

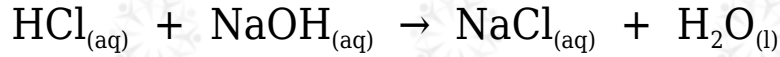
تفاعل التعادل

Neutralization Reaction

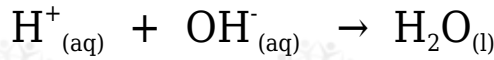
يطلق على تفاعل محلول الحمض مع محلول القاعدة تفاعل التعادل.
ينتج عن تفاعل التعادل تكوين ملح.

مثال:

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



HCl ينتج حمض في محلوله أيونات 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 H^+ من الحمض، وأيونات الهيدروكسيد OH^- من القاعدة، لتكوين جزيئات الماء.