

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير أول

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 20:42:52 2023-04-02

## 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

<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار</a>	1
<a href="#">الامتحان الرسمي النهائي</a>	2
<a href="#">نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية</a>	3
<a href="#">أسئلة امتحانية نهائية</a>	4
<a href="#">نموذج إجابة الامتحان التحريبي النهائي لمحافظة مسقط</a>	5



اسم الطالب .....

الصف: .....

التاريخ: / /

اختبار قصير (1)

للمادة الكيمياء للصف العاشر

10

السؤال الأول

أ- ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة

الهالوجين الذي يتميز بخاره بلون بني محمر هو

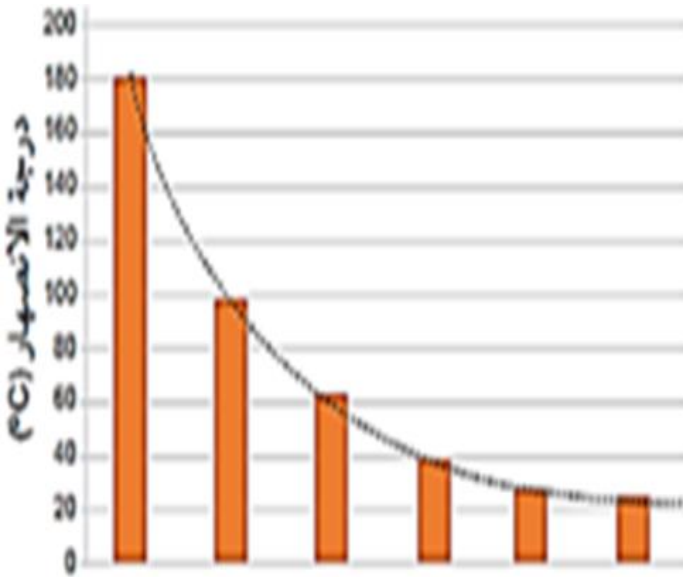
[1]

الفلور  البروم  الكلور  اليود

ب- ادرس الشكل التالي، ثم أجب

[1]

أ- ضع كل عنصر من العناصر التالية أسفل العمود المناسب له في الشكل البياني السابق



العنصر	Fr	Rb	K	Cs	Li	Na
العدد الذري	87	37	19	55	3	11

[1]

ب- صف نمط التدرج في درجات الانصهار للعناصر في الجدول السابق

[1]

2- تتوقع درجة غليان البوتاسيوم أعلى من الروبيدوم

( ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة )

لا

نعم

السؤال الثاني

أ\_ ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة المتعلقة بتدرج الخواص في المجموعة الثامنة . [2]

خطأ	صح	العبارة	
		تتدرج الحالة الفيزيائية في المجموعة الثامنة من غاز إلى صلب	1
		تزداد درجة الغليان كلما انتقلنا من الأعلى إلى الأسفل عبر المجموعة.	2

ب\_ ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة [1 ]

يتكون جزيء الكلور  $Cl_2$  من ذرتين ترتبطان ببعضهما ، برابطة

○ تساهمية ○ فلزية ○ هيدروجينية ○ أيونية

السؤال الثالث

أ\_ هل تتوقع الأستالين يتفاعل مع محلول يوديد الصوديوم [1 ]

○ نعم ○ لا (ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة)

ب\_ استنادا إلى نتائج التجربة الظاهرة في الجدول التالي والتي تمثل تفاعل الهالوجينات مع هاليدات البوتاسيوم .

اجيبي عن الأسئلة التالية

محلول الهالوجين			محلول الهاليد
اليود $I_2$	البروم $Br_2$	الكلور $Cl_2$	
X	X	X	الكلوريد $Cl^-$
X	X	√	البروميد $Br^-$
X	√	√	اليوديد $I^-$

أ\_ أي الهالوجينات أكثر نشاطا كيميائيا [1 ]

.....

ب\_ اكتب معادلة كيميائية موزونة لتفاعل البروم مع يوديد البوتاسيوم . [2 ]

.....

