شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان التجريبي الجديد

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-05-10 16:46:02

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

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

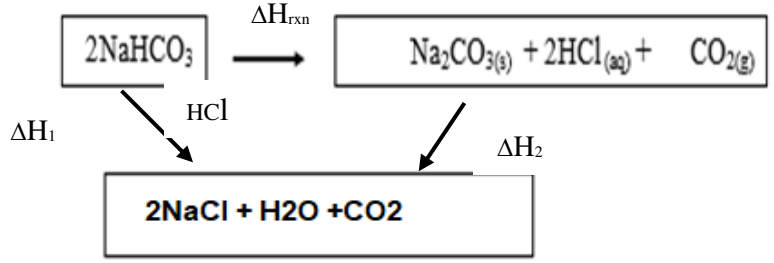
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

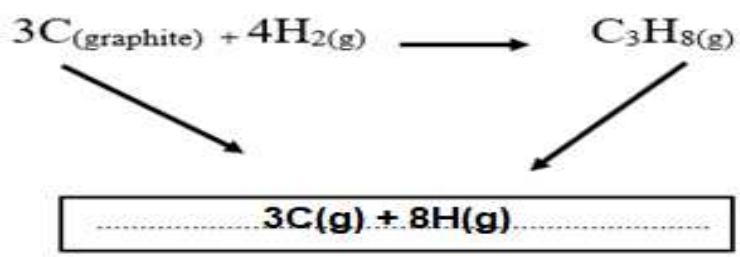
نموذج إجابة امتحان ..التجريبي لمادة الكيمياء.حادي عشر
محافظة الشرقية جنوب
للعام الدراسي: ٢٠٢٢-٢٠٢٣ م
- الفصل الدراسي: .الثاني

***المادة: .كيمياء الصف الحادي عسر** ***عدد الصفحات: .....صفحة**
*** الدرجة الكلية: ٦٠ درجة**

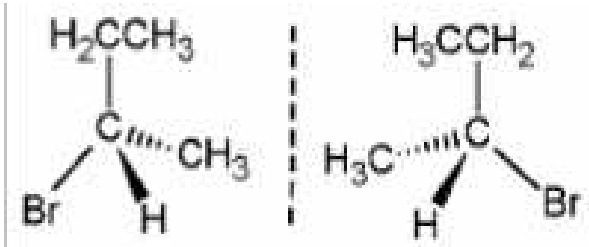
المفردة	الإجابة	الدرجة
١	ب	١
٢	أ- بسبب زيادة قوة الرابطة الفلزية في الفلزات من اليسار لليمين Al : لانه يمتلك عدد اكبر من الالكترونات غير المتمركزة للتحرك عبر البنية الفلزية.	٢ ٢
٣	التوصيل الكهربائي	١
٤	$Na_2O + H_2O \longrightarrow 2NaOH$ .PH= (12-14) $SO_2 + H_2O \longrightarrow H_2SO_4$ .PH=(1-2	٤

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

٩	ج-542	١
١٠	أ- التغير في المحتوى الحراري عندما تتفاعل كميات المواد المتفاعلة وفقا للتناسب الكيميائي لتكوين المواد الناتجة في الظروف القياسية ب- صفرا ج- $q= m.c.\Delta T$ $= 108 \times 4.18 \times -7.3$ $= -3295.5$ J عدد مولات كربونات الصوديوم الهيدروجينية n=m\Mr 8\84=0.095mol ΔH= -q\n =3295.5\0.095=34689.47j\mol +34.689KJ\mol  د- $\Delta H_1 = \Delta H_{rxn} + \Delta H_2$ $\Delta H_{rxn} = \Delta H_1 - \Delta H_2$ = 34.689 + 36.3 = 70.989KJ\mol	٨

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

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

١٨	أ- التكسير ب- A- $H_3C-CH=CH-CH_3$ B – $CH_2=CH-CH_2CH_3$ CH_3 C- $CH_3-\overset{\overset{CH_3}{|}}{C}=CH_2$ ج- المركز الكيرالي : ذرة كربون مرتبطة بأربع ذرات او مجموعات ذرية مختلفة. د – 1 – بيوتين  لانه كاتيون ثالثي يكون اكثر استقرارا وكمادة ناتجة رئيسية	٨
٦٠ درجة		

نهاية نموذج الإجابة –