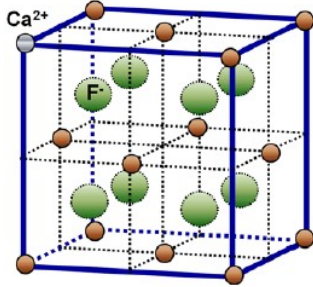


العمل التوجيهي رقم 01



التمرين الأول:

- ليكن التركيب البلوري الموضح في الشكل المقابل. المطلوب:
1. معرفة شبكة برافي وإيجاد إحداثيات الذرات المكونة للقاعدة.
 2. كتابة الصيغة الكيميائية.

التمرين الثاني:

ليكن الجدول الآتي:

| العنصر | الكتلة المولية (g/mol) | الكتلة الحجمية (g/cm³) | نوع الشبكة |
|--------|------------------------|------------------------|------------|
| Ca | 40.1 | 1.55 | CFC |
| Fe | 55.85 | 7.93 | CC |

أحسب ثابت الشبكة a (طول ضلع المكعب الأولي) ونصف قطر الذرة r للعنصرين الموجودين في الجدول.

التمرين الثالث:

أحسب كثافة التعبئة للتركيب السداسي المتراس (HC) مبينا القيمة النظرية للنسبة $\frac{c}{a}$.

التمرين الرابع:

يتبلور كلوريد السيزيوم CsCl في الفئة المكعبة حيث تشغل الأيونات Cl^- الزوايا الركنية للمكعب والأيونات Cs^+ مركز المكعب.

1. ماهي شبكة برافي وإحداثيات الذرات المكونة للقاعدة؟
2. إذا أخذنا الأيون Cs^+ كمرجع فما هو عدد الجوار الأقرب الأول والثاني وعلى أي مسافة وما هو نوعها.
3. بين أنه لكل بنية من نوع CsCl تتحقق العلاقة: $\frac{r^+}{r^-} > 0.732$ حيث r^+ ، r^- هما نصفي قطر الأيون الموجب والسالب على الترتيب.

4. أحسب الكتلة الحجمية للمركب CsCl.

معطيات: $r(Cl^-) = 1.81 \text{ \AA}$ ، $r(Cs^+) = 1.69 \text{ \AA}$ ، $M(Cl) = 35.5 \text{ g/mol}$ ، $M(Cs) = 132.8 \text{ g/mol}$

التمرين الخامس:

الخلية الأساسية للشبكة السداسية البسيطة محددة بالوسيطين a و c حيث: $|\vec{a}| = |\vec{b}| = a$ ، $(\vec{a}, \vec{b}) = 120^\circ$ ، و \vec{c} عمودي على

المستوي المتكون من الشعاعين \vec{a} ، \vec{b} .

1. استخرج عبارة الأشعة الأساسية \vec{a} ، \vec{b} ، \vec{c} في المعلم OXYZ واحسب حجم الخلية الأساسية.

2. أعط إحداثيات العقد الستة المحاطة بالمركز بالنسبة للأشعة \vec{a} ، \vec{b} ، \vec{c} .

3. استخرج عبارة الأشعة الأساسية \vec{a}^* ، \vec{b}^* ، \vec{c}^* للشبكة المعكوسة.

4. مثل الشبكة المعكوسة على نفس المعلم، ماذا تستنتج؟

5. صف وعين منطقة بريلوان الأولى.

