

مفهوم أرهينيوس

Arrhenius Concept of Acid and Base

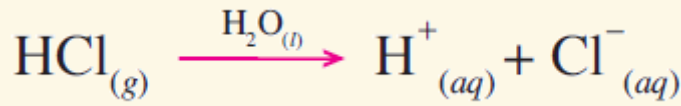
الحمض: المادة الكيميائية التي تتفكك في الماء فتزيد من تركيز أيونات الهيدروجين (H^+) فيه.

شروط الحمض وفق مفهوم أرهينيوس:

1. يجب أن يذاب في الماء.
2. يجب أن يحتوي على هيدروجين.

مثال على حمض أرهينيوس:

حمض الهيدروكلوريك حمض قوي يتفكك بالكامل عند إذابته في الماء منتجاً أيونات H^+ ، وفق المعادلة:



سؤال:

$HClO_4$, HNO_3 , HBr تنتمي المواد الآتية إلى الحموض حسب تعريف أرهينيوس ().

1. سمّ هذه المواد.
2. اكتب المعادلة الكيميائية التي تمثل تأين كلٍّ منها في الماء.

الحل:

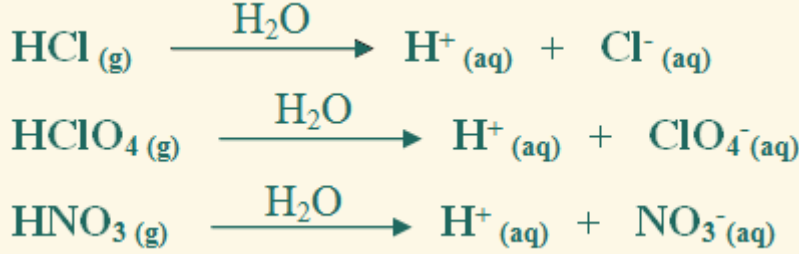
1- أسماء الحموض:

HBr حمض الهيدروبروميك:

HNO_3 حمض النتريك:

HClO₄ حمض البيركلوريك:

-2



القاعدة: المادة الكيميائية التي تتفك في الماء فتزيد من تركيز أيونات الهيدروكسيد (OH⁻) فيه.

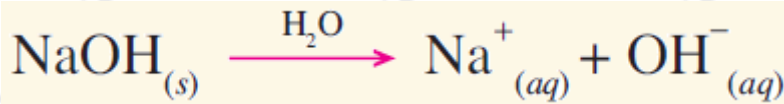
شروط القاعدة وفق مفهوم أرهينوس:

1. يجب أن تذاب في الماء.

2. يجب أن تحتوي على هيدروكسيد.

مثال على قاعدة أرهينوس:

هيدروكسيد الصوديوم قاعدة قوية تتفك بالكامل عند إذابتها في الماء منتجةً أيونات OH⁻، وفق المعادلة:



محددات تعريف أرهينوس:

1. افترض أرهينوس أن جميع القواعد يجب أن تحتوي على مجموعة الهيدروكسيد، وفي الحقيقة فإن هنالك العديد من القواعد التي لا تحتوي على هيدروكسيد مثل NH₃ الأمونيا (.)

2. عجز التعريف عن تفسير الصفات الحمضية أو القاعدية لمحالي بعض الأملاح، مثل NaF و NH₄Cl .

3. لم يحدد أرهينيوس الدور الرئيس للمذيب (الماء) في عملية تأيين الحمض أو القاعدة.

4. اقتصر التعريف على المحاليل المائية، وعليه لا يمكن اعتبار غاز كلوريد الهيدروجين HCl حمضاً ما لم يذوب في الماء.

أيون الهيدرونيوم

H^+ وفقاً لتعريف أرهينيوس، يُنتج الحمض أيون الهيدروجين (H^+) عند إذابته في الماء، وحيث أن أيون الهيدروجين يتكون من بروتون واحد صغير الحجم، فإن كثافة الشحنة الموجبة عليه تكون عالية جداً، ولذا لا يتواجد حراً في الماء، بل يرتبط بعدد من جزيئات الماء أقلها واحد، مكوناً أيون يُعرف بأيون الهيدرونيوم.

