

Couples acide / base

Forme acide		Forme basique		Couple acide / base
ion Oxonium	H_3O^+	Eau	H_2O	$\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2\text{O}$
Eau	H_2O	ion Hydroxyde	HO^-	$\text{H}_2\text{O} / \text{HO}^-$
Acide éthanoïque	CH_3COOH	ion Ethanoate	CH_3COO^-	$\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$
ion Ammonium	NH_4^+	Ammoniac	NH_3	$\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$
Dioxyde de carbone	$\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$	ion Hydrogénocarbonate	HCO_3^-	$\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O} / \text{HCO}_3^-$
ion Hydrogénocarbonate	HCO_3^-	ion Carbonate	CO_3^{2-}	$\text{HCO}_3^- / \text{CO}_3^{2-}$
Acide sulfurique	H_2SO_4	ion Sulfate	SO_4^{2-}	$\text{H}_2\text{SO}_4 / \text{SO}_4^{2-}$
Acide nitrique	HNO_3	ion Nitrate	NO_3^-	$\text{HNO}_3 / \text{NO}_3^-$
Dioxyde de soufre	$\text{SO}_2, \text{H}_2\text{O}$	ion Hydrogénosulfite	HSO_3^-	$\text{SO}_2, \text{H}_2\text{O} / \text{HSO}_3^-$
ion Hydrogénosulfite	HSO_3^-	ion Sulfite	SO_3^{2-}	$\text{HSO}_3^- / \text{SO}_3^{2-}$
Acide méthanoïque	CHOOH	ion Méthanoate	CHOO^-	$\text{CHOOH} / \text{CHOO}^-$
Acide nitreux	HNO_2	ion Nitrite	NO_2^-	$\text{HNO}_2 / \text{NO}_2^-$