

<u>Couple acide-base</u>	<u>Acide</u>	<u>Base</u>
ion hydronium / eau	$\text{H}_3\text{O}^+$	
eau / ion hydroxyde	$\text{H}_2\text{O}$	
acide éthanedioïque (acide oxalique) / ion hydrogénoxalate		$\text{HC}_2\text{O}_4^-$
ion hydrogénoxalate / ion éthanedioate		$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
acide phosphorique / ion dihydrogénophosphate	$\text{H}_3\text{PO}_4$	
ion dihydrogénophosphate / ion hydrogénophosphate		$\text{HPO}_4^{2-}$
ion hydrogénophosphate / ion phosphate (ou orthophosphate)	$\text{HPO}_4^{2-}$	
ion hydrogénocarbonate / ion carbonate		$\text{CO}_3^{2-}$
acide sulfurique / ion hydrogénosulfate		$\text{HSO}_4^-$
ion hydrogénosulfate / ion sulfate	$\text{HSO}_4^-$	
ion hydrogénosulfite / ion sulfite		$\text{SO}_3^{2-}$
ion hydroxylammonium / hydroxylamine	$\text{NH}_3\text{OH}^+$	
ion diméthylammonium / diméthylamine	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2^+$	
ion méthylammonium / méthylamine		$\text{CH}_3\text{NH}_2$
phénol / ion phénolate	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	
ion ammonium / ammoniac		$\text{NH}_3$
acide borique / ion borate	$\text{H}_3\text{BO}_3$	
acide hypochloreux / ion hypochlorite		$\text{ClO}^-$
acide propanoïque / ion propanoate		$\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-$
acide ascorbique / ion ascorbate	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$	
acide méthanoïque (ac. formique) / ion méthanoate (ion formiate)		$\text{HCOO}^-$
acide acétylsalicylique / ion acétylsalicylate	$\text{C}_8\text{O}_2\text{H}_7\text{COOH}$	
acide nitrique (acide azotique)/ ion nitrate	$\text{HNO}_3$	
acide nitreux / ion nitrite		$\text{NO}_2^-$
fluorure d'hydrogène (acide fluorhydrique anhydre) / ion fluorure	$\text{HF}$	
acide acétique / ion acétate	$\text{CH}_3\text{COOH}$	
acide éthanoïque (acétique) / ion éthanoate (ion acétate)		$\text{CH}_3\text{COO}^-$