

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الدور الأول

[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 التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار	4
امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار	5



نموذج إجابة امتحان .. التجريبي لمادة الكيمياء.حادي عشر
مدرسة بلاد بني بو علي للتعليم الاساسي
للعام الدراسي: ٢٠٢٢-٢٠٢٣ م
- الفصل الدراسي: الثاني

*المادة: كيمياء الصف الحادي عشر
* الدرجة الكلية: ٦٠ درجة

* عدد الصفحات:صفحة

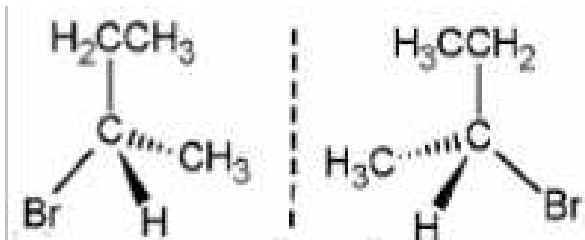
الدرجة	الإجابة	المفردة
١	ب	١
٢ ٢	أ- بسبب زيادة قوة الرابطة الفلزية في الفلزات من اليسار لليمين Al : لانه يمتلك عدد اكبر من الالكترونات غير المتمركزة للتحرك عبر البنية الفلزية.	٢
١	التوصيل الكهربائي	٣
٤	$\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} \quad \text{PH} = (12-14)$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \quad \text{PH} = (1-2)$	٤

٣	<table border="1"> <tr> <th>العنصر</th><th>يذوب ام يتفاعل</th><th>قيمة PH للمحلول الناتج</th></tr> <tr> <td>Na</td><td>يذوب</td><td>٧</td></tr> <tr> <td>Al</td><td>يتفاعل</td><td>٣</td></tr> <tr> <td>Si</td><td>يتفاعل</td><td>٢</td></tr> </table>	العنصر	يذوب ام يتفاعل	قيمة PH للمحلول الناتج	Na	يذوب	٧	Al	يتفاعل	٣	Si	يتفاعل	٢	٥
العنصر	يذوب ام يتفاعل	قيمة PH للمحلول الناتج												
Na	يذوب	٧												
Al	يتفاعل	٣												
Si	يتفاعل	٢												
١	$\Delta H_1 = \Delta H_3 - \Delta H_2$	٦												
٢	<p>الخطأ الأول : اتجاه سهم التغير في المحتوى الحراري يعكس</p> <p>الخطأ الثاني : تكون طاقة المواد المتفاعلة أكبر من طاقة المواد الناتجة</p>	٧												
٢	$ \begin{array}{l} (\Delta H_F^\circ) \quad C_{(graphite)} + O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} \\ (\Delta H_F^\circ) \quad H_{2(g)} + N_{2(g)} \longrightarrow NH_{3(g)} \\ (\Delta H_C^\circ) \quad CH_{4(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)} \\ (\Delta H_{neut}^\circ) \quad H^+ + OH^- \longrightarrow H_2O_{(L)} \end{array} $	٨												

٩	ج-542	١
١٠	<p>أ- التغير في المحتوى الحراري عندما تتفاعل كميات المواد المتفاعلة وفقا للنسب الكيمائي لتكوين المواد الناتجة في الظروف القياسية</p> <p>ب- صفرا</p> <p>ج- $q = m.c.\Delta T$ $= 108 \times 4.18 \times -7.3$ $= -3295.5 \text{ J}$</p> <p>عدد مولات كربونات الصوديوم الهيدروجينية $n = m/Mr$ $8/84 = 0.095 \text{ mol}$ $\Delta H = -q/n$ $= 3295.5/0.095 = 34689.47 \text{ J/mol}$ $+34.689 \text{ KJ/mol}$</p> <div style="text-align: center;"> </div> <p>د- $\Delta H_1 = \Delta H_{rxn} + \Delta H_2$ $\Delta H_{rxn} = \Delta H_1 - \Delta H_2$ $= 34.689 + 36.3 = 70.989 \text{ KJ/mol}$</p>	

٤	 $\Delta H_F[C_3H_8] + \Delta H_{at}\{C_3H_8\} = 3\Delta H_{at}[C] + 8\Delta H_{at}[1/2H_2]$ $\Delta H_{at}[C_3H_8] = 3\Delta H_{at}[C] + 8\Delta H_{at}[1/2H_2] - \Delta H_F[C_3H_8]$ $= (3 \times 716.7) + (8 \times 218) - (-104.5)$ $= +3998.6 \text{ KJ/mol}$ <p>ماص للحرارة لان مقدار الطاقة قيمة موجبة</p>	١١
١	د- احتراق الوقود	١٢
٤	<p>الخطأ الأول : يجب ان يكون ثنائي القطب في جزيئ الكلور في الاتجاه المعاكس.</p> <p>الخطأ الثاني : يجب أن ينتقل السهم من الرابطة المزدوجة الى الكلور</p> <p>الخطأ الثالث : يجب ان تظهر الشحنة السالبة والزوج المنفرد على ذرة الكلور (النيوكلوفيل)</p> <p>نعم : ليعطي عائد أكبر وذلك بتكوين الكاتيون الكربوني الثاني الذي يعد أكثر أستقرارا.</p>	١٣

٥	<p>أ- الإضافة الإلكتروفيلية</p> <p>ب- 2,1 - ثنائي بروموبروبان</p> <p>ج- ثالثي</p> <p>د- لتحويل الزيت النباتي الى زبدة (سمن نباتي)</p> <p>هـ- 2 - ميثيل 2 - بروبانول</p>	١٤
٢	<p>د- $C_4H_{10} + 9/2 O_2 \longrightarrow 4 CO + 5H_2O$</p> <p>الاضرار الناتجة عن الاحتراق غير الكامل</p> <p>انبعاث اول أكسيد الكربون السام واكاسيد النتروجين الحمضية</p> <p>والمواد المتطايرة المسرطنة من الهيدروكربونات غير المحترقة</p>	١٥
٦	<p>أ- V</p> <p>ب- U , X</p> <p>ج- $CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + 2 H_2O$</p> <p>د-  OH</p> <p>هـ- الهالجينو الكان</p>	١٦
١	<p>أ- B , C</p> <p>ب- A حيث عندما تنكسر الرابطة بين ذرتي الفلور ويكون انشطار متجانس تأخذ كل ذرة فلور الكترونا متحوله الى جذر حر.</p> <p>ج- كحول</p>	١٧

٨	<p>أ- التفسير</p> <p>ب- A- $\text{H}_2\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2$ B - $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_3$ C- $\text{CH}_2-\overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}}=\text{CH}_2$</p> <p>ج- المركز الكيرالي : ذرة كربون مرتبطة بأربع ذرات او مجموعات ذرية مختلفة.</p> <p>د - 1 - بيوتين</p>  <p>لانه كاتيون ثالثي يكون اكثر استقرارا وكمادة ناتجة رئيسية</p>	١٨
	٦٠ درجة	

نهاية نموذج الإجابة -

alManahj.com/om