

## صفات الحموض

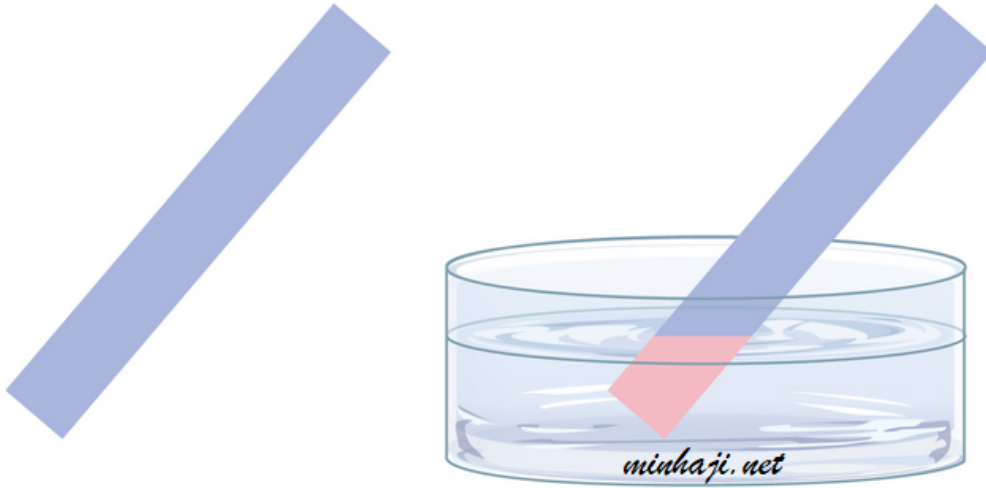
### أولاً: الطعم

طعمها حامضي (لاذع).

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

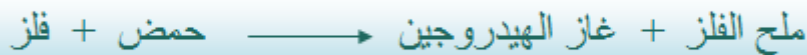
### ثانياً: تأثيرها على ورقة تبّاع الشمس

تغيّر لون ورقة تبّاع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر.



### ثالثاً: تفاعلها مع الفلزات النشطة

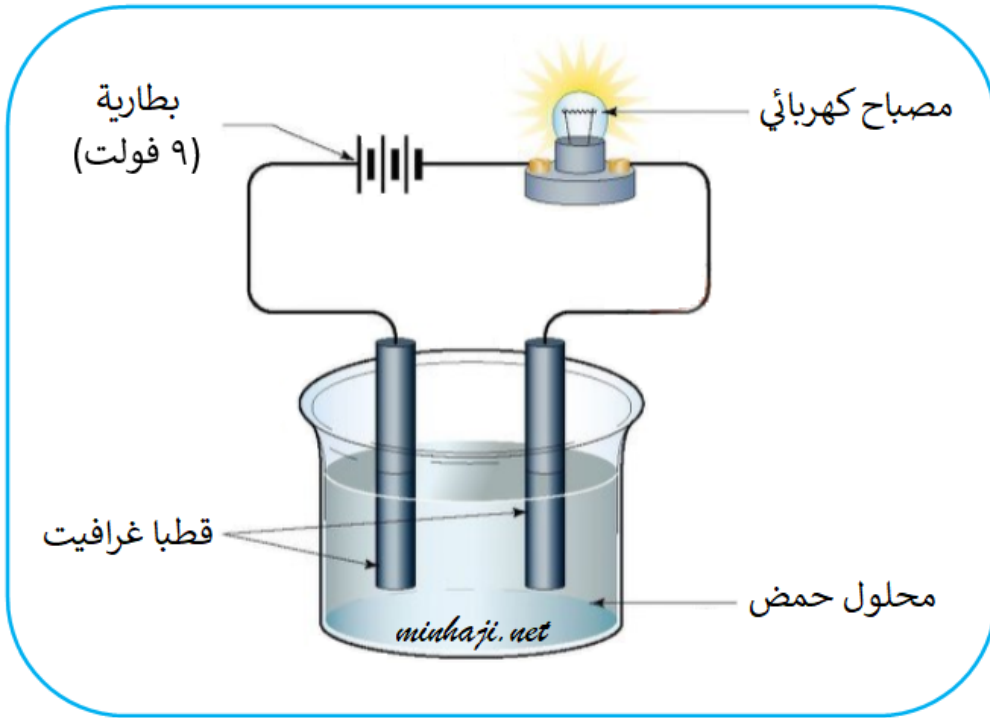
تتفاعل الحموض مع الفلزات النشطة كالصوديوم والمغنيسيوم، وينتج من تفاعلها غاز الهيدروجين وملح الفلز.



وفي هذا التفاعل يحل الفلز النشط محل الهيدروجين في الحمض.

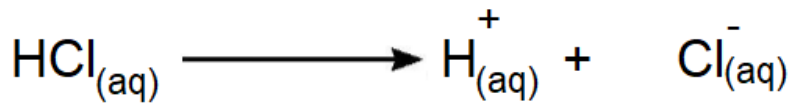
## رابعاً: الحموض مواد كهربية

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.