

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

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء للصف العاشر

السؤال الأول :-

أ) ما الهالوجين الذي يمتلك لون رمادي ويكون صلباً عند درجة حرارة الغرفة؟

- الفلور الكلور البروم اليود (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]

ب) تحتوي مياة البحر على محلول بروميد الصوديوم الذي يحتوي على أيونات Br-.

١) برأيك ما جزيء الهالوجين المناسب لتغيير أيونات البروميد الى بروم؟

- الكلور اليود (ظلي الإجابة الصحيحة) [1]

فسري اجابتك؟

٢) أكتبي المعادلة اللفظية التي توضح التفاعل السابق؟

[1]

السؤال الثاني:

أ) يوضح الرسم البياني المقابل درجات غليان

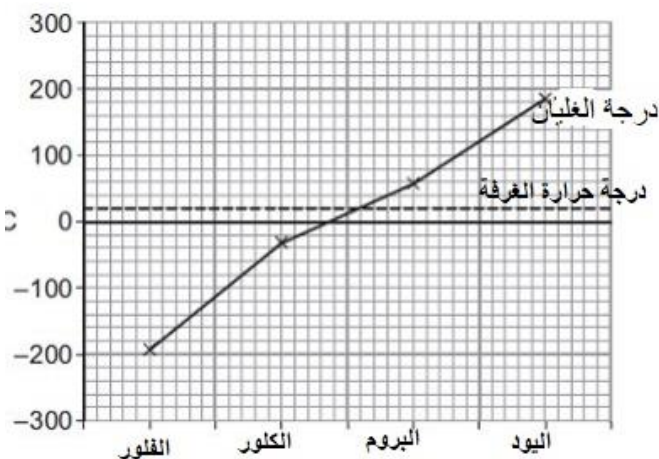
بعض الهالوجينات .

١- يتواجد الكلور عند درجة حرارة الغرفة في

الحالة.....(أكملي) [1]

٢- صفي نمط التدرج في درجات الغليان من الفلور

الى اليود؟ [1]



ب) عرفني الهاليد؟

[1]

السؤال الثالث:-

التفاعل مع يوديد البوتاسيوم المائي	الحالة	اللون	
لا يتفاعل	صلب	أسود	A
لون بني	غاز	بني غامق	B
لا يتفاعل	صلب	أخضر	C
لون بني	سائل	أصفر	D

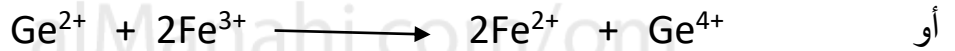
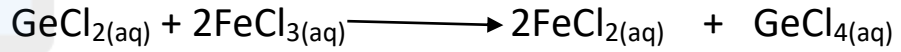
أ) الاستاتين عنصر يقع في المجموعة السابعة
من الجدول الدوري.
ما الرمز الذي يمثل الخصائص المحتملة له؟

A B

د) (ظل الإجابة الصحيحة) C D

[1]

ب) عندما يتم خلط محاليل مائية من كلوريد الجermanيوم ($GeCl_2$) وكلوريد الحديد الثلاثي ($FeCl_3$) يحدث التفاعل الآتي:



هل يعمل كلوريد الجermanيوم كعامل مؤكسد ام عامل مختزل؟ اشرح سبب اختيارك وفقا لعملية نقل الالكترونات (مع ضرورة كتابة نصف التفاعل)؟

[3]

.....

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي للجميع بالتوفيق والنجاح