

## مفهوم برونستد - لوري للحموض والقواعد

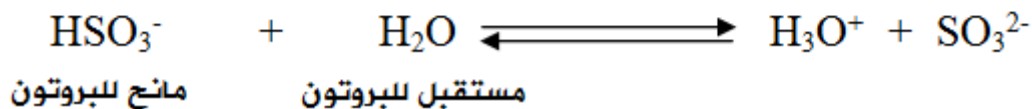
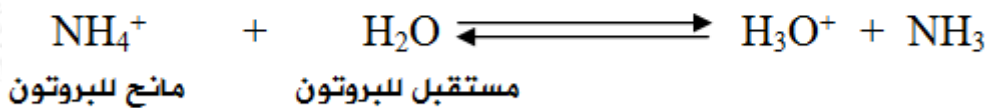
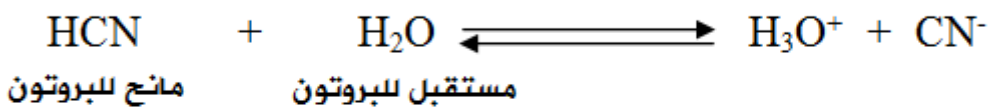
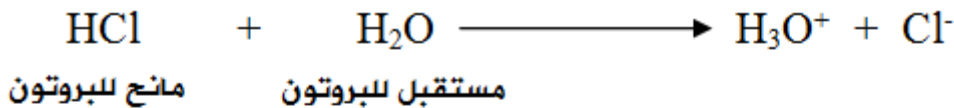
**الحمض:** مادة (جزيئات أو أيونات) قادرة على منح بروتون (مانح للبروتون) لمادة أخرى في التفاعل.

يجب أن يحتوي الحمض على هيدروجين (بروتون) حسب تعريف برونستد - لوري.

**قد يكون حمض برونستد - لوري:**

1. حمض أرهينيوس مثل:  $\text{HCl}$  ,  $\text{HCN}$  ,  $\text{HF}$  ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$  ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$  .
2. أيوناً موجباً يحتوي على هيدروجين مثل:  $\text{NH}_4^+$  ,  $\text{H}_3\text{O}^+$  ,  $\text{CH}_3\text{NH}_3^+$  .
3. أيوناً سالباً يحتوي على هيدروجين يمكن منحه مثل:  $\text{HS}^-$  ,  $\text{HSO}_3^-$  ,  $\text{HCO}_3^-$  .

**التعبير عن تفكك حموض برونستد - لوري بمعادلات**



**ملاحظة:**

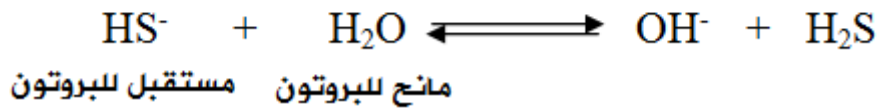
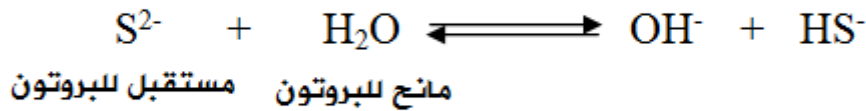
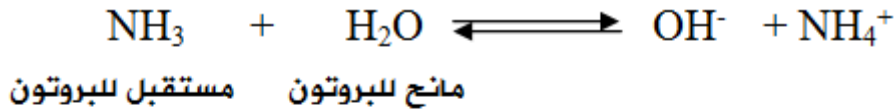
تنتج جميع حموض برونستد - لوري أيون الهيدرونيوم عند إذابتها في الماء.

**القاعدة:** مادة (جزيئات أو أيونات) قادرة على استقبال البروتون (مستقبل للبروتون) عند تفاعلها مع غيرها.

## قد تكون قاعدة برونستد - لوري:

1. قاعدة أرهينيوس مثل:  $\text{NaOH}$  ,  $\text{KOH}$ .
2. مركبات النتروجين المتعادلة مثل:  $\text{NH}_3$  ,  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  ,  $\text{N}_2\text{H}_4$  ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ .
3. أيوناً سالباً مثل:  $\text{S}^{2-}$  ,  $\text{HS}^-$  ,  $\text{HSO}_3^-$  ,  $\text{HCrO}_4^-$  ,  $\text{CO}_3^{2-}$  ,  $\text{OH}^-$  ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ .

## التعبير عن تفكك قواعد برونستد - لوري بمعادلات



## ملاحظات:

- هنالك مواد تسلك سلوكاً حمضياً وسلوكاً قاعدياً مثل الماء والأيونات السالبة التي تحتوي على هيدروجين يمكن منحه مثل  $\text{HSO}_3^-$  ، وتسمى مواد مترددة (أمفوتيرية).

**المواد (المترددة) الأمفوتيرية:** مواد تستطيع أن تتفاعل كحمض أو قاعدة تبعاً للظروف الموجودة فيها.

- الأيونات السالبة التي تحتوي على هيدروجين لا يمكن منحه هي أيون الهيدروكسيد  $\text{OH}^-$  والأيونات السالبة الناتجة من منح المركب العضوي للبروتون مثل الأيون  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ .

## ملاحظة:

تنتج جميع قواعد برونستد - لوري أيون الهيدروكسيد عند إذابتها في الماء.

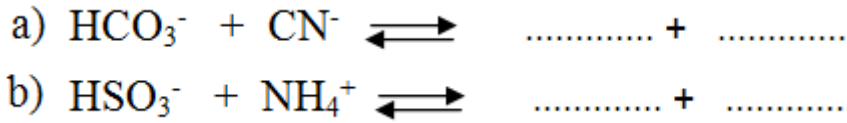
### سؤال (1):

فسّر سلوك محاليل كلٍّ من المواد التالية وفق مفهوم برونستد - لوري:

1. السلوك الحمضي لحمض النتريك  $\text{HNO}_3$ .
2. السلوك الحمضي لحمض البنزويك  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ .
3. السلوك الحمضي لأيون  $\text{HCO}_3^-$ .
4. السلوك القاعدي لأيون  $\text{HCO}_3^-$ .
5. السلوك القاعدي للأمينو ميثان  $\text{CH}_3\text{NH}_2$ .

### سؤال (2):

أكمل المعادلتين التاليتين:



### سؤال (3):

اكتب معادلات تبيّن سلوك كل من:  $\text{HCO}_3^-$  و  $\text{HS}^-$  كحمض في تفاعلهما مع  $\text{N}_2\text{H}_4$ ، وكقاعدة في تفاعلهما مع  $\text{HNO}_2$ .

### سؤال (4):

اكتب معادلة تفاعل  $\text{HCrO}_4^-$  مع  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+$  وفق مفهوم برونستد - لوري.

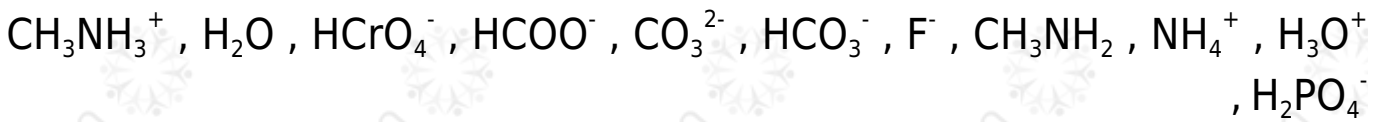
### سؤال (5):

ادرس التفاعلات التالية، وعيّن الحمض والقاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري:



سؤال (6):

وفق تعريف برونستد - لوري، أي المواد الآتية تسلك كحمض، وأيها كقاعدة، وأيها تسلك سلوكاً أمفوتيرياً:



سؤال (6) : أسئلة موضوعية وزارية

1. أي من المواد الآتية يسلك كحمض في تفاعلات وكقاعدة في تفاعلات أخرى حسب مفهوم برونستد ولوري:



2. إحدى الصيغ الآتية تسلك سلوك قاعدة فقط:



3. أي من المواد الآتية يسلك كحمض ويسلك كقاعدة؟



4. الحمض وفق مفهوم برونستد - لوري هو مادة:

(أ) مانحة للإلكترون.

(ب) مانحة للبروتون.

(ج) مستقبلة للإلكترون.

(د) مستقبلة للبروتون.

5. يعرّف الحمض حسب مفهوم برونستد - لوري على أنه مادة قادرة على:

(أ) استقبال بروتون.

(ب) منح بروتون.

(ج) استقبال زوج إلكترونات.

(د) منح زوج إلكترونات.

6. إحدى الصيغ الآتية تسلك كحمض وقاعدة حسب مفهوم برونستد ولوري:

(أ)  $\text{HCO}_3^-$  (ب)  $\text{NH}_4^+$  (ج)  $\text{H}_3\text{O}^+$  (د)  $\text{CO}_3^{2-}$

7. أي من المواد الآتية يمكن أن يسلك كحمض وكقاعدة:

(أ)  $\text{CH}_3\text{NH}_3^+$  (ب)  $\text{HCOO}^-$  (ج)  $\text{HCO}_3^-$  (د)  $\text{SO}_3^{2-}$

8. إحدى الصيغ الآتية تسلك كحمض وكقاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري:

(أ)  $\text{HCOO}^-$  (ب)  $\text{H}_3\text{O}^+$  (ج)  $\text{O}^{2-}$  (د)  $\text{HSO}_3^-$

أوجه القصور في تعريف برونستد - لوري:

1. لم يوضح التعريف كيف يرتبط البروتون بالقاعدة.
2. لم يستطع تفسير السلوك الحمضي أو القاعدي في بعض التفاعلات التي لا تتضمن انتقالاً للبروتون بين المواد.

إجابات الأسئلة في الملفات المرفقة.