

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار	1
الامتحان الرسمي النهائي	2
نماذج أسئلة كامبردج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية	3
أسئلة امتحانية نهائية	4
نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط	5

السؤال الأول:

الجدول التالي يبين درجة الانصهار لمجموعة من العناصر الافتراضية تنتمي للمجموعة نفسها، ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

العنصر	درجة الانصهار (°C)
W	160
X	100
Y	60
Z	؟؟؟

(١) العناصر السابقة قد تنتمي لمجموعة:

- الغازات النبيلة الهالوجينات المجموعة السادسة المجموعة الثانية

(ظلل الإجابة الصحيحة، درجة)

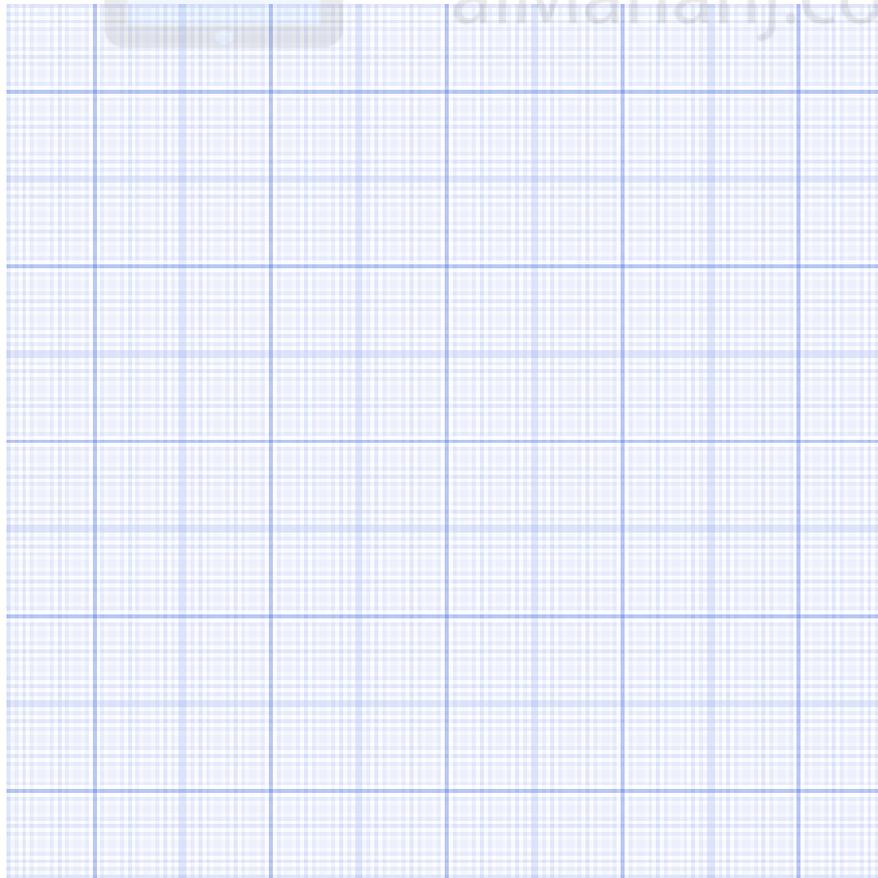
(٢) ارسم على البياني المقابل المعطيات

أعلاه الموجودة في الجدول. (درجتان)

(٣) من خلال الرسم: اكمل الرسم بحيث

تتنبأ بدرجة انصهار العنصر Z، اكتب

القيمة. (درجة)



الجدول التالي يوضح خصائص بعض الهالوجينات . ادرسه جيدا ثم أجب على السؤال الثاني و الثالث:

العنصر	درجة الغليان (سيليزي)	الكثافة (جرام / سم ³)	اللون
الفلور	-188	1.51	أصفر
الكلور	-35	1.56	
البروم	-7		بني محمر
اليود	114	4.93	رمادي مائل الى السواد

السؤال الثاني:

(١) الحالة التي يكون عليها اليود في الطبيعة هي: (ظلل الإجابة الصحيحة، درجة)

بلازما

غازية

سائلة

صلبة

(٢) تنبأ بكثافة البروم؟ (درجة)

(٣) ما النمط السائد في درجة الغليان كلما اتجهنا لأسفل في المجموعة؟ (درجة)

السؤال الرابع:

(١) أكمل المعادلة الكيميائية إذا أمكن للتفاعلين التاليين: (درجتان)



(٢) تنبأ بلون الناتج (إذا كان موجودا) في المعادلتين أعلاه. (درجة)

المعادلة (١)

المعادلة (٢)