

COUPLES ACIDE/BASE À CONNAITRE

Couple acide/base	Nom de la forme acide	Nom de la forme basique
$\text{NH}_4^+_{(aq)} / \text{NH}_3_{(aq)}$	Ion ammonium	Molécule d'ammoniac
$\text{CH}_3\text{COOH}_{(aq)} / \text{CH}_3\text{COO}^-_{(aq)}$	Molécule d'acide éthanóique	Ion éthanoate

Couples de l'eau :
l'eau est un ampholyte

Couple acide/base	Nom de la forme acide	Nom de la forme basique
$\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	Ion oxonium	Molécule d'eau
$\text{H}_2\text{O}_{(l)} / \text{HO}^-_{(aq)}$	Molécule d'eau	Ion hydroxyde