تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة ظفار

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-06-03 07:50:08

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول
2	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول بمحافظة شمال الباطنة
3	اختبار قصير ثاني في محافظة مسقط
4	ملحق التحليل النوعي
5	اختبار قصير ثاني

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الكيمياء للصف التاسع
للعام الدراسي 1445 هـ - 2024/2023م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني – الفترة الصباحية

المادة: الكيمياء الدرجة الكلية:40

النموذج في 4 صفحات

رقم المفردة	الإجابة	الدرجات	معلومات إضافية
1	<table><tr><td>نوع الاكسيد</td><td>حمضي</td><td>قاعدي</td><td>متذبذب</td><td>متعادل</td></tr><tr><td>الأكسيد</td><td>Z</td><td>W</td><td>X</td><td>Y</td></tr></table>	**2** 1 [3]	تمنح درجتين لأربع إجابات صحيحة ودرجة لإجابتين صحيحتين تمنح درجة لكتابة الإجابة في جدول
2	7	**1** **[1]**	
3أ	$11 < pH \leq 14$	**1** **[1]**	
3ب	عند **15 ml** يعطي لون احمر/برتقالي عند **30 ml** يعطي لون أزرق/بنفسجي	2 **[2]**	
3 (ج)	ايون الهيدروكسيد / $\mathbf{OH^-}$	**1** **[1]**	
3(د)	يصبح لون الورقة أحمر	1 [1]	
4	خماسي أكسيد الفوسفور	**1** **[1]**	
	المجموع	10	

تابع الصفحة2

تابع نموذج إجابة امتحان الكيمياء الصف التاسع
للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م
الدور الأول – الفصل الدراسي الثاني – الفترة الصباحية

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية
5 (أ)	$BaCl2\ (aq) + Na2SO4\ (aq) \longrightarrow BaSO4\ (s) + 2NaCl\ (aq)$	**2** **1** [3]	1 درجة لكتابة المعادلة الرمزية الصحيحة 1 درجة لوزن المعادلة الرمزية 1 درجة لكتابة رموز الحالة الفيزيائية للمواد
5 (ب)	$Ba^{+2}_{(aq)} + 2Cl^{-}_{(aq)} + 2Na^{+}_{(aq)} + SO_4^{-2}{}_{(aq)} \longrightarrow BaSO_{4(S)} + 2Na^{+}_{(aq)} + 2Cl^{-}_{(aq)}$ $Ba^{+2}_{(aq)} + SO_4^{-2}{}_{(aq)} \longrightarrow BaSO_{4(S)}$	1 1 [2]	
6	ب	1 [1]	
7	الماء + ثاني أكسيد الكربون ⟶ أكسجين + ميثان كلوريد الألومنيوم ⟶ كلور + ألومنيوم	1 **1** [2]	
8	ثاني أكسيد الكربون	1 [1]	
9(أ) 9(ب) 9(ج)	- لضمان استهلاك الحمض كليا - فوران / فقاعات - رسم قمع ترشيح يحتوي على ورق ترشيح حاوية مناسبة لجمع الترشيح مثل الدورق المخروطي، طبق تبخير 	1 **1** **1** **1** **[4]**	اقبل يصبح الخارصين أصغر أو يختفي تجاهل الهيدروجين / الغاز المنتج / المنبعث
المجموع		**13**	تابع الصفحة 3

تابع نموذج إجابة امتحان الكيمياء الصف التاسع
للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م
الدور الأول – الفصل الدراسي الثاني – الفترة الصباحية

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية
10	-فحص مكونات الأطعمة لاكتشاف ما فيها من مواد ضارة. -التحقق من نقاوة الهواء, والماء في الابار والافلاج. -فحص الغازات المنبعثة من محركات المركبات والكويكبات الأخرى. -التأكد من أن الأدوية التي نستخدمها نقية وفعالة.	1 **1** **1** **1** **[4]**	-استكشاف المواد الموجودة على الكواكب والكويكبات الأخرى. - إيجاد مواد مفيدة وجديدة من النباتات. - مسح مسرح الجريمة بحثا عن أدلة.
11	وصف يشير إلى النقاط الست التالية: اختبار الكاتيون: 1- قم بإجراء اختبار اللهب 2- إذا كان اللهب أصفر، فإن الكاتيون يكون الصوديوم. 3- إذا كان اللهب أرجوانيا، فإن الكاتيون هو البوتاسيوم. اختبار الأنيون: 4- إذابة المادة الصلبة في الماء. 5- إضافة حمض النيتريك و محلول نترات الفضة. 6- إذا كان الراسب (الأبيض) يتكون الأنيون من كلوريد، إذا لم يتشكل راسب، فإن الأنيون يكون كبريتات.	 **1** **1** 1 1 1 1 [6]	إضافة (حمض الهيدروكلوريك المخفف و) كلوريد الباريوم المائي. [1 علامة] إذا كان الراسب (الأبيض) يشكل الأنيون كبريتات / إذا لم يتشكل راسب ، فإن الأنيون يكون كلوريد ؛ [1 علامة]
12	احتراق الوقود ينتج عنه ثاني أكسيد الكربون و الماء. هذه الغازات تمتص الحرارة المنبعثة من سطح الأرض. يتم إعادة إشعاع الحرارة مرة أخرى إلى الغلاف الجوي مما يجعل الأرض أكثر دفئا ويؤدي الى الاحتباس الحراري العالمي.	1 **1** **1** **[3]**	منتجات الاحتراق الكامل للوقود هي ثاني أكسيد الكربون والماء وكلاهما من غازات الدفيئة ملاحظة: غاز الميثان هو أحد غازات الدفيئة، إلا أنه لا ينتج أثناء هذا التفاعل
	المجموع	**13**	

تابع الصفحة4

تابع نموذج إجابة امتحان الكيمياء الصف التاسع
للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م
الدور الأول – الفصل الدراسي الثاني – الفترة الصباحية

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية
13	ظل تركيز ثاني أكسيد الكربون ثابتًا من عام 1850 إلى عام 1900. زاد تركيز ثاني أكسيد الكربون ببطء منذ عام 1900. زاد تركيز ثاني أكسيد الكربون بسرعة منذ عام 1965.	1 1 1 [3]	
14	يتفاعل النيتروجين من الهواء مع الأكسجين. ويسبب الأمطار الحمضية والضباب الدخاني وصعوبات في التنفس.	1 [1]	يكتفى بذكر واحدة.
	المجموع	4	