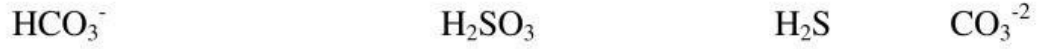
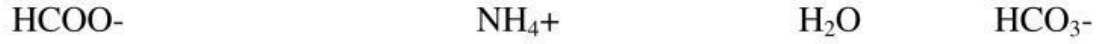


## اختبار الدرس الأول

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



(2) إحدى الصيغ الأتية تسلك سلوك القاعدة فقط:



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

استقبال البروتون	منح البروتون
استقبال زوج إلكترونات أو أكثر	استقبال زوج إلكترونات أو أكثر

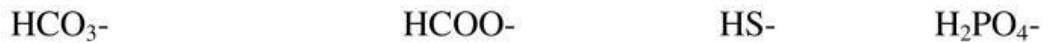
(4) إحدى الصيغ الأتية تسلك كحمض وقاعدة حسب مفهوم برونستد و لوري



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



(6) أحد الأيونات الأتية لا يُعدّ أمفوتيريًا



(7) المادّة التي تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروكسيدي ( $\text{OH}^-$ )

حمض ارهينوس	قاعدة أرهينوس	قاعدة لويس	قاعدة برونستد و لوري
-------------	---------------	------------	----------------------

(8) صيغة الحمض المرافق ل  $\text{HPO}_4^{2-}$  هو :



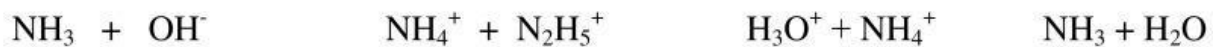
(9) أحد الأتية زوج مترافق ينتج من تفاعل  $\text{N}_2\text{H}_4$  مع  $\text{NH}_4^+$



(10) أحد الأتية زوج مترافق ينتج من تفاعل  $\text{NH}_3$  مع  $\text{HCO}_3^-$



(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  $\text{OH}^-$  هي



(14) يتفاعل الحمض  $\text{HOCl}$  مع القاعدة المرافقة للحمض  $\text{H}_2\text{CO}_3$  فإن أحد نواتج التفاعل هو:

