

صفات الحموض

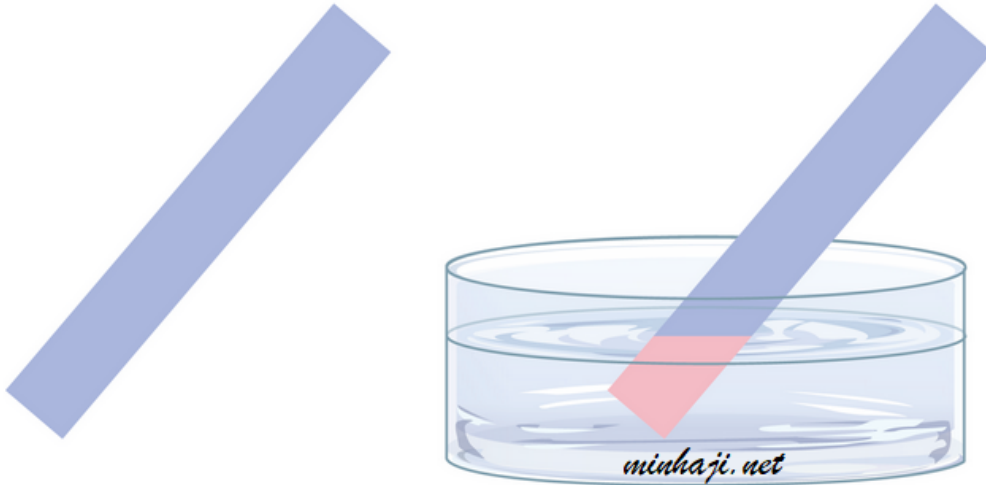
أولاً: الطعم

طعمها حامضي (لاذع).

ولكن هنالك مواد تصنف كحموض، ولكن لا يُنصح بتذوقها لأنها كاوية أو حارقة للجلد والأنسجة كحمض النيتريك.

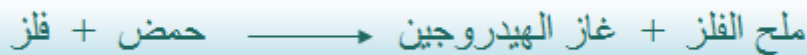
ثانياً: تأثيرها على ورقة تبّاع الشمس

تغيّر لون ورقة تبّاع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر.



ثالثاً: تفاعلها مع الفلزات النشطة

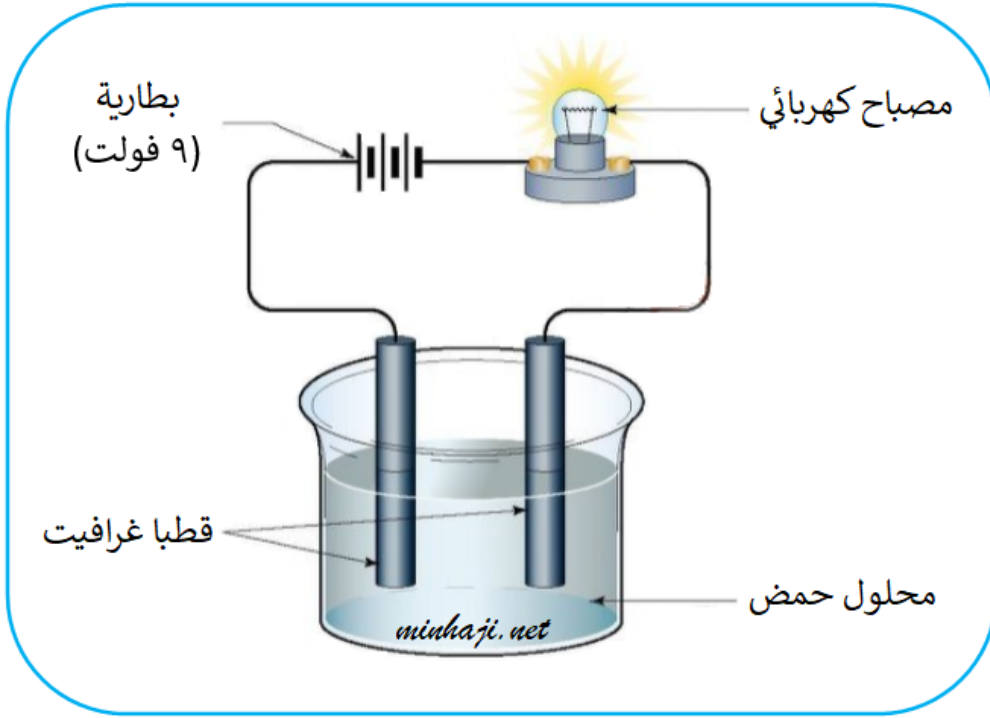
تتفاعل الحموض مع الفلزات النشطة كالصوديوم والمغنيسيوم، وينتج من تفاعلها غاز الهيدروجين وملح الفلز.



وفي هذا التفاعل يحل الفلز النشط محل الهيدروجين في الحمض.

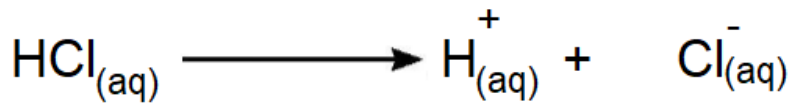
رابعاً: الحموض مواد كهربية

الحموض مواد كهربية تتأين عند إذابتها في الماء، وينتج عن تأينها أيونات الهيدروجين H^+ وأيونات أخرى سالبة تختلف باختلاف الحمض؛ مما يجعل محاليلها موصلة للتيار الكهربائي.



مثال:

يتأين حمض الهيدروكلوريك في الماء وفق المعادلة التالية:



وعليه يمكن تعريف الحمض بأنه:

الحمض: مادة تتأين في الماء وينتج عن تأينها أيون H^+ الموجب، وأيون آخر سالب.