

Задача 209

Металл – Rb

$$\rho = 1,53 \text{ г/см}^3 = 1530 \text{ кг/м}^3$$

$$a = 5,6 \cdot 10^{-10} \text{ м}^3$$

Структурный тип – ?

r – ?

K – ?

Ячейка – ?

Молярная масса рубидия:

$$M = 85 \text{ г/моль} = 85 \cdot 10^{-3} \text{ кг/моль}$$

Число формульных единиц рассчитаем, исходя из формулы:

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{ZM}{a^3 \cdot N_A}$$

$$Z = \frac{\rho \cdot a^3 \cdot N_A}{M}$$

$$Z = \frac{1530 \text{ кг/м}^3 \cdot (5,6 \cdot 10^{-10} \text{ м})^3 \cdot 6,022 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}}{85 \cdot 10^{-3} \text{ кг/моль}} = 2$$

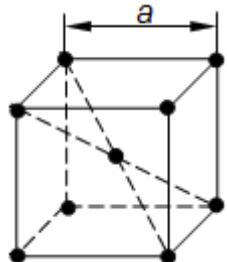
Структурный тип: объемно-центрированная кубическая (ОЦК), так как $Z=2$.

Эффективный радиус:

$$r = \frac{a\sqrt{3}}{4}$$

$$r = \frac{5,6 \cdot 10^{-10} \text{ м} \cdot \sqrt{3}}{4} = 2,42 \cdot 10^{-10} \text{ м}$$

Ячейка:



Координационное число: $K=8$