

أولاً: الحموض

Acids

يوجد في بعض المواد الغذائية مواد تكسبها الطعم الحامضي (اللاذع) تُعرف **بالحموض**.

أمثلة:

نشعر بالطعم الحامضي عند تذوق الليمون والحمضيات، واللبن، والخل؛ لوجود مواد فيها تُعرف **بالحموض**.



الخل



اللبن



الحمضيات

ويمكن تحضير الحموض في المختبرات والمصانع، ولكن من الخطر تذوقها أو شمها؛ لأنها حارقة للجلد والأنسجة، كما أن بعضها سام.

الجدول التالي يمثل أسماء بعض الحموض وصيغها الكيميائية:

الصيغة الكيميائية	الحمض
HCl	حمض الهيدروكلوريك
HNO ₃	حمض النيتريك
H ₂ SO ₄	حمض الكبريتيك

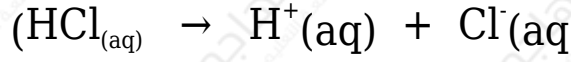
مفهوم الحموض

الحموض: مواد تُنتج أيونات الهيدروجين H⁺ عند ذوبانها في الماء.

تحتوي أغلب الحموض على ذرة هيدروجين؛ لذا عند تأين الحمض في الماء ينتج أيون H⁺.

مثال:

HCl حمض الهيدروكلوريك يحتوي على ذرة هيدروجين، وتكتب معادلة تأينه في الماء كالآتي:

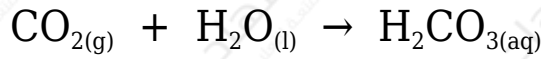


HCl ويعبر عن تفكك حمض بسهم باتجاه واحد دلالة على كونه حمضاً قوياً.

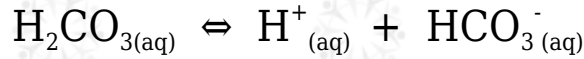
إلا أن هنالك مواداً لا تحتوي على هيدروجين، ولكنها تمتلك صفات الحموض، ومن أمثلتها أكاسيد اللافلزات.

مثال:

CO₂ يعتبر غاز ثاني أكسيد الكربون () أكسيداً حمضياً؛ لأنه عند إذابته في الماء ينتج حمضاً هو حمض الكربونيك (H₂CO₃) كما في المعادلة الآتية:



H⁺ وهذا الحمض يتأين في الماء منتجاً أيون () كما في المعادلة الآتية:

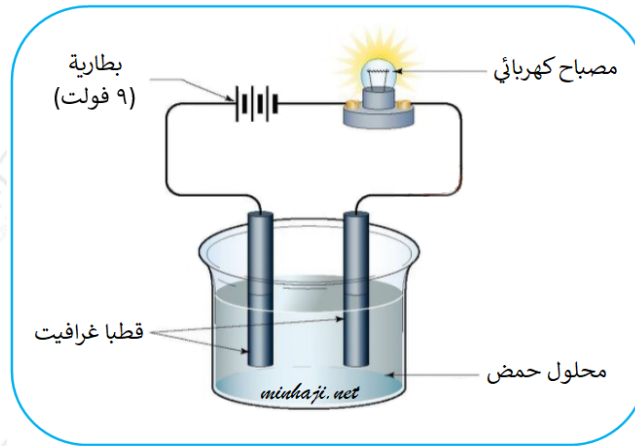


H₂CO₃ ويعبر عن تفكك حمض بسهمين متعاكسين دلالة على كونه حمضاً ضعيفاً.

خصائص الحموض

(1) توصيل محاليل الحموض للتيار الكهربائي

توصل محاليل الحموض التيار الكهربائي؛ لأنها تتأين في الماء وتنتج أيونات هيدروجين موجبة وأيونات أخرى سالبة حرة الحركة.



مثال:

HNO_3 يتأين حمض النيتريك في الماء منتجاً أيون الهيدروجين (H^+)، وأيون النترات (NO_3^-)، كما في المعادلة الآتية:

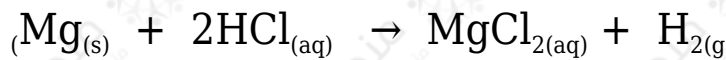


(2) تفاعل محاليل الحموض مع الفلزات

تتفاعل محاليل الحموض مع بعض الفلزات فتحل ذرة الفلز حل ذرة الهيدروجين في H_2 الحمض ويتحرر من الحمض غاز الهيدروجين (.)

مثال:

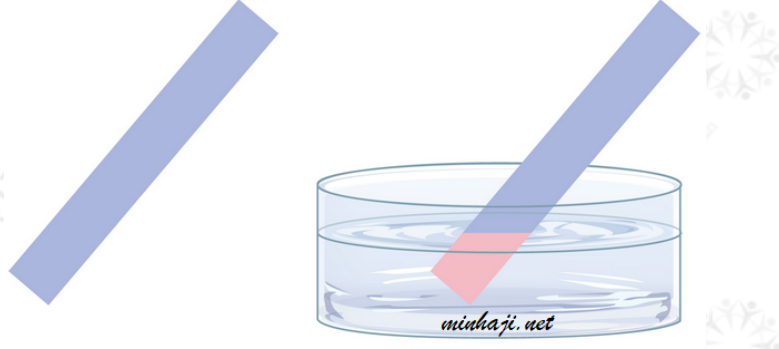
HCl تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع فلز المغنيسيوم (Mg):



(3) تغيير محاليل الحموض لألوان الكواشف

مثال (1):

تغير محاليل الحموض لون ورقة أو محلول تباع الشمس إلى اللون الأحمر.



مثال (2):

تغير محاليل الحموض لون محلول الفينولفثالين من اللون الزهري إلى عديم اللون.