



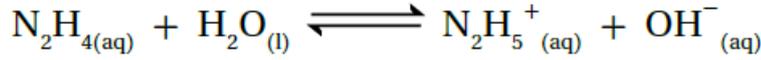
مفهوم برونستد ولوري

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

سؤال (1):

أحدد الحمض والقاعدة في التفاعلين الآتيين:



المعادلة (1):

الحمض: H_2O القاعدة: N_2H_4

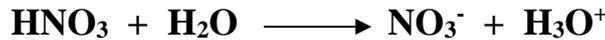
المعادلة (2):

الحمض: HCOOH القاعدة: H_2O

سؤال (2):

أفسر مستعيناً بمعادلات سلوك كل من المواد الآتية وفق مفهوم برونستد - لوري:

1- السلوك الحمضي لمحلول حمض النيتريك HNO_3 .



يعتبر حمض النيتريك حمضاً وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مانح للبروتون أثناء التفاعل.

2- السلوك الحمضي لمحلول حمض البنزويك $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$.



يعتبر حمض البنزويك حمضاً وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مانح للبروتون أثناء التفاعل.

3- السلوك القاعدي لمحلول ميثيل أمين CH_3NH_2 .



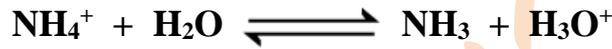
يعتبر ميثيل أمين قاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مستقبل للبروتون أثناء التفاعل.

4- سلوك CN^- في الماء.



يعتبر الأيون CN^- قاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مستقبل للبروتون من الماء.

5- سلوك NH_4^+ في الماء.



يعتبر الأيون NH_4^+ حمض وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مانح للبروتون للماء.

6- تفاعل إيثيل أمين $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ مع حمض الهيدروبروميك HBr .



يعتبر إيثيل أمين قاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري؛ لأنه مستقبل للبروتون من حمض الهيدروبروميك.

منهاجي
متعة التعليم الهادف

