صفات الحموض

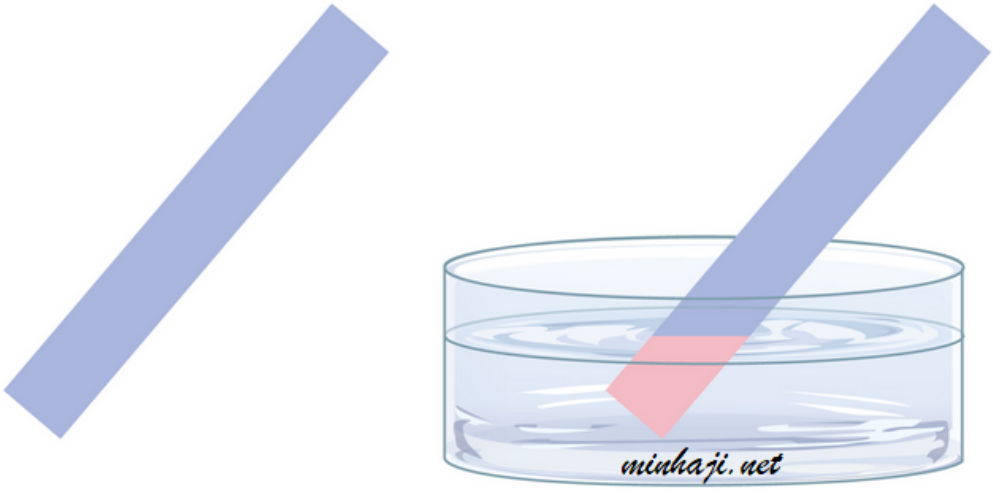
أولاً: الطعم

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

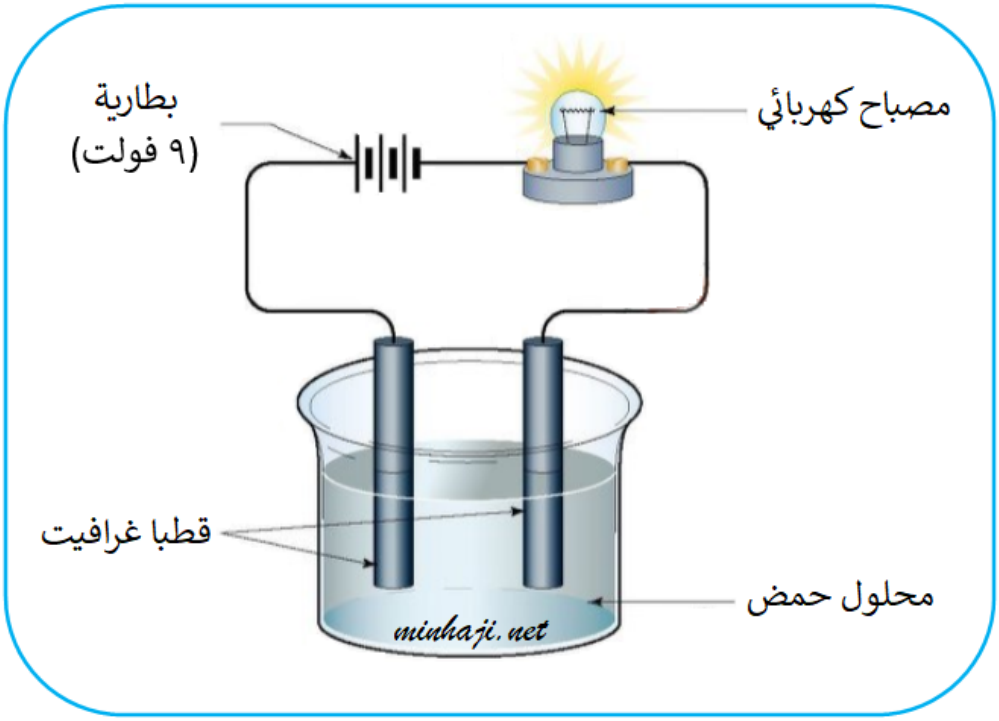
تتفاعل الحموض مع الفلزات النشطة كالصوديوم والمغنيسيوم، وينتج من تفاعلهما غاز الهيدروجين وملح الفلز.

ملح الفلز + غاز الهيدروجين ⟵ حمض + فلز

وفي هذا التفاعل يحل الفلز النشط محل الهيدروجين في الحمض.

رابعاً: الحموض مواد كهرلية

الحموض مواد كهرلية 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:

$$HCl_{(aq)} \longrightarrow H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$$

وعليه يمكن تعريف الحمض بأنه:

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