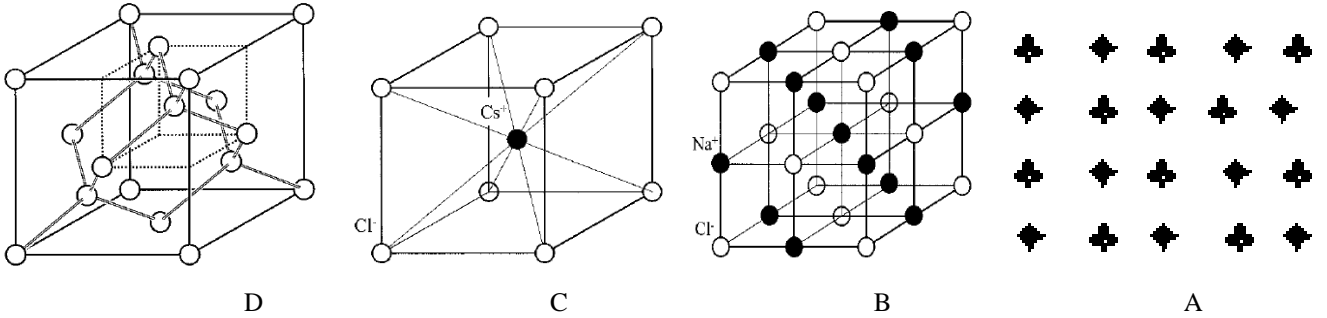


أجب بصح أو خطأ على ما يلي

خطأ	صح	
		1. لكل الأجسام الصلبة شعاع انسحاب أساسي و خلية أساسية.
		2. إذا انتمت للخلية الأولية عقدة واحدة فهي أساسية.
		3. تصنيف التراكيب البلورية أكثر تعقيدا من تصنيف الشبكات البلورية لأن تناظر العقد يدخل في الحساب.
		4. التركيب البلوري الماسي للعناصر يمتلك شبكة براهية ماسية أيضا.
		5. في كل الحالات عقد شبكات براهي للمركبات تحتوي على أكثر من ذرة.
		6. تصنف الشبكات البرافية المكعبة إلى البسيطة، الممركزة الجسم، الممركزة السطوح و الماسية.
		7. التركيب البلوري السداسي البسيط للعناصر يمتلك شبكة بلورية تنتمي لخليتها الأساسية ذرة واحدة.
		8. كثافة التكدس للبنى fcc هي نفسها في حالة hcp الكثيف التكدس في حالة العناصر و المركبات.
		9. كلما كان عدد الجوار الأول في البلورات أكبر كلما كانت الروابط البلورية أقوى.

التمرين الثاني:

للتراكيب البلورية الموضحة في الأشكال أدناه عين كل من شبكة براهي و قاعدة التركيب البلوري و الصيغة الكيميائية.



التمرين الثالث:

وحدة التركيب البلوري لكل من من النحاس و الفضة و الذهب من النوع مكعبة ممركرة الوجوه FCC ، إذا علمت أن الكتلة الحجمية

لهم هي: 8.93 و 10.50 و 19.28 بوحدة g/cm^3 على الترتيب. و الكتلة المولية لهم هي: $M_{Cu}=63.5$ و $M_{Ag}=107.9$ و $M_{Au}=197$ gr/mol و $N_{av}=6,023.10^{23}$ at/mol عين كل من:

1. الخلية الأولية و الأساسية و مثلهما.
2. العدد لتناسقي Z (عدد الجوار الأول).
3. ثابت الشبكة البلورية a_0 و فاصلة الجوار الأقرب R_Z .
4. كثافة التعبئة T.

التمرين الرابع:

التركيب البلوري للمغنيزيوم سداسي كثيف التكديس و ثابتي شبكته البلورية هما $a=3.21 \text{ \AA}$ و $c=5.21 \text{ \AA}$.

1. هل الشبكة البلورية برفاقية أم لا و لماذا.
2. ما هي نوعية شبكة برفاقية له.
3. عين شعاع الانسحاب الأساسي و الخلية الأساسية.
4. اذا علمت أن $M_{Cd}=24.3$ فما هي كتلته الحجمية.

التمرين الخامس:

للتراكيب البلورية التالية (المكعبة البسيطة - الممركزة الجسم - الممركزة السطوح - الماسية - السداسية الكثيفة التكديس) للعناصر

- 1- اي من التراكيب البلورية السابقة شبكته البلورية برفاقية عند اخذ كل ذرة بقاعدة
- 2- عين قاعدة التراكيب البلورية التي تحتاج لقاعدة تحتوي اكثر من ذرة لتصبح شبكته البلورية برفاقية
- 3- احسب كثافة التعبئة بفرض نموذج الكرات المصمتة صحيح لكل من العناصر ذات التراكيب البلورية السابقة

التمرين السادس:

يمكن لمعدن الزركونيوم أن يتواجد على شكلين و هذا على حسب الشروط الترموديناميكية. Zr_{α} ذو تركيب بلوري سداسي كثيف

التكديس (hcp) بحيث: $a_{\alpha}=3.23 \text{ \AA}$ و Zr_{β} ذو تركيب بلوري مكعب ممرکز السطوح (fcc) بحيث ثابت الشبكة البلورية له هو a_{β} . إذا علمت أن (c_{α}/a_{α}) تساوي القيمة النظرية و الكتلة الحجمية ل Zr_{α} تساوي الكتلة الحجمية ل Zr_{β} ($\rho_{\alpha}=\rho_{\beta}$)، و بفرض نموذج الكرات المصمتة منطبق و الكتلة المولية للزركونيوم هي $M_{Zr}=91 \text{ g/mol}$ و $N_{Av}=6.023 \times 10^{23} \text{ at./mol}$ فاجب عما يلي:

1. عين قاعدة التركيب البلوري و أشعة الانسحاب الأساسية ل Zr_{α} ؟
2. برهن أن القيمة النظرية بين ثوابت الشبكة (c_{α}/a_{α}) هي $\sqrt{\frac{8}{3}}$ ؟
3. احسب الكتلة الحجمية للزركونيوم ؟
4. عين كثافة التعبئة للطور Zr_{α} و Zr_{β} و العدد التناسقي للحتين α و β ؟
5. ما هي قيمة ثابت الشبكة البلورية للطور Zr_{β} ؟

التمرين السابع:

وحدة التركيب البلوري للمركب $AuCu_3$ مكعبة بحيث تتموضع ذرات الذهب على رؤس المكعب اما ذرات النحاس ففي مركز سطوحه.

1. ما هي شبكة برفاقية له.
2. عين شعاع الانسحاب الأساسي R .
3. ما هي قيمة العدد التناسقي و فاصلة الجوار الأقرب.

التمرين الثامن:

إذا علمت أن فاصلة الجوار الأول للجرمانيوم $R_Z=2.45 \text{ \AA}$ ، و كتلته المولية هي $M_C=72. \text{ gr/mol}$ فما هي كتلته الحجمية.

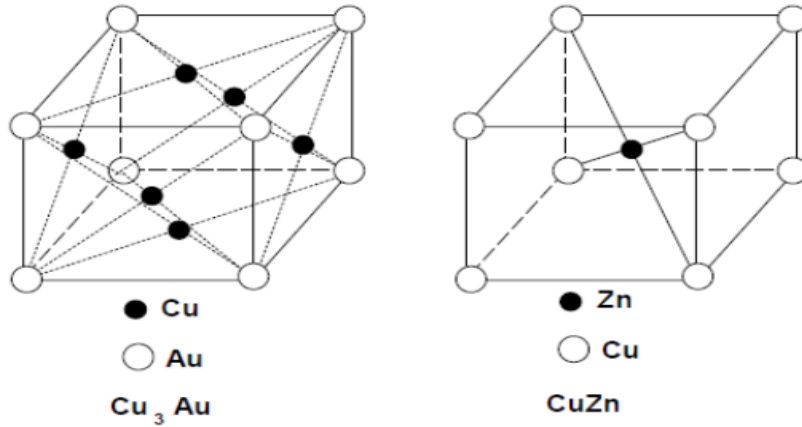
التمرين التاسع:

- وحدة التركيب البلوري للبلاتين من النوع مكعبة ممرزة الوجوه FCC ، إذا علمت أن الكتلة الحجمية هي 21.47 g/cm^3 و الكتلة المولية هي: $M_{Pt}=195 \text{ gr/mol}$ و $N_{av}=6,023.10^{23} \text{ at/mol}$ اجب عما يلي:
5. عين شعاع الانسحاب الاساسي ؟
 6. ما هو العدد لتناسقي Z (عدد الجوار الأول) ؟
 7. احسب ثابت الشبكة البلورية a_0 ؟
 8. احسب كثافة التعبئة لهذا العنصر بفرض نموذج الكرات المصمتة صحيح ؟

التمرين العاشر:

يتبلور المركبان المعدنيان Cu_3Au و CuZn في بلورة مكعبة حسب الشكل (1). أجب عما يلي:

1. ما هي قاعدة التركيب البلوري لكلا المركبين؟
2. ما هي نوعية شبكة برافي لكلا المركبين المعدنيين؟



الشكل (1): الخلية الأولية للمركبان المعدنيان Cu_3Au و CuZn

التمرين الحادي عشر:

- يمكن لمعدن A أن يتواجد على شكلين و هذا على حسب الشروط الترموديناميكية، A_α ذو تركيب بلوري سداسي كثيف التكديس و A_β ذو تركيب بلوري مكعب ممرز الجسم بحيث ثابت الشبكة البلورية هو $a(A_\beta) = 5A^\circ$.
1. للتركيب bcc و hcp عين أشعة الانسحاب الأساسية و مسافة الجوار الأول و الثاني بدلالة ثوابت الشبكة ؟
 2. احسب قيمة التناسب بين ثوابت الشبكة البلورية A_α ؟
 3. عين كثافة التعبئة و الكتلة الحجمية للتركيبتين bcc و hcp بدلالة ثوابت الشبكة و الكتلة المولية و ما الفرق بينهما ؟
 4. اذا علمت انه لا تغير في الكتلة الحجمية للعنصر A في الحالتين السابقتين و نسبة c/a تساوي النسبة النظرية فما هي قيمة ثواب الشبكة البلورية ؟
 5. عين الشبكة المعكوسة ل A_β و ارسم منطقة برليون الأولى لها ؟

التمرين الثاني محرو:

يمكن لمعدن الزركونيوم أن يتواجد على شكلين و هذا على حسب الشروط الترموديناميكية. Zr_{α} ذو تركيب بلوري سداسي كثيف التكديس (hcp) بحيث: $a_{\alpha}=3.23 \text{ \AA}$ و Zr_{β} ذو تركيب بلوري مكعب مركز السطوح (fcc) بحيث ثابت الشبكة البلورية له هو a_{β} . إذا علمت أن (c_{α}/a_{α}) تساوي القيمة النظرية و الكتلة الحجمية ل Zr_{α} تساوي الكتلة الحجمية ل Zr_{β} ($\rho_{\alpha}=\rho_{\beta}$)، و بفرض نموذج الكرات المصممة منطبق و الكتلة المولية للزركونيوم هي $M_{Zr}=91 \text{ g/mol}$ و $N_{Av}=6.023*10^{23} \text{ at./mol}$ فاجب عما يلي:

1. عين قاعدة التركيب البلوري و أشعة الانسحاب الأساسية ل Zr_{α} ؟

2. برهن أن القيمة النظرية بين ثوابت الشبكة (c_{α}/a_{α}) هي $\sqrt{\frac{8}{3}}$ ؟

3. احسب الكتلة الحجمية للزركونيوم ؟

4. عين كثافة التعبئة للطور Zr_{α} ؟

5. ما هي قيمة ثابت الشبكة البلورية للطور Zr_{β} ؟

التمرين الثالث محرو:

يمكن لمعدن الكوبالت أن يتواجد على شكلين و هذا على حسب الشروط الترموديناميكية، Co_{α} ذو تركيب بلوري سداسي كثيف التكديس بحيث: $a=2.51 \text{ \AA}$ و $c=4.07 \text{ \AA}$ و Co_{β} ذو تركيب بلوري مكعب مركز السطوح بحيث ثابت الشبكة البلورية هو 3.55 \AA .

1. في حالة التركيب البلوري المكعب مركز السطوح عين الاتجاه البلوري [102] و المستوي (111) و مثلثهما، و إلى ماذا يؤول المستوي في معلم الخلية الأساسية R.

2. للتركيب البلوري السداسي الكثيف التكديس عين قاعدة التركيب البلوري و أشعة الانسحاب الأساسية و قيمة التناسب النظرية بين ثوابت الشبكة في حالة نموذج الكرات المصممة.

3. للتركيبتين السابقين عين العدد التناسقي و مسافة الجوار الأول و الثاني بدلالة ثوابت الشبكة.

4. عين كثافة التعبئة، و الكتلة الحجمية للتركيبتين FCC و hcp بدلالة ثوابت الشبكة و الكتلة المولية و ما الفرق بينهما.

5. في حالة معدن الكوبالت هل هناك تغير في قيمة الكتلة الحجمية و ما هي نسبته المئوية.

6. تمتلك المواد ذات التركيب الماسي صلابة أقوى مما تمتلكه المعادن إلى ما يرجع ذلك في نظرك و هل له علاقة بالعدد التناسقي أم لا.

التمرين الرابع محرو:

يتبلور القصدير (Sn) في بنية بلورية ماسية بحيث نصف قطره الذري $R_{Sn}=1.40 \text{ \AA}$ و كتلته المولية $M_{Sn}=118 \text{ g/mol}$. نفرض أن نموذج الكرات المصممة صحيح و $N_{Av}=6.023.10^{23}$.

1. ما هي نوعية شبكة برفاي و قاعدة التركيب البلوري للقصدير و عين شعاع الانسحاب الأساسي و مثل الخلية الأساسية؟

2. عين كثافة التعبئة للبنية الماسية و احسب الكتلة الحجمية للقصدير ؟

3. ما هي قيمة كل من العدد التناسقي Z و مسافة الجوار الاقرب الأول. و ما هو شكل أي عقدة مع جوارها الأول في الفضاء؟