

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



واجب صفي حول المزيد من التفاعلات الكيميائية وتكوين الأملاح

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

التواصل الاجتماعي بحسب 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="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة</a>	1
<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية</a>	2
<a href="#">الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	4
<a href="#">موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة</a>	5



مدرسة تبارك الخاصه

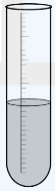
الإسم:-----

الصف: 9/--

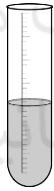
## واجب كيمياء تاسع

### السؤال الأول:

أ- أمامك مجموعة من أنابيب الاختبار، جميعها تحتوي على حمض يتفاعل مع مادة أخرى لإنتاج ملح، أي الأنابيب التالية يتصاعد منها غاز ثاني اكسيد الكربون : (ظلي الإجابة الصحيحة) : (درجة واحدة)



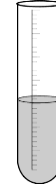
حمض+كربونات الفلز



حمض+اكسيدالفلز



حمض+قاعدة



حمض+فلز

ب - صفي طريقة تحضير بلورات نقية من كبريتات الماغنيسيوم باستخدام فلز الماغنيسيوم و حمض الكبريتيك . (درجتان)

-----  
-----  
-----

ج - عرف الملح: (درجة)

-----

### السؤال الثاني:

أ) ينتج ملح النترات من حمض : (ظلي الإجابة الصحيحة) (درجة واحدة)  
○ النيتريك ○ الهيدروكلوريك ○ الكبريتيك ○ الفوسفوريك

ب ) أكمل المعادلات اللفظية الآتية : (ثلاث درجات)

----- + كلوريد الماغنيسيوم → حمض الهيدرو كلوريك + ماغنيسيوم

----- + ماء → حمض الكبرتيك + هيدروكسيد الكالسيوم

ماء + كبريتات الصوديوم + ثاني اكسيد الكربون → ----- + كربونات الصوديوم

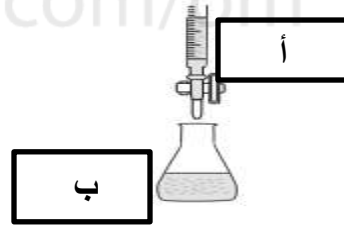
ج) فسر تعتمد طرائق تحضير ملح ما باستخدام فلز صلب او قاعدة او كربونات ، استخدام فائض من المادة الصلبة : (درجة واحدة)

-----

### السؤال الثالث:

أ) لتكوين الأملاح الغير ذائبة تستخدم طريقة (ظلي الإجابة الصحيحة): (درجة واحدة)  
○ المعايرة ○ الترسيب ○ الفائض ○ البلمرة

ب) ادرسي الشكل التالي الذي يوضح عملية المعايرة و اجيبي عن الأسئلة التي تليه:



1- الحرف ( أ ) يدل على ----- (اكلمي) (درجة واحدة)  
الحرف (ب) يدل على ----- ( اكلمي)

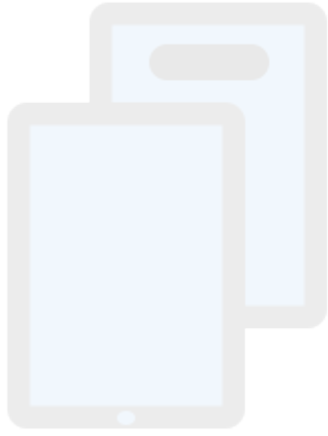
2- عللي لا يستخدم في هذه الطريقة الكاشف العام: (درجة واحدة)

-----

3- نوع الملح الناتج من هذه التجربة من حيث ذوبانيته في الماء ----- (اكلمي) (درجة واحدة)

4- اكتبى بجانب الحروف على الشكل موقع الحمض و موقع القاعدة. (درجة واحدة)

ج) من خلال معرفتك بطريقة الفائض من المادة الصلبة اذكرى ما هي الطريقة المستخدمة لإزالة الفائض في نهاية التفاعل ----- (درجة واحدة)



تم تحميل هذا الملف من  
موقع المناهج العُمانية

[alManahj.com/om](http://alManahj.com/om)