

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني في محافظة مسقط

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-29 09:43:43

إعداد: مدرسة سهيل بن عمرو العامري

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

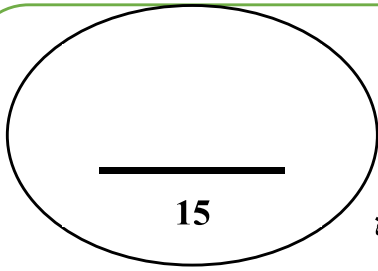
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

ملحق التحليل النوعي	1
اختبار قصير ثاني	2
اختبار قصير ثاني	3
اختبار قصير ثاني	4
اختبار قصير ثاني	5



15

الفصل الدراسي الثاني

الصف: التاسع

المادة: كيمياء

زمن الاختبار: حصة واحدة



سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة مسقط

مدرسة سهيل بن عمرو العامري للتعليم الأساسي (5-9)

التاريخ: 2024 / 4 / 28

اسم الطالب : / 9 / الصف

الاختبار القصير الثاني كيمياء الصف التاسع

اجب عن المفردات التالية حسب المطلوب في كل مفردة.

1

تفاعل مسحوق كربونات الكالسيوم مع حمض الكبريتيك لإنتاج كبريتات الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون والماء

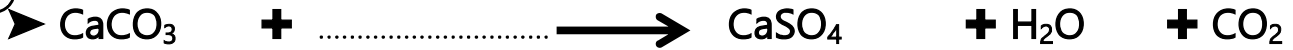
درجة

(أ) اكتب المعادلة اللفظية لهذا التفاعل؟

.....

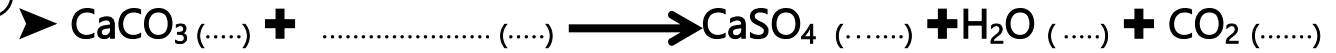
درجة

(ب) اكمل المعادلة الرمزية لهذا التفاعل؟



درجة

(ج) استنتج رموز الحالة للمواد لهذا التفاعل؟



2

يتفاعل محلول نترات الفضة (AgNO₃) مع محلول كلوريد الصوديوم (NaCl) وتتكون مادة صلبة بيضاء

درجة

من كلوريد الفضة. اكتب المعادلة الرمزية الموزونة لهذا التفاعل؟

.....
.....

3

اوزن المعادلة الرمزية التالية (احتراق الإيثانول) ؟

درجة



4

(أ) اكتب المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل ترسيب هيدروكسيد النحاس التالي ؟

درجة



(أ)

.....
.....

درجة

(ب) حدد الأيونات المتفرجة في التفاعل ؟

.....

5

تكون مادة صلبة عند خلط محلولين معا او عند ضخ غاز داخل محلول يسمى تفاعل

● ظلل الدائرة امام الاختيار الصحيح

تبادل معايرة ترسيب احتراق

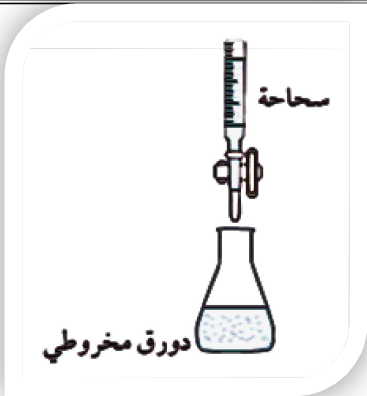
درجة

6

– يضاف فائض من الفلز او الكربونات الصلبة الى الحمض عند تحضير ملح يذوب في الماء . فسر ؟

درجة

7



– ما أسم طريقة التفاعل

التي تتم باستخدام الادوات الموضحة في الصورة

درجة

8

– ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (X) امام العبارة الخطأ ؟

()

أ – تفاعلات المعايرة هي تفاعلات تعادل

()

ب – الكاشف العام كاشف مناسب لتفاعلات المعايرة

درجتان

9

إذا سقط خاتم والدتك المصنوع من الذهب في حمض الكبريتيك المخفف

يحدث تفاعل لا يحدث تفاعل

درجة

فسر اجابتك

10

تفاعل تعادل كالتالي

ماء + كبريتات بوتاسيوم → قلوي + حمض

– إذا كان الملح الناتج هو كبريتات البوتاسيوم استنتج المواد المستخدمة في التفاعل؟

درجة

الحمض هو : القلوي هو :

11

– إذا تفاعل هيدروكسيد البوتاسيوم المركز الساخن مع كلوريد الأمونيوم يكون ناتج التفاعل هو؟

● ظلل الدائرة امام الاختيار الصحيح

امونيا وماء ملح وماء ملح وامونيا ملح وامونيا وماء

درجة

***** انتهى الاختبار بالنجاح والتوفيق *****

