تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية

ورقة عمل الآحماض والقلويات

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

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الإعدادي

صفحة المناهج المصرية على فيسبوك					

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

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

1- الايون اما ان يكون .....او .....

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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 النيتريك

27-اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتيك

28-اكتب الصيغة الجزيئية لحمض النيتروز

29-اكتب الصيغة الجزيئية لحمض الهيدرويوديك
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 اللكتيك 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 الهيدروجينHCl في الماء
41-ماذا يحدث عند ذوبان حمض الكبريتيك H_2SO_4 في الماء
42-ماذا يحدث عند ذوبان هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الماء
43-ماذا يحدث عند ذوبان هيدروكسيد الماغنسيوم $Mg(0H)_2$ 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 الكهربي – امثلة
48-قارن بين التوصيل الكهربي لكل من هيدروكسيد الصوديوم و هيدروكسيد الامونيوم مع التفسير
49-حمض + قلوي ← .....+.....
50-يتفاعل هيدروكسيد الصوديوم NaOH مع كلوريد الهيدروجينHCl 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 تشيه اليه الارقام 1-2-3-4