结晶固体

演练

1个水晶二碘

二碘我 2 结晶在面心斜方晶系。晶胞参数为:

A = 725时; b = 977分; C = 478分。常数也给 阿伏伽德罗 ñ A = 6022 × 10 和原子摩尔质量 M (I) = 126.9克·摩尔

23 摩尔 = 1

- 1.什么是水晶二碘的性质是什么?
- 2.什么是常规网格二碘的多重?
- 3.什么是固态二碘的浓度?

2结构晶体铌

在体在室温下结晶,铌的Nb(Z=41)心立方结构,参数 网孔 A = 330分。常数也给 阿伏伽德罗 ñ A = 6022 × 10 原子摩尔 M (NB) = 92.0克·摩尔

23 摩尔 = 1 和地面

x 或 mu 太 ż 。钛(Ti)是

- 1.代表铌结构。
- 2.确定多个 ž的网格。
- 3.计算密度 ρ 铌。
- 4.确定原子半径 [R 铌(硬球之间的接触是沿对角线长 立方体)。
- 5.计算紧凑 ç的结构。

钛合金的AI 3结构

x 或 "鈦 ž

该合金在航空航天工业最常用于经验式AI 存在如 β :它结晶在立方面心。铝原子(AI)的

填充所有八面体位置和镍的原子(Ni)的占用四面体位点。该 结构的晶格参数是 A = 589分。常数也给 阿伏伽德罗 ñ A =

6022 × 10 23 摩尔 = 1 ,和以下信息:

原子的原子半	= 1)		
钛	147	47,90	
人	143	26.98	
或	124	58.70	

- 1.代表此合金的网格。
- 2.确定合金的公式。
- 3.计算的四面体和八面体位置可居住性。被占领的逆转呢?
- 4.计算该合金的紧凑性。
- 5.计算该合金的密度。
- 6.平均来说,一个钢的密度 ρ = 7800公斤·米 相当于机械性能,这是为什么钛合金更有趣?

=3 和紧凑 C = 0 70。为

1

结晶固体 演练

4硫化铅:方铅矿

引线设计的方法依赖于矿石的PBS提取和加工,称为方铅矿,其具有氯化钠型结构(氯化铯)。鉴于这一密度 方铅矿 ho=7400公斤·米 =3 ,不变的 阿伏伽德罗 ñ $_A=6022\times10$ 114克·摩尔 =1

23 摩尔 ^{= 1} 和PBS的摩尔质量 *M* =

- 1.代表网格方铅矿。
- 2.给在该结构中的离子的配位数。
- 3. Express和计算晶格参数 有方铅矿。
- 4.我们可以预测方铅矿一氯化铯型结构,知道离子半径的值:

[R铅2++ 118时; [R小号2-+ 184分?

砷化镓的5晶体结构

砷化镓结晶为一个闪锌矿型结构的(ZnS),其中,碳 砷(As)形成立方面心网络中,镓原子(Ga)的占用一些网站

四面体。常数也给 阿伏伽德罗 ñ A = 6022 × 10

23 摩尔 = 1 和讯

以下内容:

原子的原子半径(PM)原子摩尔质量(g · 摩尔			
GA	126	69.7	
高手	119	74.9	

- 1.代表网格砷化镓。多少每个小区有砷原子?
- 2.代表四面体位置。她怎么有四面体网格的网站?什么是 这些网站通过镓原子占据的比例是多少?
- 3.它使晶格参数 A = 566点,计算所述砷化镓的密度。