تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-17 06:10:56

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

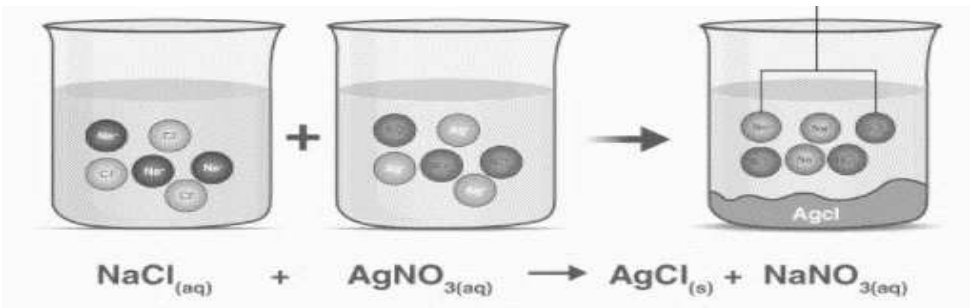
1	اختبار قصير ثاني نموذج رابع
2	اختبار قصير ثاني نموذج ثالث
3	اختبار قصير ثاني نموذج ثاني
4	اختبار قصير ثاني نموذج أول
5	استقصاء الأحماض والقلويات

الاختبار القصير الثاني في مادة الكيمياء للصف التاسع
الفصل الدراسي الثاني

الاسم: **الصف:**

السؤال	المفردة	السـؤال	الدرجة
الاول	أ	- اكاسيد الفلزات غالبا تغير لون الكاشف العام إلى اللون:- (ظلل الإجابة) (درجة) O الأزرق O الأحمر O الأخضر O البرتقالي	
	ب	Al_2O_3 هو أحد الأكاسيد التي يمكنها التفاعل مع الأحماض والقواعد، كما هو موضّح في المعادلتين الآتيتين: $Al_2O_3 + 3\,H_2SO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3\,H_2O$ $Al_2O_3 + 2\,NaOH \longrightarrow 2\,NaAlO_2 + H_2O$ - من التفاعلات السابقة:حدد نوع أكسيد الألومنيوم مع توضيح السبب؟ نوع الأكسيد:..... (درجة) السبب:..... (درجة)	
	ج	- ما اكسيد الكربون الذي يكون متعادلا؟ (درجة)	
	د	- مانوع المحلول الذي تتوقع أن يتكون عندما يذوب ثنائي اكسيد الكبريت في الماء؟ (درجة)	
الثاني	أ	- بالاستعانة بالمعادلة الآتية اجيبي عما يأتي: $HCl + KOH \longrightarrow KCl + H_2O$ 1) حدد الحالة الفيزيائية -على المعادلة- لكل من هيدروكسيد البوتاسيوم وحمض الهيدروكلوريك؟ (درجة) 2) المادة التي تكتب في المعادلة الأيونية الصافية في التفاعل السابق هي.....؟ (درجة)	
	ب	- اعدت تجربة لتحديد قيمة الرقم الهيدروجيني لأكاسيد متنوعة، ملئت ثلاث كؤوس بماء واضيفت بضع قطرات من محلول الكاشف العام، بعد ذلك أضيفت ملعقة واحدة من كل أكسيد من الأكاسيد الآتية إلى كل كأس زجاجية. ما اللون الذي سيتغير إليه كل محلول بعد اضافة الأكسيد؟ ظلل الإجابة الصحيحة. (درجة) الماء (أ) اكسيد الحديد (ب) اكسيد الفسفور (ج) 	

الخيار	الكأس (أ)	الكأس (ب)	الكأس (ج)
O	أخضر	أزرق	أحمر
O	أخضر	أحمر	أزرق
O	أخضر	أزرق	أخضر
O	أحمر	أزرق	أحمر

تابع الثاني	ج	- في التفاعل الآتي: $NaCl_{aq} + AgNO_{3\,aq} \longrightarrow AgCl_{s} + NaNO_{3\,aq}$ (درجة) الأيونات المشاركة في التفاعل الرئيسي المهم في التفاعل السابق: O Ag^+ , Cl^- . O Na^+ , NO_3^- . O Na^+ , Cl^- . O Ag^+ , NO_3^- .	
	د	- زن المعادلات الآتية: 1) $HgO \longrightarrow Hg + O_2$ (درجة) 2) $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$ (درجة)	
الثالث		- الشكل أدناه يمثل تفاعل كيميائي، من خلال الشكل أجب عن (أ) و (ب):  	
	أ	- حدد المادة التي لا تتأين؟ (درجة)	
	ب	- حدد ايونات المعادلة الصافية؟ (درجة) .....،	
	ج	- فسر: تكتب ايونات المادة التي لا تتفكك في المعادلة الأيونية الصافية؟ (درجة)	
	د	- ما المقصود بالأيونات المتفرجة؟ (درجة)	