خوبی با نتایج آزمایش های خواص گرمایی اَبَررساناها داشت، فرض شده بود که همه آنترویی الکترونها ناشی از برانگیختگی های تک ذارات از حالت پایه است.

نکته4-3: همانطور از ترمودینامیک به یاد داریم رسانش گرمایی متناسب است ب مقدار گرمایی dQ که انتقال می یابد و از طرفی بین گرما و آنتروپی ربط می dQ = TdS برقرار است. ازاینرو می توان این نتیجه را گرفت انتقال گرما به معنی انتقال آنترویی در مجموعه می باشد. از طرفی الکترون های اَبَررسانش در اَبَررساناها قادر به حمل آنترویی نمی باشند هر چند که رسانش الکتریکی بسیار بالای دارند

بار

<sup>1</sup> Charge Density Wave Theory

ولی رسانش گرمایی بسیار ضعیف از خود نشان میدهند. ازایـنرو سـهم انتقـال حرارت به عهدهی الکترونهای بهنجار ' در اَبَررساناها است.

همچنین لندن پیشنهاد نمود که در حالت اَبَررسانایی حول و حوش انـرژی فرمی E<sub>F</sub> یک گاف انرژی در طیف برانگیختگیهای الکترونی اَبَررسانا بـه وجـود می آید. ازاینرو یک اَبَررسانا معمولاً به گونهای رفتار میکند که گویی یـک گـاف انرژی با پهنای 2D که مرکز آن روی انرژی فرمی است که در نوار تک الکترونی ایجاد می گـردد<sup>۲</sup>. بنـابراین مطـابق شـکل (4-11) الکتـرونهـای در یـک اَبَررسـانا میتوانند انرژیهای به خود بگیرد که در نامساوی D < |E - E<sub>F</sub> برقرار باشد.



ولکر در سال 1938 میلادی با فرض وجود یک گاف انرژی D از مرتبه k<sub>B</sub>T در طیف برانگیختگی الکترونی یک اَبَررسانا توانست رفتاریهایی مانند دیامغناطیس کامل، ظرفیت گرمایی در دمای بحرانی، وابستگی میدان بحرانی به دما (H<sub>c</sub>(T) و همچنین تا اندازهای رسانندگی بینهایت را بهدست آورد. اولین نشانههای آزمایشگاهی از حضور گاف انرژی در طیف برانگیختگی الکترونی، اندازهگیری اثر تامسون در سال 1946 میلادی بهدست آمد و به دنبال این آزمایش،

که دارای حداقل جمعیت هستند.

<sup>2</sup> واژه "گاف" انرژی در زمینهی ابررسانایی همواره اشاره بر کمیت D دارد نه 2D .

حضور گاف انرژی با آزمایشاهای متقاوتی از جمله رسانندگی گرمایی، ظرفیت گرمایی و تراگسیل فروسرخ اثبات شد. **نکته4-4**: وجود گاف انرژی شرط لازم برای اَبَررسانایی نیست. برخی از اَبَررساناها با حضور ناخالصی مغناطیسی میتوانند گاف انرژی نداشته باشند ولی اَبَررسانا باشند البته در شرایط معمولی تمام اَبَررساناهای فلزی و همچنین بیشتر اَلیاژهای اَبَررسانا، دارای یک گاف انرژی با مقدار مشخصی است.

4-5-1 اثرات جرم ایزوتوپی در اَبَررساناها

از کشفیات مهم دیگری که دانشمندان را در ارایه مبانی نظریه مناسبی، یاری کرد کشف رفتار ایزوتوپی در اَبَررساناها در سال 1950 میلادی بود. ایـن کشـف نشان میداد که برهم کنش شبکه-الکترون در سازوکار اَبَررسانایی دخالـت دارد و عامل جفتشدگی الکترونها میباشد. آزمایش نشان میدهد دمای گذار با عکـس جرم ایزوتوپی M به صورت رابطهی(4-31) مواد افزایش مییابد. T<sub>C</sub> μ M<sup>-a</sup>

در رابطهی(4-31)، a برای اکثر مواد اَبَررسانایی مقداری از مرتبه 0/45 تا 0/50 را داراست. البته موارد استثنایی نیز وجود دارند که مقدارش بسیار کوچک میباشد مانند Nb<sub>3</sub>Sn و Mo و غیره .

ایده مدل BCS این توانمندی را در اختیار فیزیکدانان قرار داد تا به توصیف خواص اَبَررسانایی دمای پایین بپردازند. این اثر نشان داد که نوسانات شبکهی یونی (یا فونونها) نقش مهمی را در اَبَررسانایی بازی میکنند و در تغییر رفتار الکترونهای رسانش دخالت دارند. ازاینرو میبایست این نوع برهمکنش در ساختار الکترونی الکترونهای رسانش دیده شود. وقتی یک الکترون در داخل بلور حرکت میکند شبکه را به طور دینامیکی قطبیده میکند (اعوجاج شبکهای) و یک پتانسیل منفی (ربایشی) برای الکترون دوم باقی میگذارد. به این معنی دو اسپین مخالف میباشند که به جفت میشوند. این جفتهای الکترونی با دسپین مخالف میباشند که به جفتشدگی کوپر معرف میباشد (شکل (4-12)). زیکته4-4: این پدیده جفتشدگی کوپر فقط در دمای پایین قابل رویت میباشد. ارتعاشات شبکهای پدید آمده (فونونها) ناشی از حرکت الکترونها در بلور و قطبیدگی آن کاملاً جهتمند بوده در صورتی که در دماهای بالا به علت وجود ارتعاشات شبکهای ناشی از گرما کاملاً همگن بوده و جهتمند نمی باشند و هیج نیروی جاذبی بین الکترون ها ایجاد نمی کنند از این رو باعث تولید زوج نمی گردند و از طرفی در دمای بالا آمار و شدت این دسته فونون ها بسیار زیاد بوده که سهم فونون های ناشی از حرکت الکترون ها در مقابل آن ها قابل صرف نظر کردن می باشند.



**شکل4-1**2. طرحوارهای از تولید زوج کوپر به واسطهی قطبیدگی شبکهای ناشمی از حرکت الکترون در بلور در دمای پایین.

در فیزیک حالت جامد I بخش ارتعاشات شبکهای نشان داده می شود که دمای دبای q<sub>D</sub> با جرم دارای رابطهی <sup>1/2</sup> M می باشد که با استفاده از رابطهی(4-31) می توان نتیجه گرفت دمای گذار با دمای دبای متناسب است. (32-4) T<sub>C</sub> μ q<sub>D</sub> دمای دبای به ارتعاشات شبکه وابسته می باشد فروهلیش پیشنهاد کرد نوسانات شبکه نقش مهمی در فهمیدن نظریه اَبَررسانایی بازی می کند. با این استدلال فروهلیش تلاش نمود تا اثر جرم ایزوتوپی را توضیح دهد ولی نتوانست تفسیر خوبی از گذار فاز اَبَررسانایی داشته باشد.

۱. Fröhlich

4-5-2 تونلزني أبَررساناها

برای اولین بار گیاور در سال 1960 آزمایشی را تعبیه نمود که پدیده تونلزنی اَبَررسانا را مشاهده نمود. در این آزمایش یک عایق اکسیدی به ضخامت 20 انگستروم که بین دو فلز بهنجار (N) و اَبَررسانا(S) قرار گرفته شده است شکل (4-13)الف. با اعمال پتانسیل الکتریکی f به اتصال (S-I-N) که باعث بالا بردن انرژی فرمی و پر شدن ترازهای انرژی فلز بهنجار تا انرژی فرمی توسط الکترونهای بهنجار می شود. الکترونهای فلزهای بهنجار بهازای پتانسیل های بیشتر از p< f به سمت قطعه اَبَررسانا تونل میزنند و جریان الکتریکی ایجاد می نمایند. با ترسیم نمودار جریان -ولتاژ می توان مقدار گاف انرژی موجود در اَبَررساناها را به دست آورد.





حال اگر بهجای فلز بهنجار از فلز اَبَررسانا استفاده شود مطابق شکل (4-13) و اتصال N-I-S را تعبیه نماییم خواهیم دید که نمودار جریان-ولتاژ آن به
خواص اَبَررسانايي 315

5-4-5 رفتار ظرفیت گرمایی در اَبَررسانا

در این بخش قصد داریم انـرژی آزاد گیـبس فلـزی کـه در معـرض یـک میـدان مغناطیسی واقع است که در دو وضعیت بهنجار و آبَررسانا (به ترتیب بهازای دمای  $T > T_C$  و بهازای T > T) را محاسبه نماییم. رفتار فیزیکی این فلز توسط انرژی آزاد گیبس مشخص میگردد. طبق تعریف انرژی آزاد گیبس یک مـاده مغناطیسی در حضور میدان مغناطیسی به صورت زیر تعریف میگردد.  $G = A - TS - m_0 MH$ 

در اینجا A آنتالپی و S آنتروپی مجموعه میباشند. بـه سـادگی نشـان داده میشود تغییرات انرژی گیبس برابر خواهد بود': dG = - SdT - moMdH (34-4)

در صورتی که فلز بهنجار ما مغناطیسی نباشد سهم مغناطیس آن از رابطهی(4-34) حذف می گرد. dG<sub>n</sub> = - SdT (35-4)

$$G_{n} = -\overleftarrow{O}_{n} dT$$

$$G_{s} = -\overleftarrow{O}_{s} dT + m_{b} \frac{H^{2}}{2}$$
(37-4)

<sup>1.</sup> با استفاده از تعاریف پارامترهای ترمودینامیکی مانند آنتـالپی بـه صـورت A = U + PV - m<sub>b</sub>HM و انرژی گیبس به صورت G = A - TS و با دیفرانسیل گرفتن از هر دوآنها و قرار دادن تغییـرات انـرژی داخلی به صـورت dU = dQ - PdV + m<sub>b</sub>MdH در آنهـا تفییـرات انـرژی گیـبس در فشـار ثابـت بـه صوررت dG = - SdT - m<sub>b</sub>MdH نتیجه میشود.

شکل (4-41)الف، نمایش انرژی گیبس بهازای دماهای بالا و پایین دمای بحرانی میباشد.  
میباشد.  

$$G_n$$
 $J_{n}$ 
 $J_{n$ 

$$\int_{1}^{1} \frac{G_{N} = G_{S}}{\int dG_{N} = dG_{S}}$$
(38-4)

- 
$$S_n dT = -S_s dT - m_b(-H)dH$$
 (39-4)

$$S_{S} - S_{n} = m_{o}(H) \frac{dH}{dT}$$

$$(40-4)$$

در رابطهی(41-4) بهازای میدانهای بحرانی تغییرات اسپین برابر میشود با:

$$S_{S} - S_{n} = \frac{1}{2} m_{0} \underbrace{\overset{\text{gent}}}{\overset{\text{gent}}{\overset{\text{gent}}{\overset{\text{gent}}}{\overset{\text{gent}}{\overset{\text{gent}}}{\overset{\text{gent}}{\overset{\text{gent}}}{\overset{\text{gent}}}{\overset{\text{gent}}}{\overset{gent}}}}}}}}}}}$$

ازاین رو اندازه ی این اختلاف بین حالات آبَر رسانایی و بهنجاز در میدان  
بحرانی برابر 
$$\frac{1}{2}m_b\left(dH^2/dT
ight)_{T=T_c}$$
 خواهد بود. از طرفی با استفاده از تعریف  
ظرفیت گرمایی در دمای بحرانی:  
 $C = \stackrel{e}{\Theta}T \frac{\P S}{\pi T} \stackrel{u}{\bullet} C$ 

$$C = \stackrel{\acute{e}}{\underset{e}{\beta}} T \frac{\P S}{\P T} \stackrel{\acute{u}}{\underset{u}{}} \stackrel{\acute{u}}{\underset{r_{c}}{}}$$
(42-4)

خواص أبَررسانايي 317

با استفاده از رابطهی(4-40) و مشتق گرفتن از طرفین آن نسبت بـه دمـا و قرار دادن آن در رابطهی(4-42)، به اختلاف ظرفیت گرمایی در دمـای بحرانـی در دو وضعیت بهنجار و اَبَررسانا خواهیم رسید.

$$DC = C_{s} - C_{n} = m_{o} T_{C} \hat{\stackrel{e}{e}}_{f} H \frac{d^{2}H}{dT^{2}} + \stackrel{e}{c} \frac{d^{2}H}{dT} \stackrel{o}{e}_{f} \stackrel{o}{U}_{f} \stackrel{o}{\downarrow}_{T=T_{c}}$$
(43-4)

نکته مهم در این است طبق رابطهی(4-2) (قانون توئن) میدان بحرانـی در دمای بحرانی H(T<sub>C</sub>) برابر با صفر میباشد. ازاینرو جمله اول داخل کروشـه(4-(43) برابر صفر خواهد شد.

$$C_{s} - C_{n} = m_{o} T_{C} \underbrace{\underbrace{\operatorname{del}}_{e} H \dot{o}^{2}}_{e dT} \underbrace{\operatorname{del}}_{e} \underbrace{\operatorname{del}}_{F = T_{c}} (44-4)$$

عبارت (44-4) به فرمول روتگر <sup>۱</sup> شناخته می شود. این رابط ه نشان دهنده ناپیوستگی ظرفیت در دمای بحرانی می باشد.

با توجه به همارزی شدت میدان مغناطیسی H با میدان مغناطیسی B طبق رابطهی H = B/m و بهکارگیری از رابطهی (2-4) و مشتقگیری از آن:

$$\overset{\text{gelH}}{\underset{e}{\text{d}}T} \overset{o}{\underset{p}{\Rightarrow}} = -\frac{2T}{T_{C}^{2}} H_{oC}$$
 (45-4)

که در رابطهی(H<sub>oC</sub> (45-4) شدت میدان مغناطیسی بحرانـی در اَبَرسـانا در دمای صفر میباشد. با قرار دادن رابطهی(H-4) در رابطهی(H4-4):

$$DC = C_s - C_n = m_0 T_C \hat{\mathbf{e}}_{\mathbf{f}}^{\mathbf{f}_2 \mathbf{f}_2^4} H_{oC}^2 \hat{\mathbf{u}}_{\mathbf{f}_{T=T_c}}$$
(46-4)

\ Rutger's formula

318 فیزیک حالت جامد2

$$DC = \frac{4m_b H_{oC}^2}{T_C}$$
(47-4)

با توجه به این ناپیوستگی ظرفیت گرمایی در دمای بحرانی و با در نظر گرفتن سهم الکترونی در ظرفیت گرمایی ویژه فلزات بهنجار که قبلاً با آن آشنا شده بودهایم'، می توان نسبت تغییرات ظرفیت گرمایی DC به ظرفیت گرمای ویژه الکترونهای بهنجار C<sub>n</sub> در دمای بحرانی به صورت رابطهی (4-48) نتیجه گرفت.

$$\widetilde{g}_{\overline{C}n}^{\underline{\text{OC}}} \overset{\ddot{\text{o}}}{\underset{\varnothing}{=}} = \frac{DC}{g\Gamma_{C}} = \frac{4m_{b}H_{Co}^{2}}{g\Gamma_{C}^{2}}$$
(48-4)

## مسائل:

1-4. نفوذ میدان مغناطیسی در یک ورقه بهدست بیاورید. برای این کار می توان از معادله نفوذ (رابطهی (4-11)) را به صورت (N<sup>2</sup>B(x) = 1/L<sup>2</sup>B(x) استفاده نمود.
 الف) نشان دهید که (R(x) در داخل یک ورقهی اَبَررسانا که عمود بر محور X و ضخامت آن d است با رابطهی زیر داده می شود.

$$B(x) = B(0) \frac{\cosh(x/L)}{\cosh(d/2L)}$$
(49-4)

$$m_0 M(x) = -B(0) \overleftarrow{c}_{\Theta L^2} \frac{\ddot{o}}{\phi} (d^2 - 4x^2)$$
 (50-4)

۱. سهم الکترونی در ظرفیت گرمایی ویژه فلزات بهنجارش به صورت gT و سهم فونونی در ظرفیت گرمایی ویژه به صورت CT<sup>3</sup> میباشد.

$$\begin{aligned} -2.4 &= 2.5 - 2.4 = 2.5 -$$

 سؤالات تستى:

 1-4. كدام يك از رابطه هاى زير مقاومت ويژهى يك فلز معمولى نسبت به دما را

 نشان مىدهد.

 نشان مىدهد.

 الف)  $r = r_o + BT^5$  

 ب)  $r = r_o + BT^5$  

 ب)  $r = r_o + BT^4$  

 ب)  $r = r_o + BT^4$ 

2-4. کدام یک از عبارتهای زیر رابطهی میدان مغناطیسی بحرانی با دما، صحیح میباشد.

$$B_{C}(T) = B_{oC} \stackrel{\acute{e}}{\stackrel{e}{\theta}} - \stackrel{\widetilde{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}}} \stackrel{\acute{o}^{2}\dot{u}}{\underbrace{\dot{u}}} ( \dots \qquad B_{C}(T) = B_{oC} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\theta}} - \stackrel{\widetilde{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}}} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}}} \stackrel{\acute{e}}{\underbrace{\dot{u}}} ( \dots \qquad B_{C}(T) = B_{oC} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\theta}} - \stackrel{\widetilde{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}}} \stackrel{\acute{o}^{1/2}\dot{u}}{\underbrace{\dot{u}}} ( \dots \qquad B_{C}(T) = B_{oC} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\theta}} - \stackrel{\widetilde{e}T_{c}}{\overset{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}}} \stackrel{\acute{o}^{1/2}\dot{u}}{\overset{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\xi}}} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{T_{c}}} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\vartheta}} \stackrel{\acute{e}}{\overset{\acute{e}}{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}{{\xi} \stackrel{\acute{{e}}}{{\xi}} \stackrel{\acute{e}}$$

4-4. با توجه به شکل(4-15) کدام نمودار ابَررسانا نوع اول و کدام یک نوع دوم را بیان میکنند.



ب): شکل (الف) آبَررسانا نوع اول و شکل (ب) آبَررسانا نوع دوم  
ج): شکل (الف) و (ب) هر دو آبَررسانا نوع اول  
د): شکل (الف) و (ب) هر دو آبَررسانا نوع دوم  
S-4. کدام رابطه زیر در یک آبَررسانا صادق میباشد.  
الف) 
$$\frac{dJ_S}{dt} = \frac{n_S e^2}{m} \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{H}}$$
  
ب)  $\mathbf{\tilde{H}} = \frac{n_S e^2}{me_o c^2} \mathbf{\tilde{H}}$   
ج)  $\mathbf{\tilde{H}} = \frac{n_S e^2}{me_o c^2} \mathbf{\tilde{H}}$   
د) هر سه صحیح میباشند.

خواص أبّررسانايي 321

ll N	<sup>2</sup> He Helium 4.00260	10 Neon Neon 20.1797 15"25"2p"	<sup>18</sup> Ar Argon 39.948 [Ne]35 <sup>3</sup> 30 <sup>6</sup>	<sup>36</sup> Kr Krypton Krypton [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>	54 Xeron Xeron 131.29 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>	88 Radon (222) (Hglop	dope.
	VIIB	9 Fluorine Fluorine 18.292840 15 <sup>2</sup> 25 <sup>2</sup> 29 <sup>5</sup>	17 CI Chlorine 35.4527 [No]35 <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	<sup>35</sup> <b>Br</b> Bromine 79.904 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	53   Iodine Iodine 126,90447 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	B5 At Astatine (210) [Hg]6p <sup>5</sup>	ost stable iso
	VIB	8 <b>0</b> 0xygen 15.9994 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	16 <b>S</b> Sulphur 32.066 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	<sup>34</sup> <b>Se</b> Selenium 78.06 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>	<sup>52</sup> Te Tellunium 127.60 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	84 <b>PO</b> Polonium (209) [Hg]6p <sup>4</sup>	mber of the m
	ΛB	7 <b>N</b> Nitregen 14.00674 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	15 P Phosphorous 30.97376 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	<sup>33</sup> AS Arsenic 74.92160 [Ar]3d <sup>11</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	51 <b>Sb</b> Antimony 121.760 [Kr]4d <sup>1552</sup> 5p <sup>3</sup>	83 <b>Bi</b> Bismuth 208.98038 [Hg]5p <sup>3</sup>	the mass nu
	IVB	5 C Carbon 12.0107 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	14 Si Silicon 28.0855 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	<sup>32</sup> Ge Germanium 72.61 [Av]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	<sup>50</sup> <b>Sn</b> <sup>10,710</sup> [kr]40 <sup>10</sup> 58 <sup>2</sup> 50 <sup>2</sup>	82 <b>PD</b> Lead 207.2 [Hg]6p <sup>2</sup>	(ets indicates
	IIIB	-5 Boron = Boron = 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p	13 AI Aluminium 26.98154 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p	<sup>31</sup> Ga Gallium 69.723 [Ar]3d <sup>10,45,4</sup> p	<sup>49</sup> <b>h</b> Indium 114.818 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p	81 Thallum 204.833 [Hg]6p	mber in brack
		mic number	IIB	<sup>30</sup> <b>Zn</b> Zinc 65.39 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>	48 Cd Cadmium 112.411 IX194 <sup>10</sup> 55 <sup>2</sup>	<sup>80</sup> Hg Mercury 200.59 Xejat "5d "662	c weight, a nu
		Ato Ato	8	29 <b>Cu</b> Copper 63.546 [Ar]3d <sup>10</sup> 48	<sup>47</sup> Ag siver 107.8682 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s	79 Au Gold 196.96655 [Xe]41 <sup>14</sup> 5d <sup>16</sup> 65	For atomic
			ſ	28 Ni Nickel 58.6934 [Ar]3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>	<sup>46</sup> <b>Pd</b> Palladium 106.42 [Krij4d <sup>10</sup>	78 Ptatinum Ptatinum 195.078 [Xej4t "5d"6s	
			₹	27 <b>CO</b> Cobalt 58.93320 [Ar]3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup>	45 <b>Rh</b> Rhodium 102.90550 [Kr)4d <sup>82</sup>	77 <b>Ir</b> Indium 192.217 [Xe]41 <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 68 <sup>2</sup>	109 Mt Meitnerium (268)
			l	26 Fe Iron 55.845 [Ar]3d <sup>*48<sup>2</sup></sup>	<sup>44</sup> Ru Ruthenium 101.07 [Kr)4d <sup>7</sup> 5s <sup>2</sup>	76 <b>OS</b> Osmium 190.23 [Xej41 <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 68 <sup>2</sup>	108 HS Hassium (265)
			VIIA	25 Mn Manganese 54.83805 [Ar]3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup>	<sup>43</sup> TC Technetium (98) [Kr]4d <sup>552</sup>	75 <b>Re</b> Rhenium 186.207 [Xe]41 <sup>45</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	107 <b>Bh</b> Bohrium (264)
			VIA	24 <b>Cr</b> Chromium 51.9961 [Ar]3d <sup>5</sup> 4s	42 MO Molybdenum 95.94 [Kr]4d <sup>5</sup> 5s	74 V Tungsten [Xe]41 <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	106 Sg Seatborgium (263)
			A	23 V Vanadium 50.9415 [Ar]3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup>	41 Nbbium Niobium 92.90638 [Kr]4d <sup>5</sup> 5s	73 <b>Ta</b> Tantatum 180.9479 [Xe]41 <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 65 <sup>2</sup>	<sup>105</sup> Db Dubnium (262)
			IVA	22 <b>Ti</b> Titanium 47.867 [Ar]3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	40 <b>Zr</b> Zrconium 91.224 [Krj4d <sup>2</sup> 55 <sup>2</sup>	72 Hf Fafnium 178.49 [Xe]41 <sup>45</sup> 65 <sup>2</sup>	104 <b>Rf</b> Rutherfordium (261) IBn[51 <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> ?
			AIII	<sup>21</sup> Sc Scardium 44.95591 [Ar]3d4s <sup>2</sup>	39 Y Vtrium 88.90585 [Kr]4d5s <sup>2</sup>	*	+-
	ЧI	4 <b>Be</b> Beryllium 9.01218 15 <sup>2</sup> 25 <sup>2</sup>	<sup>12</sup> Mg Magnesium 24.3050 [Ne]3s <sup>2</sup>	20 Ca Calcium 40.078 [Ar]45 <sup>2</sup>	<sup>38</sup> <b>Sr</b> Strontium 87.62 [Krj5s <sup>2</sup>	56 <b>Ba</b> Barium 137.327 [Xe)6s <sup>2</sup>	88 <b>Ra</b> Radium (226) [Rn]75 <sup>2</sup>
A	Hydrogen 1.00794 1s	3 Li Lithium 5.941 15 <sup>2</sup> 26	11 Na Sodium 22.98977 [Ne]38	19 K	97 <b>Rb</b> Rubidium 85.4678 [Kr]58	<sup>56</sup> CS Cestum 132,90545 [Xej6s	7 Fr Francium (223) [Puj7s

جداول

71 Lu Luteum 174.967 174.967 (Xej41<sup>15</sup>5655 103 Lr Lawrencium (262) Fin151<sup>17</sup>76<sup>27</sup>70<sup>5</sup>70<sup>5</sup>

70 Yb Ytterbium 173.04 173.04 173.04 [Xe)41<sup>652</sup> [Xe)41<sup>652</sup> Nobelium (259) [An)51<sup>17</sup>75

69 Tm Thutum 168 2421 (Xej4t<sup>13</sup>6s<sup>2</sup> (Xej4t<sup>13</sup>6s<sup>2</sup> (Xeight<sup>13</sup>6s<sup>2</sup>) 101 Md Mendebvium (258)

68 Er Erbium 167.26 (Xe)41<sup>12</sup>6s<sup>2</sup> (Xe)41<sup>12</sup>6s<sup>2</sup> (Xe)41<sup>12</sup>6s<sup>2</sup> (Xe)41<sup>12</sup>6s<sup>2</sup> (Re)51<sup>12</sup>7s<sup>2</sup>

67 HO Holmium 164,93032 [X6]41"6s<sup>2</sup> [X6]41"6s<sup>2</sup> 99 ES Einsteinium (252) [Rn]51"7s<sup>2</sup>

66 Dy Dysprosium 182.50 [Xe)41\*662 [Xe)41\*662 [Xe)41\*662 [Xe)41\*662 [Xe)1 [Xe)1 [Xe)1 [Rn)51\*(Ye<sup>2</sup>)

64 Gd 3edolinium 157.25 [Xej41<sup>5</sup>5665<sup>2</sup> 86 Cm Curium (247) [Hn]5<sup>7</sup>6475<sup>2</sup>

63 EU 151.964 151.975 151.964 151.975 151.964 151.975 151.9

62 Sm Samarium 150.36 (Xe)41<sup>652</sup> (Xe)41<sup>652</sup> 94 Pu Plutonium (244) (Rn)55<sup>75,5</sup>

61 Pm Promethium (145) [xe)41<sup>662</sup> 33 Np Neptunium (237) (2475<sup>2</sup>

60 Nd Neodymium 141.24 [Xe]4165<sup>2</sup> 282.0260 [Hn]57'6075<sup>2</sup>

59 Pr Praseodymium 140.90765 [Xel41\*6s<sup>2</sup> [Xel41\*6s<sup>2</sup> 91 Pa Protectinium 231.0006 [An)51\*647s<sup>2</sup>

58 Ce cerium 140.116 [Xe)415d6s<sup>2</sup> 90 **Th** Thorium 222.0981 [An)6d<sup>2</sup>73<sup>2</sup>

57 La Lanthanum 138.9055 [Xe)5d6s<sup>2</sup> [Xe)5d6s<sup>2</sup> [Xe)5d6s<sup>2</sup> [Xe)5d6s<sup>2</sup> (Xe)5d6s<sup>2</sup> (Xe)5

Actinides

Lanthanides 🕇

Fundamental constants			
Bohr radius for hydrogen	$4\pi\epsilon_0\hbar^2/m_0e^2 =$	$a_{\rm H}$	$5.292 \times 10^{-11} \mathrm{m}$
Velocity of light in free space		с	$2.9979 \times 10^8 \mathrm{m  s^{-1}}$
Electronic charge		е	$1.6022 \times 10^{-19} \mathrm{C}$
Gravitational constant		G	$6.673  imes 10^{-11}  \mathrm{N}  \mathrm{m}^2  \mathrm{kg}^{-2}$
Planck's constant		h	$6.626 \times 10^{-34} \mathrm{Js}$
	$h/2\pi =$	ħ	$1.0546 \times 10^{-34} \mathrm{Js}$
Boltzmann's constant		$k_{\mathbf{B}}$	$1.3807  imes 10^{-23}  \mathrm{J}  \mathrm{K}^{-1}$
Electron rest mass		$m_0$	$9.109  imes 10^{-31}  \mathrm{kg}$
Proton rest mass		$m_{\rm p}$	$1.6726 \times 10^{-27} \mathrm{kg}$
Avogadro's number		NA	$6.022 \times 10^{23}  \mathrm{mol}^{-1}$
Molar gas constant		R	8.315 $J \text{ mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Rydberg's constant	$\alpha^2 m_0 c/2h =$	$R_{\infty}$	$1.0974 \times 10^7 \mathrm{m}^{-1}$
Rydberg's constant for hydrogen		$R_{\rm H}$	13.606 eV
Standard molar volume		$V_{\rm m}$	$22.414 \times 10^{-3} \mathrm{m^3  mol^{-1}}$
Fine structure constant	$e^2/4\pi\epsilon_0\hbar c =$	α	$(137.036)^{-1}$
Electric permittivity of free space		$\epsilon_0$	$8.854 \times 10^{-12} \mathrm{Fm^{-1}}$
Bohr magneton		$\mu_{ m B}$	$9.274 \times 10^{-24} \mathrm{A}\mathrm{m}^2~or~\mathrm{J}\mathrm{T}^-$
Nuclear magneton		$\mu_{ m N}$	$5.051 \times 10^{-27} \mathrm{Am^2} or \mathrm{JT^{-}}$
Magnetic flux quantum	h/2e =	$\Phi_0$	$2.0678 \times 10^{-15} \mathrm{T} \mathrm{m}^2$
Stefan's constant		$\sigma$	$5.671 \times 10^{-8} \mathrm{W  m^{-2}  K^{-4}}$
Magnetic permeability of free space		$\mu_0$	$4\pi \times 10^{-7} \mathrm{H  m^{-1}}$

Energy equivalents for photons  $E = h\nu = k_{\rm B}T = \frac{hc}{\lambda}$ 

	E	ν	 T	λ	λ	-1
(J)	(ev)	(FIZ)	(K)	(m)	(m *)	(cm *)
· 1	$6.242 \times 10^{18}$	1.509×10 <sup>33</sup>	$7.243 \times 10^{22}$	$1.486 \times 10^{-25}$	5.034×10 <sup>24</sup>	5.034×10 <sup>22</sup>
1.602×10 <sup>-19</sup>	1	2.418×10 <sup>14</sup>	1.160×10 <sup>4</sup>	$1.240 \times 10^{-6}$	8.066×10 <sup>5</sup>	8.066×10 <sup>3</sup>
6.626×10 <sup>-34</sup>	$4.136 \times 10^{-15}$	1	$4.799 \times 10^{-11}$	2.998×10 <sup>8</sup>	$3.336 \times 10^{-9}$	3.336×10 <sup>-11</sup>
$1.381 \times 10^{-23}$	$8.617 \times 10^{-5}$	2.084×10 <sup>10</sup>	1	$1.439 \times 10^{-2}$	69.50	0.6950
$1.987 \times 10^{-25}$	$1.240 \times 10^{-6}$	$2.998 \times 10^8$	$1.439 \times 10^{-2}$	1	1.0	0.01
$1.987 \times 10^{-25}$	$1.240 \times 10^{-6}$	2.998×10 <sup>8</sup>	1.439×10 <sup>-2</sup>	1.0	1	0.01
$1.987 \times 10^{-23}$	$1.240 \times 10^{-4}$	2.998×10 <sup>10</sup>	1.439	0.01	100	1

مراجع

- 1. Introduction to Solid State Physics, Charles Kittel, 1947.
- Y. Principles of the theory of solids, J.M.Ziman, second Edition 1947.
- ۳. Solid State Physics, H. C. Gupta, ۱۹۹٦.
- ٤. Solid State Physics, Ashcroft and Mermin, ۱۹۷۰.
- o. Magnetism in Condensed Matter, Stephen Blundell, T...
- <sup>1</sup>. Band Theory and Electronic Properties of Solids, John Singleton, <sup>1</sup>...
- V. Solid state Physics (Introduction to the theory), J. D. Patterson, B. C. Bailey, Y...o.
- A. Condensed Matter Physics, M.P. Marder, Y....
- <sup>9</sup>. Solid State Physics, G. Grosso and G. Pastori Parravicini, <sup>Y</sup>····.
- ) •. A Quantum Approach to Condensed Matter Physics, **P.L. Taylor and O.** Heinonen,  $\Upsilon \cdot \Upsilon$ .

الد فیزیک حالت جامد، تألیف **اچ.ام. روزنبرگ**، ترجمهی حسین عشقی، دکتر حسن عزیزی، چاپ اول 1376 مرکز نشر دانشگاهی 12. *نظریه کوانتومی جامدات*، تألیف **یون پ. اوریلی**، ترجمه دکتر سید اکبر جعفری، دانشگاه صنعتی اصفهان مرکز نشر شهریور 1384.