

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: 08:16:13 2024-03-27

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

ملخص درس الهالوجينات	1
نموذج إجابة اختبار تحريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر	2
اختبار تحريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر	3
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار	4
الامتحان الرسمي النهائي	5

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء للصف العاشر

التاريخ : 16 \ 3 \ 2023

اسم الطالبة :

الجدول الآتي يوضح بعض خصائص عناصر المجموعة VI . الأكسجين هو أول عناصر المجموعة والجدول أدناه يمثل بعض الخصائص الفيزيائية للأكسجين وعنصرين آخرين في المجموعة .

Te	S	O	
450	x	-219	درجة الإنصهار
y	2.07	0.00133	الكثافة

1- أي القيم التالية (0.00103 , 6.23 , 115 , 988 , 1.15) تمثل كلا من :

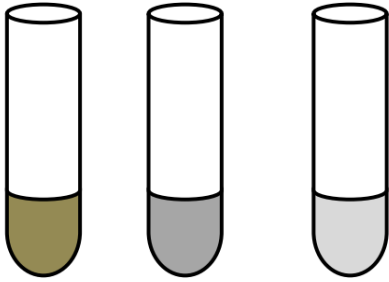
X :

Y :

الشكل الآتي يوضح 3 أنابيب تحتوي على ثلاثة هالوجينات (X_2 , Y_2 , Z_2) وألوانها موضحة تحت كل أنبوب .

1- ما لون الهالوجين الذي يقع أعلى Y_2 في المجموعة VII ؟ ظلي الإجابة الصحيحة فيما يلي

أصفر فاتح أحمر برتقالي فاتح أسود



محلول Z_2
بني

محلول X_2
برتقالي

محلول Y_2
أخضر فاتح

2- ما لون المحلول الناتج في نهاية التفاعل عند إضافة كمية من يوديد البوتاسيوم (KI) إلى الأنبوبة التي تحتوي على محلول X_2 ؟

.....

3- رتب الهالوجينات السابقة حسب ترتيبها في المجموعة من أعلى إلى أسفل ؟

(.....) (.....) (.....)

←

أسفل المجموعة

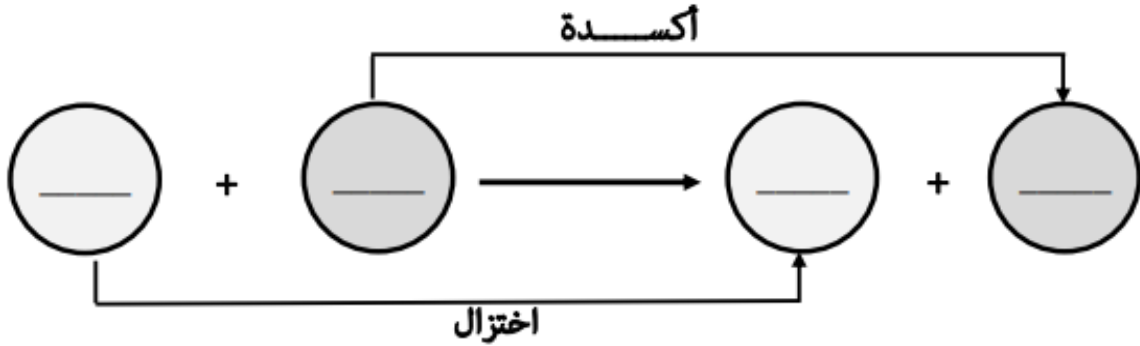
أعلى المجموعة

ادرسى التفاعلات الآتية ثم أجيبى عن الأسئلة التي تليها :

$\text{SnO}_2(\text{s}) + 2\text{Mg}(\text{s}) \rightarrow \text{Sn}(\text{s}) + 2\text{MgO}(\text{s})$	أ
$\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	ب
$\text{CuO}(\text{s}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Cu}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	ج

1- أي التفاعلات السابقة تعد تفاعلات أكسدة واختزال ؟

2- اختاري أحد تفاعلات الأكسدة والاختزال التي حددتها في السؤال 1 ، واملئي المخطط الآتي الذي يمثل نصفي الأكسدة والاختزال ؟



3- مر مفهوم الأكسدة والاختزال بعدة تعريفات يتضح منها المقصود منها . اكتبى مفاهيم الأكسدة والاختزال موضحة ما يلي :

- مفهومها والذي له علاقة بالأكسجين .
- مفهومها والذي يرتبط بتبادل الإلكترونات .
- سبب عدم اعتبار بعض التفاعلات أنها تفاعلات أكسدة واختزال .

.....
.....
.....

[3].....