شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ الملف

التواصل الاجتماعي بحسب 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 بمحافظة الظاهرة
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية
3	الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة
4	اختبار قصير ثاني
5	موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة

سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم

العام الدراسي: 2022/2021
الصف : التاسع
المادة : الكيمياء

الاختبار القصير الثاني

اسم الطالب ..... /الصف / .....

-

1- جميع الفلزات تكون في الحالة الصلبة ماعدا .....[1]

أ - اليود ب - الماغنيسيوم ج - الصوديوم د – الزئبق

2- عند خلط محلول نترات الفضه ($AgNO_3$) مع محلول كلوريد الصوديوم (**NaCl**) تتكون ماده صلبه بيضاء هي كلوريد الفضه (**AgCl**) ومحلول ($NaNo_3$) .

أ-ما المقصود بتفاعل الترسيب [1]

.....

ب-اكتب معادلة التفاعل السابق الرمزية الموزونه موضحا عليها الحاله الفيزيائيه للمتفاعلات والنواتج [2]

.....

ج-استنتج الايونات المتفرجة في التفاعل السابق. [1]

.....

3 – أ - حدد المعادلة الأيونية الصافية الصحيحة للتفاعل الاتي:[1]

$$Ba(OH)_{2(aq)} + Na_2SO_{4(aq)} \rightarrow 2NaOH_{(aq)} + BaSO_{4(s)}$$

أ- $Ba^{+}_{(aq)} + SO_4^{-}{}_{(aq)} \rightarrow BaSO_{4(s)}$

ب- $Na^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)} \rightarrow NaOH_{(aq)}$

ج- $Ba^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow BaSO_{4(s)}$

د- $Na^{2+}_{(aq)} + OH^{2-}_{(aq)} \rightarrow NaOH_{(aq)}$

ب – اكتب المعادلة اللفظية للتفاعل الاتي :(1)

يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لانتاج محلول هيدروكسيد الصوديوم و غاز الهيدروجين

.....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

4 - يذوب مسحوق كربونات الكالسيوم في حمض الهيدروكلوريك فيحدث أثناء التفاعل فوران و بقى في النهاية محلول عديم اللون كما في المعادلة الرمزية الموزونة:

$$CaCO_3\ (aq) + 2\ HCl\ (aq) \rightarrow CaCl_2\ (aq) + H_2O\ X + CO_2\ Y$$

- استخدم المعادلة السابقة للإجابة عن الأسئلة التالية :

أ - أكمل الجدول التالى : (درجتين)

	الرمز الذى يعبر عن الحالة الفيزيائية
X	
Y	

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية

5 – قم بموازنة المعادلة التالية بكتابة المعاملات المولية المناسبة في كل فراغ: **(1)**

$$\ldots Cu + O_2 \rightarrow \ldots CuO$$

6 – يعادل هيدروكسيد الصوديوم **($NaOH$)** حمض الكبريتيك**(H_2SO_4)** لتكوين كبريتات الصوديوم **(Na_2SO_4)**و الماء **(H_2O)** .

أ – اكتب اسم المادة المتفاعلة مع هيدروكسيد الصوديوم.[1]

.....

ب – اكتب المعادلة اللفظية .[1]

.....

ج – اكتب المعادلة الرمزية .[1]

.....

د – اكتب المعادلة الايونية . [1]

.....

هـ – اكتب المعادلة الايونية الصافية . (1)

.....

نموذج إجابة الاختبار القصير الثاني صف تاسع

رقم السؤال	رقم الهدف التعليمي	هدف التقويم	الاجابة الصحيحة	الدرجات	معلومات إضافية
1	13-2	1	تعادل	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
2-أ	12-1	1	هي معادلة تظهر أسماء المواد المتفاعلة والمواد الناتجه فقط	1	اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني
2-ب	12-3	2	$AgNO_{3(aq)}+NaCL_{(aq)} \longrightarrow NaNO_{3(aq)}+AgCL_{(s)}$	2	يأخذ الدرجتان عند كتابة المعادلة صحيحة ووزنها ودرجة عند كتابة المعادلة دون وزن وصفر عند كتابة المعادلة خطأ
2 -ج	12-3	3	Na^+ / NO_3^-	1	يأخذ الدرجة عند كتابة الايونات
3 -أ	12-3	2	ج	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
3-ب	13-2	3	NaOH	1	يقبل الإجابة الصحيحة لفظية او رمزية

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

4 – أ	12-3	1	X : الرمز l Y : الرمز g	1	يأخذ الدرجه عند كتابة الرمزين صح وصفر عند كتابة واحدة صح
4 - ب	12-3	2	لا:لأنه لم تتكون مادة صلبة	1	يأخذ الدرجة عند كتابة التفسير وكتابة نعم او لا صحيحة
4 - ج	12-3	1	عندما تكون كل النواتج على شكل راسب	1 1	اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني
5	16-1	3	ب	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
6 – أ	13-3	2	حمض الكبريتيك	1	يأخذ الدرجة اذا كانت الإجابة لفظية او رمزية
6 – ب	13-2	1	حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم = كبريتات الكالسيوم + ماء	1	يأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة كاملة
6 -ج	13-4	2	$H_2SO_{4(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow CaSO_{4(aq)} + 2H_2O_{(l)}$	1	تأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة الرمزية صحيحة
6- د	16-2	1	للتأكد ان الحمض قد استهلك وتفاعل تماما	1	اقبل أي إجابة تؤدي نفس المعني

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om