

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



أسئلة على الوحدة الخامسة

[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

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

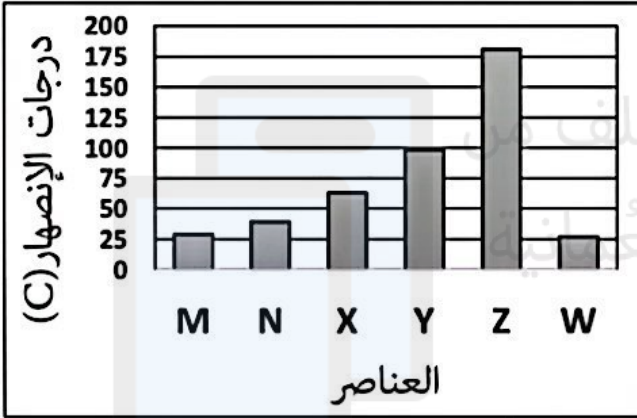
• استخدم الجدول الدوري المرفق عند الضرورة

(١) اكتب الصفات الفلزية للهالوجينات (عناصر المجموعة VII) من حيث:

[1] النوع (فلزية أم لا فلزية): _____

[1] شكل الجزيئات (أحادية الذرة أم ثنائية الذرة): _____

(٢) المخطط البياني المقابل يمثل درجات انصهار عناصر المجموعة الأولى (غير مرتبة).



إذا علمت أن خاصية درجة الإنصهار تتناقص بزيادة العدد الذري.

أ- أي من الرموز الموضحة على المخطط تمثل درجة انصهار عنصر الليثيوم؟

[1] _____

ب- كيف تستدل من خلال المخطط السابق الحالة الفيزيائية لعناصر المجموعة

الأولى عند درجة حرارة الغرفة؟

[1] _____

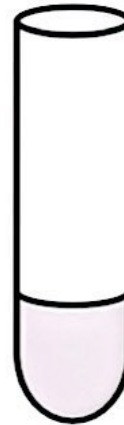
(٣) أ- الشكل الآتي يوضح ثلاث أنابيب تحتوي على ثلاثة هالوجينات (Z_2 , Y_2 , X_2) وألوانها موضحة أسفل كل أنبوب.



محلول Z_2
بني



محلول X_2
برتقالي



محلول Y_2
أخضر فاتح

١- ما لون الهالوجين الذي يقع أسفل Z_2 في المجموعة VII؟

أصفر فاتح أحمر برتقالي فاتح أسود

[1] ظلل الإجابة الصحيحة

٢- اكتب الصيغة الكيميائية للهالوجين Y_2 المشار إليه في المعادلة الآتية؟



[1] _____

٣- ما لون الملح الناتج في نهاية التفاعل عند إضافة كمية من KI إلى الأنبوبة التي تحتوي على محلول X_2 ؟

[1] _____

٤- رتب الهالوجينات السابقة حسب ترتيبها في المجموعة من أعلى إلى أسفل.

() () ()
←
أعلى المجموعة أسفل المجموعة

[1]

٥- ما الحالة الفيزيائية للهالوجينات I_2 , Br_2 , Cl_2 (صلب، أم سائل أم غاز)

[1] _____ : Cl_2 [1] _____ : Br_2 [1] _____ : I_2

ب- الجدول الآتي يوضح بعض خصائص العنصرين (Ne , Ar) من عناصر المجموعة VIII

Ne	Ar	
x	-186	درجة الغليان ($^{\circ}C$)
0.000825	y	الكثافة g/mL

- أي من القيم التالية (0.001633 , -108 , 0.000164 , -246) تمثل كلا من :

[1] _____ :x

[1] _____ :y

- لا فلزية
- ثنائية الذرة

١

١	Z ₂	أ	٢
١	درجة غليانها أكبر من درجة حرارة الغرفة	ب	
١	تم تحميل هذا الملف من مواقع المناهج العُمانية	١-أ	٣
١	Cl ₂	٢-أ	
١	عديم اللون	٣-أ	
١	Z ₂ ← X ₂ ← Y ₂	٤-أ	
١	Cl ₂ : غاز	٥-أ	
١	Br ₂ : سائل		
١	I ₂ : صلب		
١	-246 = X		
١	0.001633 = Y	ب	