

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي	1
إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار	2
اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار	3
نموذج إجابة الامتحان التحريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار	4
امتحان تحريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار	5

الصف : الحادي عشر
المادة : كيمياء
الزمن : حصة واحدة
الدرجة :



وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم
الإدارة التعليمية

اختبار قصير (1)

مدرسة للتعليم الأساسي (12-1)

اسم الطالب / التاريخ /

(1) م

1- أي من الأيونات الآتية يمتلك نصف قطر أصغر؟

. Mg^{2+} . Cl^- . P^{3-} . Al^{3+} -

2- اذكر السبب العلمي :

(1) م

-التوصيل الكهربائي لعنصر Si أقل بكثير من الفلزات الموجودة في بداية الدورة الثالثة.

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

3- ادرس الشكل الآتي جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:-



(1) م

أ- صف تفاعل فلز الصوديوم مع الأكسجين.

.....
.....

(1) س

ب- استنتج الصيغة الكيميائية للأكسيد الذي يمتلك فيه أحد عناصر المخطط السابق أعلى عدد تأكسد.

.....
.....

(1) ت

ج- اكتب المعادلة الرمزية المتزنة الدالة على تفاعل أكسيد الألومنيوم مع محلول مركز ساخن من هيدروكسيد الصوديوم.

.....

4- يكون كلوريد العنصر الافتراضي W في الحالة الصلبة عند درجة حرارة الغرفة ، ويذوب الكلوريد بسهولة في الماء مكوناً محلولاً عديم اللون شبه متعادل PH=6.5، بينما يتفاعل أكسيد العنصر مع الماء مكوناً محلولاً قلويّ ضعيفاً. في ضوء المعطيات السابقة: (وضح نوع الروابط الكيميائية في كلوريد العنصر- تنبأ برقم المجموعة التي يتواجد بها العنصر- اكتب المعادلة الكيميائية المتزنة التي تصف تفاعل العنصر مع بخار الماء موضحاً الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل). (3م-س-ت)

5- يوضح الشكل أدناه درجات انصهار العناصر التي تمتلك أعداداً ذرية من 13 إلى 53 ، افحص الرسم البياني وأجب عن الأسئلة الآتية:



أ - اشرح مفهوم الدورية مستعيناً بالشكل السابق. (1) ت

ب- حدد الأعداد الذرية للعنصرين الأقل في درجة الانصهار. (1) ت

(تحت الأسئلة)

(مع طبيب الأسميات بالنجاح والتوفيق)

نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم		الإجابة	الجزئية	المفردة
	المعرفة AO1	التطبيق والاستدلال AO2			
1-6		1	Al^{3+}	أ	1
2-6		1	لعدم وجود إلكترونات غير متمركزة حرة الحركة تتحرك داخل بنيتها.		2
6-3		1	التفاعل شديد مصحوباً بلهب أصفر ساطع وتنتج مادة صلبة بيضاء. $1 \text{ mol (P)} \longrightarrow 1.25 \text{ mol(O}_2)$	أ	3
4-6	1		P_4O_{10} OR (P_2O_5) بالضرب 2 X	ب	
6-6	1		$Al_2O_{3(s)} + 2NaOH_{(aq)} + 3H_2O_{(l)} \xrightarrow{\text{conc} / \Delta} 2NaAl(OH)_4(aq)$	ج	
9-6	1 1	1	-أيونية. -المجموعة الثانية. $W_{(s)} + H_2O_{(g)} \longrightarrow WO_{(s)} + H_{2(g)}$. OR $Mg(s) + H_2O(g) \longrightarrow MgO(s) + H_2(g)$		4
1-6	1		يوجد نمط تدرج منتظم في درجات الانصهار ، فمثلاً ترتفع درجة الانصهار في عناصر الفئة d لتصل لقيمة عالية ثم تقل مرة أخرى، ويوجد ذروة في عناصر المجموعة 14.	أ	5
1-6	1		36-18	ب	
	6	4	المجموع 10		