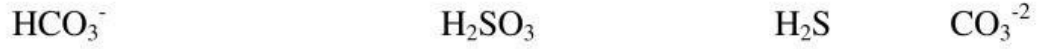
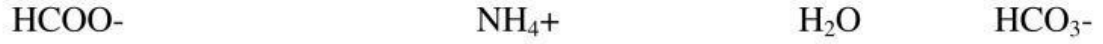


اختبار الدرس الأول

(1) أي من الأتية يسلك كحمض في تفاعلات وكقاعدة في تفاعلات أخرى حسب مفهوم برونستد لوري:



(2) إحدى الصيغ الآتية تسلك سلوك القاعدة فقط:



(3) يعرف الحمض حسب مفهوم برونستد- لوري على انه قادر على:

منح البروتون
استقبال زوج إلكترونات أو أكثر

استقبال البروتون
منح زوج إلكترونات أو أكثر

(4) إحدى الصيغ الآتية تسلك كحمض وقاعدة حسب مفهوم برونستد و لوري



(5) المحلول الذي لم يتمكّن مفهوم أرهينيوس من تفسير سلوكه، هو



(6) أحد الأيونات الآتية لا يُعدّ أمفوتيريًا



(7) المادّة التي تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروكسيدي (OH⁻)

حمض ارهينوس قاعدة أرهينوس قاعدة لويس قاعدة برونستد و لوري

(8) صيغة الحمض المرافق ل HPO_4^{2-} هو :



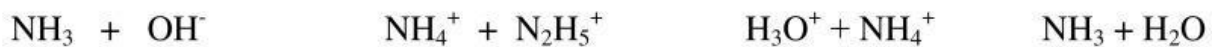
(9) أحد الأتية زوج مترافق ينتج من تفاعل N_2H_4 مع NH_4^+



(10) أحد الأتية زوج مترافق ينتج من تفاعل NH_3 مع HCO_3^-



(11) الزوج المترافق من الحمض والقاعدة وفق مفهوم برونستد-لوري ينتج من تفاعل:



(12) في التفاعل $\text{H}_2\text{O} + \text{HCN}$ فإن أحد الأزواج المترافقة من الحمض والقاعدة هو:



(13) الحمض المرافق للقاعدة OH^- هي



(14) يتفاعل الحمض HOCl مع القاعدة المرافقة للحمض H_2CO_3 فإن أحد نواتج التفاعل هو:

