شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج الاجابة للامتحان التجريبي للاختبار النهائي نموذج ثاني

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-05-04 09:38:44 | اسم المدرس: مروى يوسف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر 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 بمحافظة ظفار
2	الامتحان الرسمي النهائي
3	نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية
4	أسئلة امتحانية نهائية
5	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط

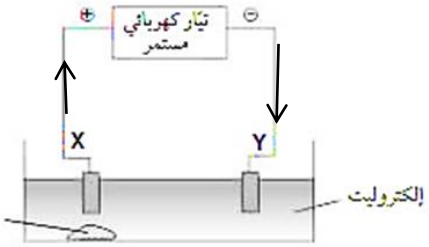
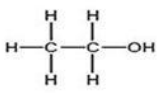
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

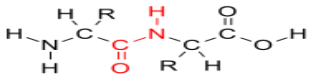
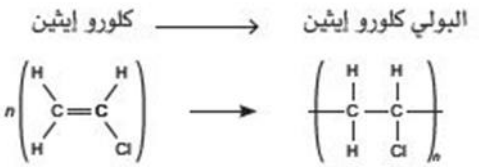
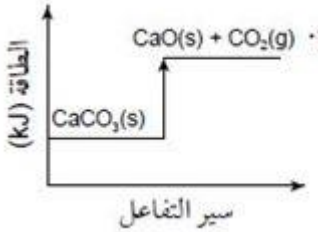
نموذج إجابة الإمتحان التجريبي الصف العاشر
للعام الدراسي 1443/1442هـ - 2022/2021م
الدور الأول الفصل الدراسي الثاني

المـــــادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (60) درجة.
تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في ( ) صفحات.

الصفحة 1

السؤال	الجزئية	الإجابة	أهداف التقويم			مستوى الصعوبة			العلمي	الهدف التعليمي
			الأول	الثاني	الثالث	منخفض	متوسط	بالغ		
الاول	(أ)	د - جميعهم من اللافلزات .								
	1- (ب)	$Br_{2(aq)} + 2KI_{(aq)} \rightarrow 2KBr_{(aq)} + I_{2(aq)}$								
	2-(ب)	لا يحدث تفاعل								
	(ج)	أسود لامع - صلب - اكبر من 184								
	(د)	اخضر فاتح -تزداد غمقان كلما اتجهنا من اعلى لاسفل								
الثاني	(أ)	الخاملة- غير نشطة كيميائيا - عديمة اللون- الفلزات القلوية								
	(ب)	تزداد الكثافة من أعلى لأسفل بالمجموعة								
	(ج)	اسفل بالون الارجون لانه اكبر كثافة								
	(د)	0.0034								
الثالث		$Cr_2 (SO_4)_3$ انود- Cr^{+3} ------ $Cr + 3e^-$ كاثود - $Cr + 3e^-$ -------- Cr (يشرح الطالب الخطوات بايجاز)								
الرابع	(أ)	ب تكسب المادة الأكسجين تفقد المادة الكترونات								
	(ب)	Fe2O3 - CO								

	(ج)	أكسيد الحديد الثلاثي- أول أوكسيد الكربون
	(د)	سيختفي لونها الازرق او يتغير لونه
الخامس	(أ)	التفاعُل الكيميائي الذي ينشأ عند مرور تيّار كهربائي عبر مُركّب أيوني مصهور أو ذائب في محلول مائي
	(ب)	يضاف الكريوليت - ليخفض درجة الحرارة الى C 1000-900
	1 (ج) 2(ج)	د Al + 3e- Al ستتآكل لان الاكسجين المتصاعد عند الانود يتفاعل معها
	(د)	في حالة المصهور نحصل على البروم و الالومنيوموفي حالة المحلول نحصل على البروم فقط
السادس	1(أ) 2(أ)	ب O2 ZnO C 4e- + CO2
	1 (ب) 2(ب)	NaOH - Cl2 يسمح فقط لأيونات + Na وجُزيئات الماء بالتدفُّق عبره، ويمنع الأيونات الأخرى
	1 (ج)	 لانهم اقل نشاط فلزي من النحاس
السابع	1(أ) 2(أ)	تميه الايثين-التخمر الكحولي °C36- يصبح تفاعل التخمّر بطيئًا جدًّ
	(ب)	أ -  إيثانول $\xrightarrow[\text{حمض الفوسفوريك}]{\text{60 atm ،300 °C}}$ بخار الماء + إيثين $C_2H_5OH(g) \xrightarrow[H_3PO_4]{\text{60 atm ،300 °C}} H_2O(g) + C_2H_4(g)$
	(ج)	بسبب زيادة ذرات الكربون

الثامن	(أ)	1- تفاعل عدد كبير من الجزيئات الصغيرة (مونومرات) لتكوين سلسلة طويلة(بوليمر) 2- التكثيف  3-
	1(ب) 2(ب)	قوي، وصلد ولكنه ليس مرنًا كالبولي إيثين موصل رديء للحرارة 
	(ج)	منع انتاج هذه المواد واستبدالها بمواد أخرى قابلة للتحلل
التاسع	1(أ) 2(أ)	أ. منعكس. 
	1(ب) 2(ب)	- حاصل جمع طاقات الروابط في المواد المتفاعل ة H-H(و Cl-Cl) يساوي: 436 + 242 = 678 - حاصل جمع طاقات الروابط في المواد الناتجة (H – Cl) يساوي: 2x 431 = 862 إجمالي تغير الطاقة =)حاصل جمع كل طاقات روابط المواد المتفاعلة(-)حاصل جمع كل طاقات روابط المواد الناتجة(= Kj 184- = 862 - 678 طارد للحرارة
	1(ج) 2(ج) 3(ج)	الروابط في المواد الناتجة اقوى من الروابط في المواد المتفاعلة يسير باتجاه تكوين المتفاعلات عكسي يسير باتجاه تكوين النواتج امامي
العاشر	(أ)	لتبريد أنبوبة التجميع (B) كي يتكثف بخار الماء.
	(ب)	تحقّق من درجة الغليان للتأكّد من أنها تساوي 100 C˚ / تحقّق من درجة التجمُّد للتأكُّد من أنها تساوي 0 C˚ .)لاحظ أن اختبار ورق كلوريد الكوبالت يثبت فقط وجود الماء، نقيًا كان أو غير نقي(.
	(ج)	(CuSO4(s) + 5H2O(l) --- CuSO4.5H2O(s
المجموع الكلي		60