مفهوم أرهينيوس

Arrhenius Consept

تمكن أرهينيوس من وضع تصور لمفهوم الحمض والقاعدة اعتماداً على التوصيل الكهربائي لمحاليل المواد الأيونية.

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

شروط حمض أرهينيوس:

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

تمكن أرهينيوس من تفسير السلوك الحمضي للحموض:

- أحادية البروتون (تحتوي على ذرة هيدروجين).

مثل: حمض الهيدروكلوريك HCl، وحمض النيتريك HNO_3 ، وحمض الإيثانويك CH_3COOH

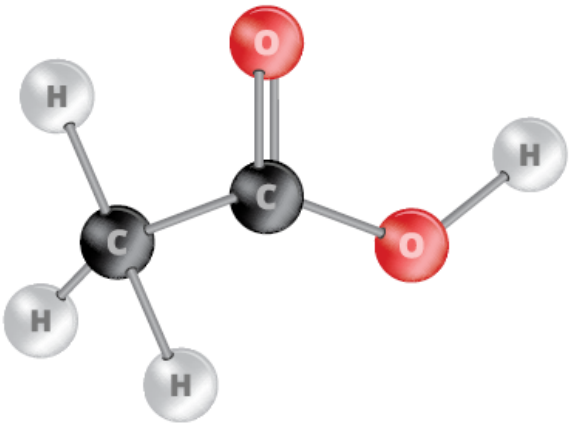
- ثنائية البروتون (تحتوي على ذرتي هيدروجين).

مثل: حمض الكبريتيك H_2SO_4، وحمض الكربونيك H_2CO_3

- ثلاثية البروتون (تحتوي على ثلاث ذرات هيدروجين).

مثل: حمض الفوسفوريك H_3PO_4

الحموض الكربوكسيلية مثل حمض الإيثانويك CH_3COOH 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_3COOH

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:

h. $HCl_{(g)} \rightarrow H_2O\ H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$

i. $HClO_{4\ (l)} \rightarrow H_2O\ H^+_{(aq)} + ClO_4^-{}_{(aq)}$

$$CH_3COOH_{(l)} \rightleftharpoons H_2O\ H^+_{(aq)} + CH_3COO^-_{(aq)}$$

القاعدة: مادة تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروكسيد (OH^-).

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).

مثـــل: هيدروكســـيد الصوديـــوم NaOH، وهيدروكســـيد البوتاســـيوم KOH ، وهيدروكسيد الليثيوم LiOH.

- ثنائية الهيدروكسيد (تحتوي على مجموعتي هيدروكسيد).

مثل: هيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$، وهيدروكسيد المغنيسيوم $Mg(OH)_2$.

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

أمثلة:

$$NaOH_{(s)} \xrightarrow{H_2O} Na^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)} \quad .n$$

$$LiOH_{(s)} \xrightarrow{H_2O} Li^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)} \quad .li$$

سؤال 1 :

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

1- السلوك الحمضي لحمض النيتريك HNO_3 .

2- السلوك الحمضي لحمض الهيدروفلوريك HF .

3- السلوك القاعدي لهيدروكسيد البوتاسيوم KOH .

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 (OH)، وعليه لم يتمكن من تفسير السلوك القاعدي لبعض القواعد مثل الأمونيا NH_3 .
4. عجز التعريف عن تفسير الخواص الحمضية أو القاعدية لكثير من الأملاح مثل: $NaHCO_3$ ، NH_4Cl.
5. لم يتمكن من تفسير كثير من تفاعلات الحموض والقواعد، مثل تفاعل حمض الهيدروكلوريك HCl مع الأمونيا NH_3 الذي ينتج ملح NH_4Cl ، سواء في المحاليل أو في الحالة الغازية:

$$NH_{3\ (aq)} + HCl_{\ (aq)} \rightarrow NH_4Cl_{\ (aq)}$$

$$NH_{3\ (g)} + HCl_{\ (g)} \rightarrow NH_4Cl_{\ (s)}$$

في الملفات المرفقة أسئلة موضوعية على مفهوم أرهينيوس مع إجاباتها.

في الملفات المرفقة إجابات أسئلة درس مفهوم أرهينيوس.