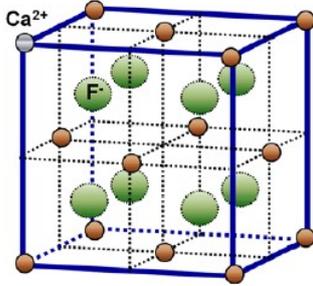


## العمل التوجيهي رقم 01



### 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.

