

فهم رفتار الکترون در جامدات ← یکی از کلیه‌های فهم خواص مواد

تئوری الکترون در جامدات ← قادر به توضیح خواص اپتیکی، مغناطیسی، گرمایی و الکتریکی مواد است.

دستیابی به تکنولوژی برای پایه‌ریزی یک تمدن مدرن

مثال‌ها:

مواد مغناطیسی : Electric generators, motors, loudspeakers, transforms, tape recorders, and tapes

خواص اپتیکی مواد : Lasers, optical communication, windows, lenses, optical coating solar collectors, and reflectors

خواص گرمایی : play a role in refrigeration and heating devices
heat shields for spacecraft

خواص الکتریکی : good electrical conductors : silver, copper
good insulators : quartz, porcelain
چینی

Semiconductors : poor conductors at RT

کاربردهای فراوان

بعد از اختراع ترانزیستور در اواخر ۱۹۴۰، صنعت الکترنیک رشدیافت. فروش سالانه‌ی پنج تریلیون دلار.

از همان اوایل، مطالعه و پژوهش روی مواد نقش اساسی در صنعت الکترنیک داشت.

برای فهم خواص الکتریکی مواد در صد سال گذشته، سه رهیافت مختلف وجود دارد که سطح پیچیدگی و فلسفه شان باهم فرق می‌کند.

۱- Continuum theory

در قرن نوزدهم توصیف پدیده‌های مشابهی مشاهده‌های تجربی مرسوم بود.

تئوری پیوستار فقط به کسیت‌های ماکروسکوپی و اطلاعات تجربی وابسته به هم می‌پردازد. فرضهایی مربوط به ساختار ماده در این معادله‌ها لحاظ نشده است. نتایج که از قوانین تجربی بدست می‌آید همچنان معتبر است حتی وقتی ساده‌سازی‌هایی در حین تفسیر انجام نشود. مثال:

ohm's law, maxwell equations, Newton's law, and Hagen-Rubens equation

۲- classical electron theory

با معرفی اصل‌های مبتنی بر اتم‌ها برای توصیف مواد در اوایل قرن بیستم پلاسمایی در درک ما حاصل شد.

تئوری کلاسیکی الکترون حرکت الکترون‌ها در پاسخ به یک میدان خارجی و برهم‌کنش الکترون‌ها با اتم‌های ماده را توضیح می‌داد. معادله‌های رابطی در روده حاصل این دوره است.

۳- Quantum theory

پلاسمایی بیشتر برای درک مواد در قرن بیستم باعث موفقیت و درستی به توصیف کوانتومی مواد شد.

رهیافت کوانتومی قادر به توصیف مشاهده‌های تجربی بود که با روش‌های دیگر قابل توصیف نبود. این تئوری نشان می‌داد که مکانیک نیوتن در مقیاس‌های اتمی کارا نیست و نمی‌تواند رفتار الکترون‌ها در جامدات را توصیف کند.

در ~~فصل~~ ۱ از کتاب حاضر پایه های تئوری کوانتومی معرفی می شود و
 شما با مفاهیم زیر که در بخش های بعدی به آن ها نیاز داریم آشنا می شوید

- انرژی فرمی Fermi energy
- چگالی حالات Density of states
- تابع توزیع فرمی Fermi distribution function
- اصل عدم قطعیت uncertainty principle
- ساختار نواری Band structure
- منطقه بریلوئن Brillouin zone
- جرم موثر الکترون ها Effective mass of electrons
- تراز های کوانتیده انرژی Quantization of energy levels

بسی نیاز این ~~فصل~~ :
 و آشنایی با روابط مثل :

قانون دوم نیوتن : $F = ma$ (1.1)

انرژی جنبشی : $E_{kin} = \frac{1}{2}mv^2$ (1.2)

تکانه خطی : $p = mv$ (1.3)

(1.2) + (1.3) : $E_{kin} = \frac{p^2}{2m}$ (1.4)

سرعت نور : $c = \nu \lambda$ (1.5)

سرعت موج : $v = \nu \lambda$ (1.6)

فرکانس زاویه ای : $\omega = 2\pi\nu$ (1.7)

معادله انیشتین : $E = mc^2$ (1.8)

فرکانس موج نور : ν

طول موج : λ

بسی نیاز دیگر:

خواص مواد معدنی و فلورسناسی

آشنای با مفاهیم:

Lattice constant - ثابت شبکه

Miller's indices - اندیس های میلر

X-ray diffraction - پراش اشعه X

Bragg's law - قانون براگ

هر چند هر جا در این کتاب به این مفاهیم نیاز باشد به صورت خلاصه توضیح داده می شود.

همچنین مفاهیمی از فیزیک و ریاضی بصورت پیوست آخر کتاب اضافه شده است.