

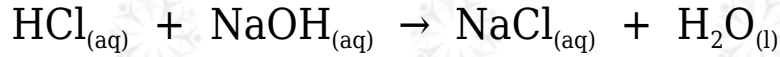
## تفاعل التعادل

### Neutralization Reaction

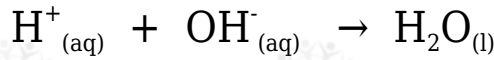
يطلق على تفاعل محلول الحمض مع محلول القاعدة تفاعل التعادل.  
 ينتج عن تفاعل التعادل تكوين ملح.

مثال:

HCl تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك ، مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH  
 تكون ملح (NaCl) وجزئيات ماء.



HCl ينتج حمض في محلوله أيونات  $\text{H}^+$  ، وتنتج القاعدة NaOH أيونات وينتج من  
 تفاعلها جزئيات الماء، لذا تكتب المعادلة النهائية للتفاعلات التعادل على الصورة:



### مفهوم تفاعل التعادل

تفاعل التعادل: التفاعل بين أيونات الهيدروجين  $\text{H}^+$  من الحمض، وأيونات الهيدروكسيد  
 $\text{OH}^-$  من القاعدة، لتكوين جزئيات الماء.