# 预备知识

## 复旦大学 微电子学系

13307130163

李琛

June 9, 2015

## Contents

1	晶体	·结构 ···································	2
2	倒易点阵与晶体衍射		3
	2.1	倒易点阵	3
	2.2	晶体衍射	4
	2.3	晶体结合	4
3	3 自由电子费米气体		4
	3.1	一维情况	4
	3.2	费米能	5
	3.3	三维情况	5

### 1 晶体结构

- 晶体 原子周期性排列,有周期性的物质
- 晶体结构 原子排列的具体形式
- 布拉菲格子 体现晶体结构周期性的格子称为布拉菲格子
- **基矢** 以原胞共顶点的三条边作为三个矢量 $\vec{a_1}$ ,  $\vec{a_2}$ ,  $\vec{a_3}$ , 并以其中一个格点为原点,则布 拉菲格子的格点可以表示为  $\vec{a} = L_1\vec{a_1} + L_2\vec{a_2} + L_3\vec{a_3}$ ,则称  $\vec{a_1}$ ,  $\vec{a_2}$ ,  $\vec{a_3}$  为基矢
- **点阵** 让u,v,w取遍所有整数值,由 $\vec{r}=\vec{r}+u\vec{a}+v\vec{b}+w\vec{c}$ 所确定的一簇点 $\vec{r}$ 就定义了一个点阵
- 晶列 点阵中所有阵点都位于一系列相互平行的直线上,这些直线系称为晶列
- **晶向与晶向指数** 晶列的方向即为晶向,晶向指数[*mnp*]为晶向矢量在晶轴上投影的互 质整数,同类晶向记为< *mnp* >
- 晶面 点阵中所有阵点全部位于一系列相互平行等距的平面上,这样的平面称为晶面
- **晶面指数** 晶面指数h,k,l是晶面与三晶轴截距r,s,t的倒数的互质整数,也称为密勒指数
- 简单与复式格子 简单格子:基元只有一个原子的晶格 复式格子:基元包含两个或两个 以上原子
  - 如果晶体由一种原子组成,但在晶体中原子周围的情况不同,这样的晶格也是复式格子(如单晶Si)
- **晶体的对称性** 晶体具有平移对称性和点对称性,对称操作可使晶体结构完全同自身 重合。
  - 包括通过某一阵点轴的转动(2p,2p/2,2p/3,2p/4,2p/6或称为(一重、二重、三重、四重、六重)、某一镜面的反映(m)、某一结点的反演(i)(n重反演即为镜面反映后的n重转动)。
- **原胞与晶胞** 原胞(primitive cell),固体物理元胞:基矢a, b, c 构成的平行六面体。最小的重复单元,只反映周期性的特征
  - 晶胞,结晶学元胞:能够最大限度反映晶格对称性质(周期性和对称性)的最小单元,不一定最小。

金刚石结构与闪锌矿结构 金刚石结构是一种由相同原子构成的复式晶格,它是由两个面心立方晶格沿立方对称晶胞的体对角线错开1/4长度套构而成。常见的半导体中GeSiα – Sn(灰锡)都属于这种晶格。

闪锌矿结构与金刚石结构的唯一区别是它含有两种不同的原子(GaAs, InSb, GaP等化合物)。

## 2 倒易点阵与晶体衍射

#### 2.1 倒易点阵

• 倒易点阵:与正点阵相对应的量纲为长度倒数的一个三维空间点阵。

•

基矢
$$\vec{a_1}$$
,  $\vec{a_2}$ ,  $\vec{a_3}$   $\Omega = \vec{a_1} \cdot (\vec{a_2} \times \vec{a_3})$ 

•

定义 
$$\begin{cases} \vec{b_1} = 2\pi \frac{\vec{a_2} \times \vec{a_3}}{\Omega} \\ \vec{b_2} = 2\pi \frac{\vec{a_3} \times \vec{a_1}}{\Omega} \\ \vec{b_3} = 2\pi \frac{\vec{a_1} \times \vec{a_2}}{\Omega} \end{cases}$$

则倒格矢 $K_h = h_1 \vec{b_1} + h_2 \vec{b_2} + h_3 \vec{b_3}$ 

• 对于周期函数n(x) = n(x+a), 进行傅里叶变换, 得

$$n(x) = n_0 + \Sigma [C_p cos(2\pi px/a) + S_p sin(2\pi px/a)]$$

$$n(x) = \sum n_p exp(i2\pi px/a)$$

倒点阵是正点阵的傅立叶变换

• 倒易点阵范例

简单立方的倒易点阵仍是简单立方,第一布里渊区是立方体 体心立方的倒易点阵仍是面心立方,第一布里渊区是正菱形十二面体 面心立方的倒易点阵仍是体心立方,第一布里渊区是截角八面体

#### 2.2 晶体衍射

- 布拉格定律  $2dsin\theta = n\lambda$
- 衍射条件  $2\vec{k} \cdot \vec{G} + \vec{G}^2 = 0$
- ◆ 布里渊区 布里渊区定义为倒易点阵中的维格纳一赛茨晶胞 在倒易点阵的中央晶胞称为第一布里渊区

#### 2.3 晶体结合

- 离子晶体 结合力为正负电子间的静电库仑力
- 金属晶体 结合力为原子实和电子云之间的静电库仑力
- ★价晶体 结合力为具有很强方向性的共价键
- 分子晶体 依靠范德华相互作用结合, 键力源于瞬时电偶极矩的感应作用

## 3 自由电子费米气体

**自由电子费米气体** 是指自由的、无相互作用的、遵从泡利不相容原理的电子气。

### 3.1 一维情况

- 哈密顿算符  $\hat{H} = \hat{T} + \hat{V}$ ,  $\hat{T}$ 为动能项, $\hat{T} = \frac{p^2}{2m}$ ,p为动量算子, $p = -i\bar{h}\frac{d}{dx}$ ,  $\hat{T} = -\frac{\bar{h}^2}{2m}\frac{d^2}{dx^2}$   $\hat{V}$ 为势能项,一般定态情况下可以忽略
- 薛定谔方程  $\hat{H}\psi = \varepsilon\psi$
- 一维情况下

$$\hat{H}\psi_n(x) = -\frac{\bar{h}^2}{2m} \frac{d^2\psi_n(x)}{dx^2} = \varepsilon \psi_n(x)$$
解为 $\psi_n(x) = Asin\left(\frac{2\pi}{\lambda_n}x\right), L = \frac{1}{2}n\lambda_n$ 

$$\therefore \varepsilon_n = \frac{\bar{h}^2}{2m} \left(\frac{n\pi^2}{L}\right)$$

• 简并度 具有相同能量的轨道数目为简并度,一维情况下的简并度为2

#### 3.2 费米能

- **费米能** $\epsilon_F$ 基态下最高被充满能级的能量
- 费米-狄拉克分布函数给出了理想气体处于热平衡状态时能量为ε的轨道被占据的几率

$$f(\varepsilon) = \frac{1}{e^{\frac{\varepsilon - \mu}{kT}} + 1}$$

 $\mu$ 为化学势, $\mu$ 的选择需要总能计算出系统中粒子的总数,即等于N

• 当 $\varepsilon - \mu >> kT$ 时,简化为玻尔兹曼分布 $f(\varepsilon) \approx e^{-\frac{\varepsilon - \mu}{kT}}$ 

#### 3.3 三维情况

$$-\frac{\bar{h}^2}{2m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \psi_{\vec{k}}(\vec{r}) = \varepsilon_{\vec{k}} \psi_{\vec{k}}(\vec{r})$$
$$\psi_{\vec{k}}(\vec{r}) = \exp(i\vec{k} \cdot \vec{r}) = \exp[i(k_x x + k_y y + k_z z)]$$
$$\therefore \psi_{\vec{k}}(\vec{r}) = \frac{\bar{h}^2}{2m} k^2 = \frac{\bar{h}^2}{2m} \left( k_x^2 + k_y^2 + k_z^2 \right), k = \frac{2\pi}{\lambda}$$

- 三维情况下N个电子处在基态时,每个被占据轨道课看做k空间内一个球内的点
- 球面的能量为费米能,费米面上波矢的大小为 $k_F$ ,最小体积元为 $\frac{2\pi}{L}^3$ ,即这个体积中只有一个允许波矢
- 轨道总数

$$N = 2 \times \left(\frac{4}{3}\pi k_F^3 \div \left(\frac{2\pi^3}{L}\right)\right) = \frac{V}{3\pi^2} k_F^3, V = L^3$$

$$\therefore k_F = \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{\frac{1}{3}}, \varepsilon_F = \frac{\bar{h}^2}{2m} \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{\frac{2}{3}}, 仅与粒子浓度有关$$

● 能态密度 单位能量间隔内的轨道数目

能量 
$$\leq \varepsilon$$
下,包含的轨道总数 $N=rac{V}{3\pi^2}\left(rac{2m\varepsilon}{ar{h}^2}
ight)^{rac{3}{2}}$  能态密度 $D(\varepsilon)=rac{dN}{d\varepsilon}=rac{V}{2\pi^2}\left(rac{2m\varepsilon}{ar{h}^2}
ight)^{rac{3}{2}}\varepsilon^{rac{1}{2}}$