

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير ثاني

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 06:41:02 2024-05-17

إعداد: مدرسة أبي الحسن البسيوي

## 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

<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	1
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج رابع</a>	2
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج ثالث</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج ثاني</a>	4
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج أول</a>	5



الدرجة :

**اختبار قصير (2)**

اسم الطالب / .....

1) الحمض الذي يستخدم لتحضير ملح كبريتات الكالسيوم هو: (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)  
 حمض الهيدروكلوريك  حمض السيتريك  حمض الكربونيك  حمض الكبريتيك

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

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

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

3- أكمل الجدول التالي: (درجة)

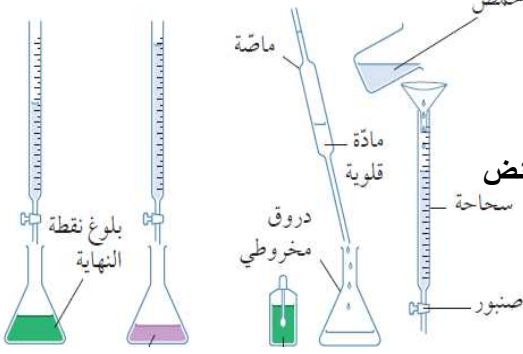
الرمز	s	aq	g
المعنى			

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)

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)

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

.....

.....

.....

.....