تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط درس الهالوجينات مع نموذج الإجابة من فريق حلم الوسطى

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-25 21:40:24

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: رمضان عبد الحليم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية
2	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية
3	اختبار قصير ثاني في العضوية
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي في محافظة مسقط
5	اختبار تجريبي نهائي في محافظة مسقط

نشاط (5-2) الهالوجينات

1- يحتوي الجدول أسفل على بعض عناصر المجموعة 7A ، فإذا علمت أن هذه العناصر تتدرج بالزيادة من أعلى إلى أسفل من حيث درجة الغليان واللون وتتدرج بالنقصان من أعلى إلى أسفل من حيث النشاط، فأجب عن المفردات أسفل الجدول:

العناصر	I	Br	Cl	At
درجة الانصهار (C°)	184	59	35-	337
اللون	رمادي	أحمر غامق	أخضر فاتح	.....

أ) رتب العناصر في الجدول السابق تنازلياً من حيث درجة درجة الإنصهار. (درجة)

العناصر	.....	.....	.....	.....
درجة الانصهار (C°)	.....	.....	.....	.....

ب) من المتوقع أن يكون لون العنصر (At): (ظلل البديل الصحيح التفسير)

○ أسود لامع ● أحمر فاتح

(درجة)

التفسير: .....

ج) رتب العناصر في الجدول السابق تنازلياً من حيث اللون. (درجة)

العناصر	.....	.....	.....	.....
اللون	.....	.....	.....	.....

د) حدد إذا (يحدث تفاعل أو لا يحدث تفاعل) مع كتابة المعادلات الرمزية في الحالات التالية:

1- إضافة محلول اليود إلى محلول بروميد البوتاسيوم

.....

.....

2- إضافة محلول البروم إلى محلول يوديد البوتاسيوم

.....

.....

نموذج الاجابة لنشاط (5-2)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
1	أ	العناصر: I, Br, Cl, At درجة الانصهار (C°): 184, 59, -35, 337	(درجة واحدة)	11-1	معرفة

	ب	أسود لامع: لأن عنصر At أخر عنصر بالمجموعة 7A وخاصية اللون تتدرج من أعلى إلى أسفل بالزيادة وبالتالي فإنه من المتوقع أن يكون أسود لامع	- درجة واحدة إذا صحت إجابة كلاهما - صفر في حالة صحة أحدهما أو خطأ لكل	11-3	استدلال
	ج		(درجة واحدة)	11-1	معرفة
	د	1- لا يحدث تفاعل لأن اليود أقل نشاطاً من البروم. 2- يحدث تفاعل لأن البروم أعلى نشاطاً من اليود $Br_{2(aq)} + 2KI_{(aq)} \rightarrow 2KBr_{(aq)} + I_{2(aq)}$	(درجتان) لكل نقطة درجة	11-2	تطبيق