



المواد الأمفوتيرية

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

سؤال (1):

أكمل المعادلتين الآتيتين:



سؤال (2):

أكتب معادلات تبين سلوك كل من: HCO_3^- و HS^- كحمض في تفاعلها مع N_2H_4 ، وكقاعدة في تفاعلها مع HNO_2 .

سلوك HCO_3^- عند تفاعله مع N_2H_4 :



سلوك HS^- عند تفاعله مع N_2H_4 :



سلوك HCO_3^- عند تفاعله مع HNO_2 :



سلوك HS^- عند تفاعله مع HNO_2 :



سؤال (3):

أكتب معادلة تفاعل HCrO_4^- مع $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+$ وفق مفهوم برونستد - لوري.



سؤال (4):

أي المواد الآتية تسلك سلوكاً أمفوتيرياً:

H_2PO_4^- , CH_3NH_3^+ , H_2O , HCrO_4^- , HCOO^- , CO_3^{2-} , HCO_3^- , F^- , CH_3NH_2 , NH_4^+ , H_3O^+

المواد الأمفوتيرية:

H_2PO_4^- , H_2O , HCrO_4^- , HCO_3^-

