

مفهوم أرهينيوس

Arrhenius Concept

تمكن أرهينيوس من وضع تصور حول مفهوم الحمض والقاعدة عن طريق دراسة 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) قابلة للتأين.
2. يجب أن يذاب الحمض في الماء.

تمكن أرهينيوس من تفسير السلوك الحمضي للحموض:

• أحادية البروتون (تحتوي على ذرة هيدروجين).

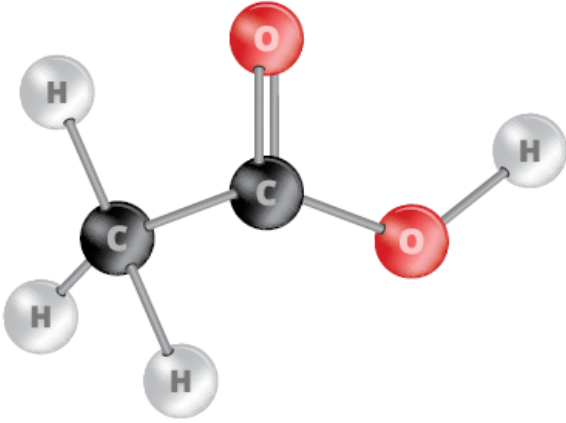
مثل: حمض الهيدروكلوريك HCl ، وحمض النيتريك HNO_3 ، وحمض الإيثانويك CH_3COOH

• 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

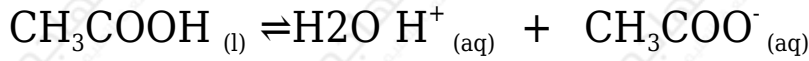
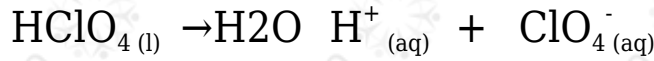
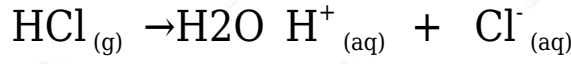


حمض الإيثانويك CH_3COOH

الحموض الكربوكسيلية مثل حمض الإيثانويك CH_3COOH وحمض الميثانويك HCOOH تعتبر حموض أحادية البروتون؛ لأن ذرات الهيدروجين المرتبطة بالكربون ليس لها القدرة على التأيين؛ لأن الروابط بينها غير قطبية مما يمنع تأينها، وتتأين فقط ذرة الهيدروجين المرتبطة بالأكسجين ذات السالبية الكهربائية العالية.

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

أمثلة:



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



شروط قاعدة أرهينوس:

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

تمكن أرهينوس من تفسير السلوك القاعدي للقواعد:

• أحادية الهيدروكسيد (تحتوي على مجموعة هيدروكسيد).

مثل: هيدروكسيد الصوديوم NaOH، وهيدروكسيد البوتاسيوم 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 أرهينوس بسهم أحادي الاتجاه، ويوضع الماء على السهم.

أمثلة:



سؤال 1 :

فسّر مستعيناً بمعادلات سلوك كلٍّ من محاليل الحموض والقواعد التالية وفق مفهوم أرهينوس:

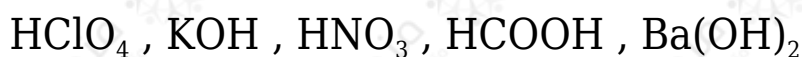
1- السلوك الحمضي لحمض البيركلوريك $HClO_4$.

2- السلوك الحمضي لحمض الهيدروفلوريك HF.

3- السلوك القاعدي لهيدروكسيد الليثيوم LiOH.

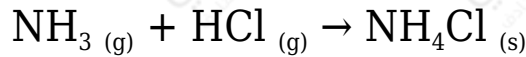
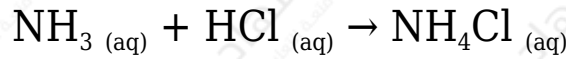
سؤال 2 :

أصنف المواد الآتية إلى حموض وقواعد وفق مفهوم أرهينوس:



أوجه القصور في تعريف أرهينوس

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: NH_4Cl ، $NaHCO_3$.
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:



- في الملفات المرفقة أسئلة موضوعية على مفهوم أرهينوس مع إجاباتها.
في الملفات المرفقة إجابات أسئلة درس مفهوم أرهينوس.