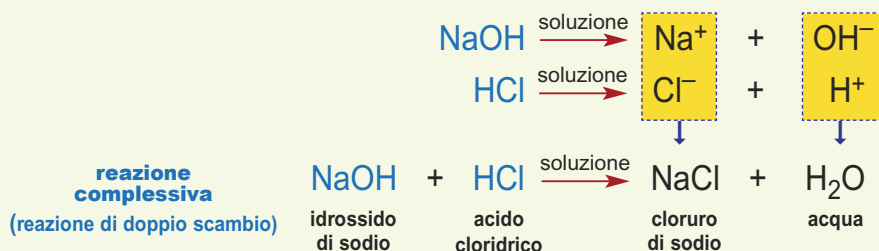


Neutralizzazione tra acidi e basi: i sali

Unendo in quantità opportune un *acido* e una *base* presenti in soluzione, avviene una **reazione di neutralizzazione**:



Come si vede, gli ioni H^+ e OH^- si combinano tra loro formando una molecola di acqua, che è neutra: in questo modo, l'acido e la base si neutralizzano vicendevolmente. Nello stesso tempo, gli ioni Na^+ e Cl^- formano il composto cloruro di sodio, NaCl , che appartiene a un'ampia categoria di composti noti come **sali**.

I sali si formano tipicamente, anche se non esclusivamente, nelle reazioni di neutralizzazione tra un acido e una base:



Cristalli di NaCl , cloruro di sodio.