

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## مراجعة درس الأحماض والقواعد

[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

## مراجعة درس الأحماض والقواعد

١. تمييز الأحماض بطعم:  
أ. حلو      ب. حامض      ج. مر      د. مالح
٢. تتفاعل الأحماض مع ...  
أ. القواعد      ب. الفلزات      ج. اللافلزات      د. أ و ب
٣. يُعرّف الحمض على أنه ...  
أ. متبرع بالبروتون      ب. بروتون      ج. أيون هيدروكسيد      د. مستقبل للبروتون
٤. يتم تعريف القاعدة على أنها  
أ. متبرع بالبروتون      ب. بروتون      ج. أيون هيدروكسيد      د. مستقبل للبروتون
٥. تنتج الأحماض \_\_\_\_\_ عند إذابتها في الماء  
أ. أيونات الصوديوم      ب.  $\text{OH}^-$  أيونات      ج. أيونات  $\text{H}^+$       د. أيونات  $\text{Cl}^-$
٦. تنتج القواعد \_\_\_\_\_ عندما تذوب في الماء  
أ. أيونات الصوديوم      ب. أيونات  $\text{OH}^-$       ج. أيونات  $\text{H}^+$       د. أيونات  $\text{Cl}^-$
٧. المحلول الذي رقمه الهيدروجيني ٧ يكون ..  
أ. متعادل      ب. حمضي      ج. قاعدي      د. مالح
٨. محلول رقمه الهيدروجيني ١١ يكون ...  
أ. متعادل      ب. حمضي      ج. قاعدي      د. مالح
٩. الكاشف هو صبغة ...  
أ. لها نفس اللون  
ب. عديمة اللون  
ج. تعطي نفس اللون في كل من الأحماض والقواعد  
د. تعطي لونا واحدا في الحمض ولونا آخر مختلف في القاعدة
١٠. تعمل الأحماض على تحويل ورق عباد الشمس إلى اللون:  
أ. الأحمر.      ب. الأزرق.      ج. الأصفر.      د. الأسود.

١١. تتفاعل القواعد مع:

- أ. الأحماض لإنتاج الأملاح والماء.  
ب. الماء لإنتاج الأحماض والأملاح.  
ج. الأملاح لإنتاج الأحماض والماء.  
د. لا تتفاعل مع الأحماض ولا الأملاح ولا الماء.

١٢. تأمل الجدول التالي ثم أجب عن الأسئلة ١-٣

المحلل	الموصلية الكهربية	لون تباغ الشمس الأصلي	لون تباغ الشمس بعد غمرها في المحلول	PH للمحلل
1	عالية جدا	أحمر	أزرق	10.0
2	منخفضة	أزرق	أحمر	6.5
3	متوسطة	أحمر	أحمر	5.4
4	عالية جدا	أزرق	أحمر	2.0

١. المحلول الذي يعتبر الكتروليت قوي وله خصائص حمضية هو المحلول رقم:

- أ. 1      ب. 2      ج. 3      د. 4

٢. يعتبر المحلول رقم 1 مطولا:

- أ. متعادل      ب. حمضي      ج. قاعدي      د. ملح

٣. عند خلط المحلول رقم 1 مع المحلول رقم 4 يتوقع أن ينتج:

- أ. حمض وقاعدة      ب. حمض وماء      ج. ملح وماء      د. ملح وقاعدة

١٣. كأسان يحويان محلولان عديما اللون، الرقم الهيدروجيني للمحلل الأول يساوي 4 بينما لا تعرف قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلل الثاني، إذا تم خلط المحلولين معا وكانت قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلل الناتج من عملية الخلط تساوي 5 فإن قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلل المجهول يتوقع أن تكون:

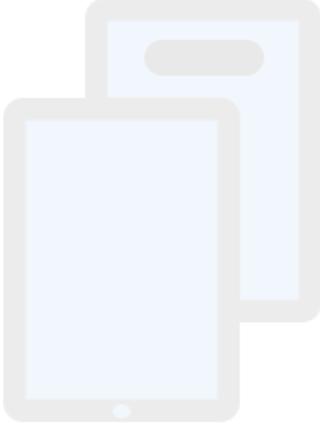
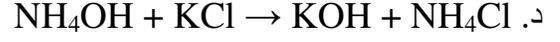
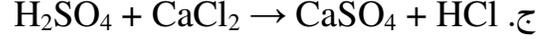
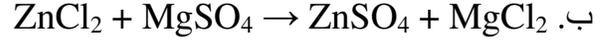
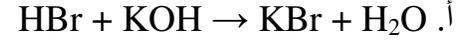
أ. أقل من المحلول الأول

ب. أعلى من المحلول الأول

ج. تساوي المحلول الأول

د. لا يمكن التنبؤ

٤١. أي من التفاعلات التالية يعتبر تفاعل حمض مع قاعدة:



تم تحميل هذا الملف من  
موقع المناهج العُمانية

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