



الحمد لله والصلاة والسلام على رسول الله ونَعْدُ

اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلاً
وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلاً

الاسم: _____ رقم الجلوس: _____
المدرسة: _____ المركز: _____

مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

رقم السؤال	الدرجة	صححه	راجعته
١			
٢			
٣			
٤			
٥			
٦			
المجموع			

الإرشادات :-

- ١ / أملأ البيانات الموضحة بأعلى الورقة أولاً
- ٢ / لن تصرف لكل غير ورقة واحدة فقط
- ٣ / اقرأ السؤال جيد قبل بدء الإجابة
- ٤ / أجب على جميع الأسئلة على نفس الورقة في المكان المخصص لها

بسم الله الرحمن الرحيم

تعريفات

الوحدة الثانية

الأحماض والقواعد

تعريفات الوحدة الثانية

الأحماض والقواعد

١. حمض لافوزي: المادة التي يدخل في تركيبها الأكسجين.

٢. حمض ارهينيوس: المادة التي صيغتها HX عندما تتأين في الماء تعطي أيون الهيدروجين الموجب.

٣. قاعدة ارهينيوس: المادة التي صيغتها MOH عندما تتأين في الماء تعطي أيون الهيدروكسيد.

٤. حمض - برونستد - لوري: المادة التي تمنح بروتون أو أكثر.

٥. قاعدة - برونستد - لوري: المادة التي تستقبل بروتون أو أكثر.

٦. البروتون :أيون الهيدروجين الموجب.

٧. الحمض المرافق : هو القاعدة التي استقبلت بروتون أو أكثر.

٨. القاعدة المرافقة : هو الحمض الذي نزع منه بروتون أو أكثر.

٩. الزوج المرافق : هو الحمض أو القاعدة التي تختلف فيما بينها في بروتون.

١٠. حمض لويس : هو المادة التي تستطيع أن تستقبل زوج من الإلكترونات.

١١. قاعدة لويس : هو المادة التي تستطيع أن تمنح زوج من الإلكترونات وتكون رابطة تسانديه .

١٢. التعادل عند لويس : هو العملية التي تقود إلى نشؤ رابطة تسانديه بين الدقائق المانحة

للإلكترونات والمستقبلة.

١٣. التعادل عن ارهينيوس : هو اتحاد أيون الهيدروجين الموجب مع أيون الهيدروكسيد السالب لتكوين

الماء.

١٤. التعادل عند برونستد – لوري : هو انتقال البروتون من الحمض إلى القاعدة.

١٥. الرابطة التساندية :هي الرابطة التي تنشأ بين ذرة مانحة و أخرى مستقبلة

١٦. النظرية الإلكترونية للتكافؤ: هي النظرية التي تهتم بتوزيع الإلكترونات على المدارات.

١٦. المادة المترددة : هي المادة التي تتصرف أحياناً كحمض وأحياناً كقاعدة حسب الوسط.

١٧. الحمض أحادي القاعدية : هو الحمض الذي يحتوي بروتون واحد (H^+) او به ذرة هيدروجين

واحدة يمكن ان تتراح.

١٨. الحمض ثنائي القاعدية : هو الحمض الذي يحتوي على ٢ بروتون (H_2^+) او به ذرتي هيدروجين

قابلة للإزاحة بفلز نشط.

١٩. الحمض ثلاثي القاعدية : هو الحمض الذي يحتوي ثلاثة بروتونات (H_3^+) او به ثلاث ذرات

هيدروجين قابلة للإزاحة بفلز نشط

٢٠. القاعدة أحادية الحمضية : هي القاعدة التي تحتوي مجموعة هيدروكسيد واحدة.

٢١. القاعدة ثنائية الحمضية : هي القاعدة التي تحتوي مجموعة هيدروكسيد واحدة.

٢٢. القاعدة ثلاثية الحمضية : هي القاعدة التي تحتوي ثلاث مجموعات هيدروكسيد.

٢٣. حمضية القاعدة : هي عدد أيونات الهيدروكسيد التي تعادل الحمض.

٢٤. قاعدية الحمض : هي عدد أيونات الهيدروجين التي تعادل القاعدة.

٢٥. الحمض عند العلماء الأوائل : هي المواد التي تتميز بالطعم اللاذع وتغير عباد الشمس من الأزرق

إلى الأحمر.

٢٦. القاعدة عند العلماء الأوائل : هي المادة ذات الطعم المر والملمس الصابون وتغير عباد الشمس من

الأحمر إلى الأزرق.

وفقكم الله

