

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



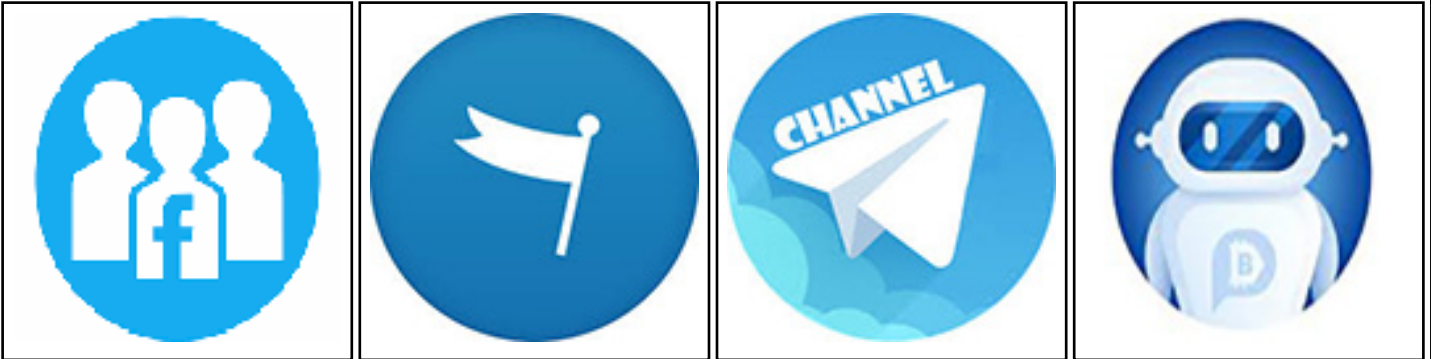
موقع المناهج العمانية

www.alManahj.com/om

الملف الاختبار القصير الأول نموذج أول وفق منهج كامبردج

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

روابط مواقع 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

الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)	1
دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج	2
كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج	3
كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج	4
الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة	5

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء للصف العاشر

السؤال الأول :-

- (أ) ما الهالوجين الذي يمتلك لون رمادي ويكون صلبا عند درجة حرارة الغرفة؟
☐ الفلور ☐ الكلور ☐ البروم ☐ اليود (ظل الإجابة الصحيحة) [1]

- (ب) تحتوي مياه 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) أكتب 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

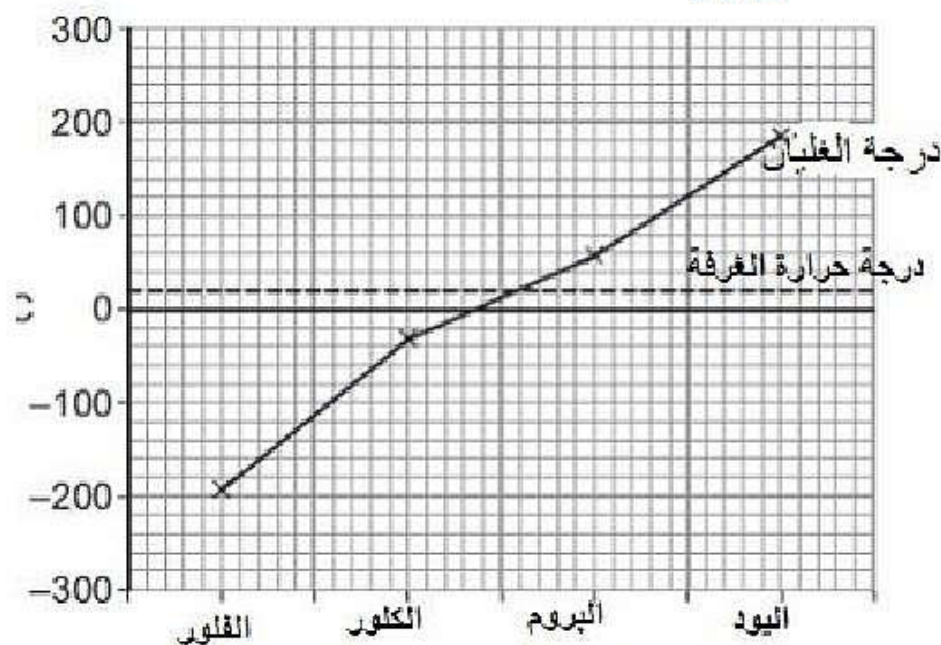
- الى اليود؟ [1]

.....

.....

(ب) عرفي الهاليد؟

[1]



السؤال الثالث:-

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

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

☐ A ☐ B

☐ C ☐ D (ظل الإجابة الصحيحة)

[1]

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



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

[3]

.....

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي للجميع بالتوفيق والنجاح