

# مفهوم أرهينيوس

### **Arrhenius Consept**

تمكن أرهينيوس من وضع تصور حول مفهوم الحمض والقاعدة عن طريق دراسة التوصيل الكهربائي لمحاليل المواد الأيونية.

 $(H^+)$  الحمض: مادة تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروجين

# شروط حمض أرهينيوس:

- 1. يجب أن يحتوي الحمض على ذرة هيدروجين (H) قابلة للتأين.
  - 2. يجب أن يذاب الحمض في الماء.

### تمكن أرهينيوس من تفسير السلوك الحمضي للحموض:

• أحادية البروتون (تحتوي على ذرة هيدروجين).

مثل: حمض الهيـدروكلوريك HCl، وحمـض النيتريـك  $HNO_3$ ، وحمـض الإيثانويـك  $CH_3COOH$ 

• ثنائية البروتون (تحتوي على ذرتي هيدروجين).

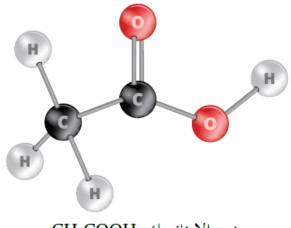
 $H_2CO_3$  وحمض الكبريتيك  $H_2SO_4$ ، وحمض الكربونيك

• ثلاثية البروتون (تحتوي على ثلاث ذرات هيدروجين).

 $H_3PO_4$  مثل: حمض الفوسفوريك



الحموض الكربوكسيلية مثل حمض الإيثانويك HCOOH وحمض الميثانويك HCOOH تعتبر حموض أحادية البروتون؛ لأن ذرات الهيدروجين المرتبطة بالكربون ليس لها القدرة على التأين؛ لأن الروابط بينها غير قطبية مما يمنع تأينها، وتتأين فقط ذرة الهيدروجين المرتبطة بالأكسجين ذات السالبية الكهربائية العالية.



حمض الإيثانويك CH<sub>3</sub>COOH

يعبر عن التفكك الكلي لحمض أرهينيوس القوي بسهم أحادي الاتجاه، ويعبر عن التفكك الجزئي لحمض أرهينيوس الضعيف بسهم ثنائي الاتجاه، ويوضع الماء على السهم.

#### أمثلة:

$$HCl_{(g)} \rightarrow H2O \ H^{+}_{(aq)} + Cl^{-}_{(aq)}$$
 $HClO_{4 (l)} \rightarrow H2O \ H^{+}_{(aq)} + ClO_{4 (aq)}^{-}$ 
 $CH_{3}COOH_{(l)} \rightleftharpoons H2O \ H^{+}_{(aq)} + CH_{3}COO^{-}_{(aq)}$ 

القاعدة: مادة تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروكسيد (OH<sup>-</sup>).



## شروط قاعدة أرهينيوس:

- 1. يجب أن تحتوي على مجموعة هيدروكسيد (OH).
  - 2. يجب أن تذاب في الماء.



### تمكن أرهينيوس من تفسير السلوك القاعدي للقواعد:

• أحادية الهيدروكسيد (تحتوي على مجموعة هيدروكسيد).

مثـل: هيدروكسـيد الصوديــوم NaOH، وهيدروكسـيد البوتاسـيوم KOH، وهيدروكسيد البوتاسـيوم KOH، وهيدروكسيد الليثيوم LiOH.

• ثنائية الهيدروكسيد (تحتوي على مجموعتي هيدروكسيد).

.  $\mathrm{Mg}(\mathrm{OH})_2$  مثل: هيدروكسيد الكالسيوم  $\mathrm{Ca}(\mathrm{OH})_2$  وهيدروكسيد المغنيسيوم

يعبر عن التفكك الكلي لقاعدة أرهينيوس بسهم أحادي الاتجاه، ويوضع الماء على السهم.

#### أمثلة:

NaOH<sub>(s)</sub> 
$$\rightarrow$$
H2O Na<sup>+</sup><sub>(aq)</sub> + OH<sup>-</sup><sub>(aq)</sub>  
KOH<sub>(s)</sub>  $\rightarrow$ H2O K<sup>+</sup><sub>(ag)</sub> + OH<sup>-</sup><sub>(ag)</sub>

#### سؤال 1:

فسّر مستعيناً بمعادلات سلوك كلّ من محاليل الحموض والقواعد التالية وفق مفهوم أرهينيوس:

- . السلوك الحمضي لحمض  $\mathrm{HClO_4}$  البيركلوريك -1
  - 2- السلوك الحمضي لحمض الهيدروفلوريك HF .
- 3- السلوك القاعدي لهيدروكسيد الليثيوم LiOH .

#### سؤال 2 :

أصنف المواد الآتية إلى حموض وقواعد وفق مفهوم أرهينيوس:

HClO<sub>4</sub> , KOH , HNO<sub>3</sub> , HCOOH , Ba(OH)<sub>2</sub>



# أوجه القصور في تعريف أرهينيوس

- 1. تناول التعريف الحموض والقواعد في المحاليل المائية فقط.
  - 2. اقتصر التعريف على الحموض التي تحتوي على (H).
- 3. اقتصر التعريف على القواعد التي تحتوي على  $(\mathrm{OH})$ ، وعليه لم يتمكن من تفسير السلوك القاعدي لبعض القواعد مثل الأمونيا  $\mathrm{NH}_3$  .
- 4. عجز التعريف عن تفسير الخواص الحمضية أو القاعدية لكثير من الأملاح مثل:  $NH_4Cl$  ،  $NahCO_3$
- لم يتمكن من تفسير كثير من تفاعلات الحموض والقواعد، مثل تفاعل حمض الهيدروكلوريك  $\mathrm{HCl}$  مع الأمونيا  $\mathrm{NH_3}$  الذي ينتج ملح  $\mathrm{NH_4Cl}$  ، سواء في المحاليل أو في الحالة الغازية:

$$NH_{3 (aq)} + HCl_{(aq)} \rightarrow NH_{4}Cl_{(aq)}$$
 $NH_{3 (g)} + HCl_{(g)} \rightarrow NH_{4}Cl_{(s)}$ 

في الملفات المرفقة أسئلة موضوعية على مفهوم أرهينيوس مع إجاباتها.

في الملفات المرفقة إجابات أسئلة درس مفهوم أرهينيوس.