شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني نموذج ثاني

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-05-03 17:48:19

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
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)

.....

.....

.....

.....

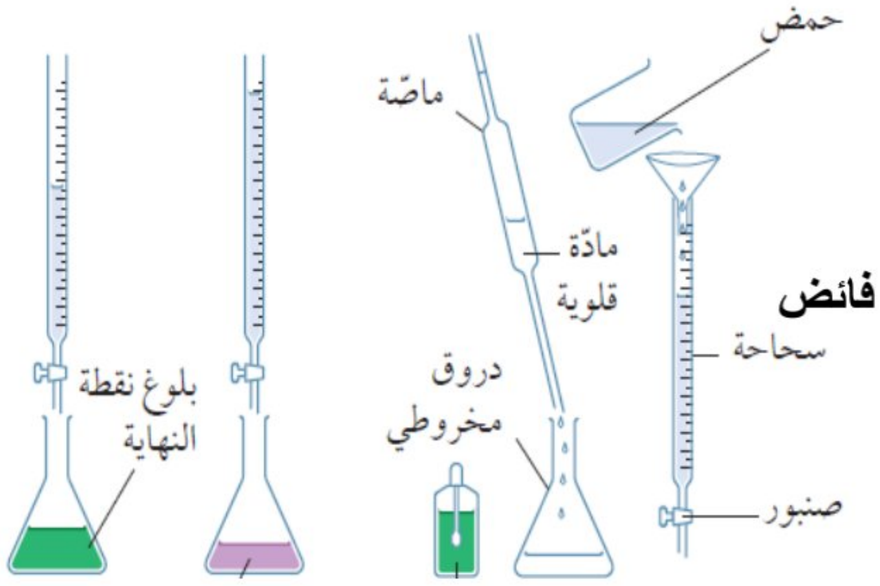
يتبع/ 2

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

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

.....

.....

.....

.....

.....

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner