

## تفاعل التعادل

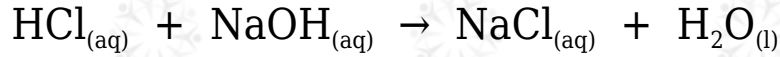
### Neutralization Reaction

يطلق على تفاعل محلول الحمض مع محلول القاعدة تفاعل التعادل.

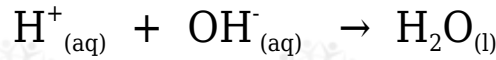
ينتج عن تفاعل التعادل تكوين ملح.

مثال:

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



HCl ينتج حمض في محلوله أيونات  $\text{H}^+$  ، وتنتج القاعدة NaOH أيونات وينتج من تفاعلها جزيئات 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 جزيئات الماء.