

6章 問題と解答

予習

1.

(1) 三平方の定理より，一辺が 2 cm の直角三角形の斜辺なので， $l = 2\sqrt{2} = 2.83\text{cm}$

(2) $l = 4r$

(3) $r = \frac{2\sqrt{2}}{4} = \frac{\sqrt{2}}{2} = 0.71\text{cm}$

2.

- (1) 金属は熱を伝えにくい。 ×
- (2) 電気を良く通す物質は金属だけである。 ×
- (3) 金属は簡単に延ばすことができる。 ○
- (4) 100 °C以下で融解する低融点の金属は存在する。 ○

演習問題 A

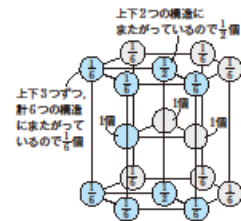
6-A1

(1) 体心立方格子 2 個

単位格子中に含まれる原子の数 = $1(\text{中心}) + \frac{1}{8}(\text{頂点}) \times 8 = 1 + 1 = 2$

(2) 六方最密構造 2 個

最初に六方最密充填構造全体に含まれる原子の個数を計算する。図のように上下の面原子は $\frac{1}{6}$ 個と $\frac{1}{2}$ 個のものがああり，中央部分の 3 個の原子はすべて内部に含まれているので， $12 \times \frac{1}{6} + 2 \times \frac{1}{2} + 3 = 6$ 個である。六方最密充填の単位格子は，図のように，正六角柱を縦に 3 等分してできる菱形柱（菱形を底面とする角柱）である。したがって，単位格子中の原子は $6/3=2$ 個である。



6-A2

$$\frac{2w [\text{g}]}{x^3 [\text{cm}^3]} = d [\text{g/cm}^3] \quad \text{より} \quad w = \frac{dx^3}{2}$$

6-A3

金属結晶の特徴は，②と③

演習問題 B

6-B1

単位格子の体積は $\frac{\sqrt{3}a^2}{2} \times \frac{2\sqrt{6}}{3}a = \sqrt{2}a^3$,

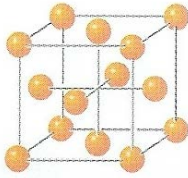
単位格子における結合半径は $\frac{a}{2}$ より単位格子中の原子の体積は $\frac{4}{3}\pi\left(\frac{a}{2}\right)^3 \times 2 = \frac{\pi}{3}a^3$ となる。

したがって、充填率の計算は以下のようなになる。

$$\text{充填率 \%} = \frac{\frac{\pi}{3}a^3}{\sqrt{2}a^3} \times 100 = \frac{\pi}{3\sqrt{2}} \times 100 = 74 \%$$

6-B2

(1)



単位格子中に含まれる原子の数 = $\frac{1}{2}$ (面) $\times 6 + \frac{1}{8}$ (頂点) $\times 8 = 3 + 1 = 4$

(2)

$$\frac{8.9 \text{ g/cm}^3 \times (3.6 \times 10^{-8} \text{ cm})^3}{4} = 1.0 \times 10^{-22} \text{ g}$$

(3)

$$1.0 \times 10^{-22} \times 6.0 \times 10^{23} = 60$$

6-B3

(1)

三平方の定理より, $a^2 + (\sqrt{2}a)^2 = (4r)^2$

したがって, $r = \frac{\sqrt{3}}{4}a$

$a = 0.50 \text{ nm}$ を代入し計算すると, $r = 0.22 \text{ nm}$

(2)

$$\frac{3.5 \text{ g/cm}^3 \times (5.0 \times 10^{-8} \text{ cm})^3}{2} \times 6.0 \times 10^{23} = 131$$