تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني نموذج أول

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-13 06:40:23

إعداد: مدرسة أبي الحسن البسيوي للتعليم الأساسي

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	استقصاء الأحماض والقلويات
2	اختبار قصير ثالث مع نموذج الإجابة
3	نموذج اختبار قصير أول
4	اختبار أول من سلسلة البيان
5	ملخص ثاني للوحدة السادسة الأحماض والقواعد والقلويات

سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بالداخلية
الزمن: حصة واحدة

الفصل الدراسي الثاني
الصف : التاســـــع
المادة: كيمـــــياء

مدرســة أبي الحسن البسيوي للتعليم الأساسي (5-12)

اختبار قصير (2)

الدرجة :

اسم الطالب / ..... التاريخ: 2023/4/16

1) الحمض الذي يستخدم لتحضير ملح كبريتات الكالسيوم هو: (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)

☐ حمض الهيدروكلوريك ☐ حمض السيتريك ☐ حمض الكربونيك ☐ حمض الكبريتيك

2) يحترق الماغنسيوم في وجود كمية كافية من الأكسجين لينتج أكسيد الماغنسيوم.

أ) عبر عن التفاعل السابق بمعادلة لفظية؟ (درجة)

.....

ب) اكتب المعادلة الرمزية للتفاعل السابق موزونة؟ (درجتين)

.....

3- أكمل الجدول التالي: (درجة)

الرمز	s	aq	g
المعنى			

4- فسر: لا يمكن استخدام الكاشف العام أثناء تحضير الأملاح بالمعايرة. (درجة)

.....

.....

5- اكتب المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم لينتج محلول كلوريد الصوديوم والماء النقي. (درجتين)

.....

.....

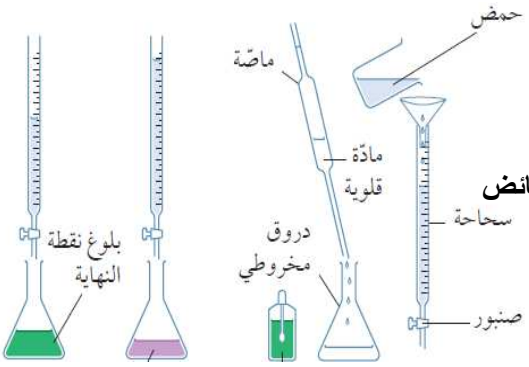
.....

يتبع/ 2

6- حدد الأيونات المتفرجة في التفاعل السابق (درجة)

.....

7- الشكل المقابل يوضح إحدى طرق تحضير الأملاح. جميع العبارات صحيحة ما عدا:(درجة)



- ☐ التحضير بطريقة المعايرة وتكون المواد المتفاعلة عبارة عن محاليل
- ☐ يلزم استخدام كاشف لتحديد نقطة التعادل بين الحمض والقلوي
- ☐ يتم الحصول على الملح عن طريق التبلور
- ☐ التحضير بطريقة المعايرة وتكون إحدى المواد المتفاعلة عبارة عن صلب فائض

8-أكمل الجدول التالي: (درجتين)

الحمض	المادة المتفاعلة الأخرى	الملح الناتج	نواتج أخرى
الهيدروكلوريك	فلز الكالسيوم		
	هيدروكسيد الصوديوم	نترات الصوديوم	

9- صف طريقة تحضير ملح كبريتات الكالسيوم (ملح غير ذائب في الماء) باستخدام المعلومات التالية: (3 درجات)

- جميع النترات تذوب في الماء
- تعد مركبات المجموعة (1) ذائبة في الماء

.....

.....

.....

.....