

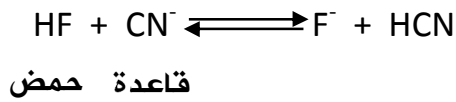
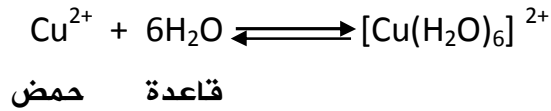
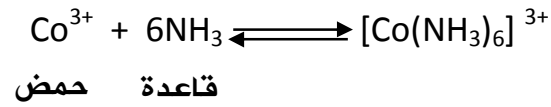
إجابات أسئلة الدرس

تعريف لويس

شبكة مناهجي التعليمية



سؤال (١):



سؤال (٢):

حدد حمض وقاعدة لويس في الأيون: $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$

حمض لويس: Ag^+

قاعدة لويس: NH_3

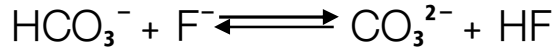
سؤال (٣):

١- مادة تسلك سلوكاً أمفوتيرياً: HCO_3^-

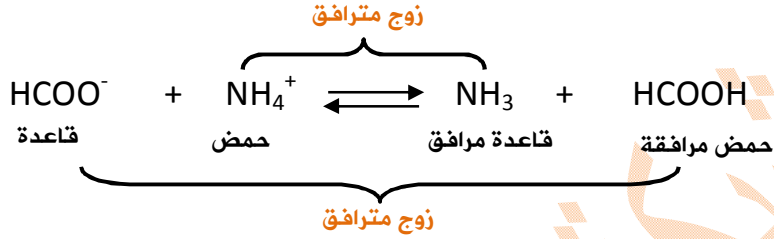
٢- مركب قاعدي لا يفسره تعريف أرهينيوس: NH_3

٣- حمض لويس فقط: Ni^{2+}

(ب) اكتب معادلة تفاعل HCO_3^- مع F^- .



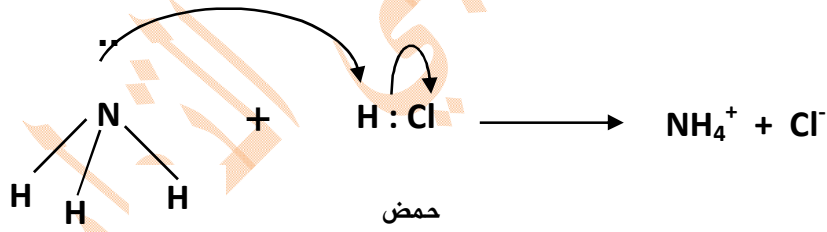
(ج) اكتب معادلة تفاعل NH_4^+ مع HCOO^- ثم حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة.



(د) اكتب معادلة تفاعل HCO_3^- كقاعدة في الماء.



(هـ) فسّر سلوك الأمونيا NH_3 كقاعدة حسب تعريف لويس.



مستقبل لزوج من الإلكترونات

مانح لزوج من الإلكترونات

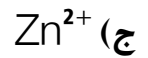
(و) اختر من الجدول المادتان اللتان تشكلان معاً زوجاً مترافقاً: $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$

سؤال (٤):

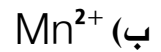
التعريف	الحمض	القاعدة
أرهيبيوس	يزيد تركيز H^+ عند إذابته في الماء	يزيد تركيز OH^- عند إذابته في الماء
برونستد - لوري	مانح للبروتون (H^+) في تفاعلاته	مستقبل لبروتون (H^+) في تفاعلاته
لويس	مستقبل لزوج من الإلكترونات غير الرابطة	مانح لزوج من الإلكترونات غير الرابطة

سؤال (٥) : أسئلة موضوعية

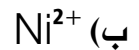
١- المادة التي تسلك سلوكاً حمضياً وفق مفهوم لويس:



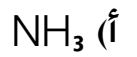
٢- المادة التي تعد من حموض لويس من المواد الآتية هي:



٣- إحدى المواد الآتية تسلك كحمض لويس فقط:



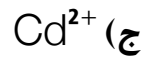
٤- أحد الآتية يعدّ قاعدة لويس:



٥- الأيون الذي يعتبر قاعدة حسب تعريف لويس هو:



٦- المادة التي تسلك كحمض وفق مفهوم لويس فقط هي:



٧- قاعدة لويس فيما يلي هي:

