

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



## ورقة عمل الأحماض والقلويات

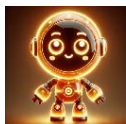
موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الأول الإعدادي ← علوم ← الفصل الثاني ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:51:26 2025-02-17

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الإعدادي



صفحة المناهج  
المصرية على  
فيسبوك

## المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الإعدادي والمادة علوم في الفصل الثاني

ورقة عمل الدرسين الأول والثاني	1
ورقة عمل إضافية على الوحدة الأولى بوكليت	2
ورقة عمل إضافية الأدلة الكيميائية والأملاح	3
ورقة عمل الأدلة الكيميائية والأملاح	4
امتحان في الوحدة الأولى	5

1- الايون اما ان يكون ..... او .....

الرقم	اسم الايون	الصيغة	اسم الايون	الصيغة	اسم الايون	الصيغة
2-	النيثيوم		الصوديوم		الهيدروجين	
3-	البوتاسيوم		الفضة		الماغنسيوم	
4-	الكالسيوم		الخاصين		الباريوم	
5-	الالومنيوم		الفلوريد		الكلوريد	
6-	البروميد		الاكسيد		الكبريتيد	
7-	الهيدروكسيد		النترات		النتريت	
8-	البكربونات		الكلوريت		الامونيوم	
9-	الكربونات		الكبريتات		الكبريتيت	

10- العالم ..... اوضح ان القويات مواد تنوب في الماء وتعطى ايونات ايونات الهيدروكسيد

11- تسمي الاحماض التي تحتوى على اكسجين باسم .....

12- عند تسمية الاحماض التي لا تحتوى على اكسجين تبدأ التسمية بكلمة ..... متبوعة بالمقطع ..... يليه اسم

....

13- عند تسمية الاحماض التي لا تحتوى على اكسجين يتم استبدال المقطع (- يد) بالمقطع .....

14- عند تسمية الاحماض التي تحتوى على اكسجين تبدأ التسمية بكلمة ..... يليه اسم .....

15- عند تسمية الاحماض التي تحتوى على اكسجين يتم استبدال المقطع (- ات) بالمقطع .....

المقطع (- يت) بالمقطع .....

16- كاتيون الهيدروجين + انيون الكلوريد ← .....

17- كاتيون الهيدروجين + انيون النترات ← .....

18- كاتيون الهيدروجين + انيون النتريت ← .....

19- الشحنة الكلية للحمض تساوي .....

20- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الهيدروبروميك

21- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتوز

22- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الفوسفوريك

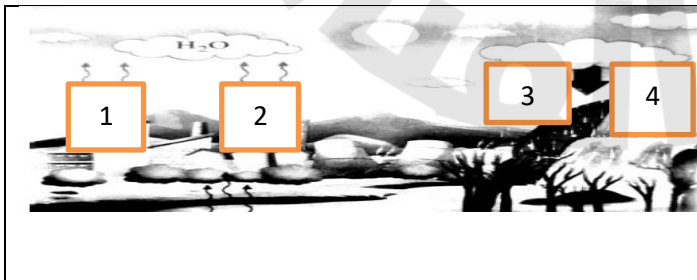
الرقم	انيون الفلز	اسم المركب في الحالة الغازية	اسم المركب عندما يكون في صورة محلول
23-	كلوريد $Cl^-$		
24-	بروميد $Br^-$		
25-	كلوريد $S^-$		

26- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض النتريك

27- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتيك

28- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض النتروز

- 29- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الهيدروبيرويك  
 30- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الكربونيك  
 31- اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الكلوروز  
 32- اذكر اهمية حمض الهيدروكلوريك  
 33- اذكر اهمية حمض اللاكتيك  
 34- ماذا يحدث عند تراكم حمض اللاكتيك في العضلات  
 35- اكتب الصيغة الجزيئية هيدروكسيد الكالسيوم  
 36- اكتب الصيغة الجزيئية هيدروكسيد الصوديوم  
 37- اكتب الصيغة الجزيئية هيدروكسيد الماغنسيوم  
 38- اكتب الصيغة الجزيئية هيدروكسيد الامونيوم  
 39- قارن بين الاحماض و القلويات من حيث التعريف – امثلة  
 40- ماذا يحدث عند ذوبان غاز كلوريد الهيدروجين HCl في الماء  
 41- ماذا يحدث عند ذوبان حمض الكبريتيك H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> في الماء  
 42- ماذا يحدث عند ذوبان هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الماء  
 43- ماذا يحدث عند ذوبان هيدروكسيد الماغنسيوم Mg(OH)<sub>2</sub> في الماء  
 44-.....المسئولة عن جميع خواص الاحماض  
 45-.....المسئولة عن جميع خواص القلويات  
 46- كيف يمكنك التميز بين محلول حمض و محلول قلوي  
 47- قارن بين الاحماض القوية و الاحماض الضعيفة من حيث التوصيل الكهربى – امثلة  
 48- قارن بين التوصيل الكهربى لكل من هيدروكسيد الصوديوم و هيدروكسيد الامونيوم مع التفسير  
 49- حمض + قلوي ← .....+.....  
 50- يتفاعل هيدروكسيد الصوديوم NaOH مع كلوريد الهيدروجين HCl مكون .....+.....  
 51- اذكر اهمية لبن الماغنيسيا  
 52- قارن بين الاكاسيد القوية و الاكاسيد الضعيفة من حيث التعريف  
 53- يحترق الماغنسيوم في وجود الاكسجين مكون .....الذي يذوب في الماء مكون .....الذى .....شريط دوار الشمس  
 54- يحترق الكبريت في وجود الاكسجين مكون .....الذي يذوب في الماء مكون .....الذى .....شريط دوار الشمس  
 55- ينتج عن احتراق الوقود الحفرى تصاعد .....و.....  
 56- ما المقصود بالامطار الحامضية  
 57- اذكر اضرار الامطار الحامضية



58- اكتب ما تشبه اليه

الارقام 4-3-2-1