

H_3O^+	H_2O
(Aspirine) $\text{R}-\text{COOH}$	(Ion acétylsalicylate) $\text{R}-\text{COO}^-$
CH_3COCOOH	$\text{CH}_3\text{COCOO}^-$
CH_3COOH	CH_3COO^-
$\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$	HCO_3^-
H_2PO_4^-	HPO_4^{2-}
HClO	ClO^-
NH_4^+	NH_3
CH_3NH_3^+	CH_3NH_2
H_2O	HO^-

Fiche récapitulative

Ecrire le couple acide/ base trouvé :

Ecrire la demi-équation protonique mettant en évidence l'échange du proton H⁺ entre les deux espèces du couple :

Ecrire la réaction acido-basique de l'acide du couple avec l'eau :

Ecrire la réaction acido-basique de la base du couple avec l'eau :

Ecrire la formule du Ka du couple :

Fiche récapitulative

Ecrire le couple acide/ base trouvé :

Ecrire la demi-équation protonique mettant en évidence l'échange du proton H⁺ entre les deux espèces du couple :

Ecrire la réaction acido-basique de l'acide du couple avec l'eau :

Ecrire la réaction acido-basique de la base du couple avec l'eau :

Ecrire la formule du Ka du couple :

Fiche récapitulative

Ecrire le couple acide/ base trouvé :

Ecrire la demi-équation protonique mettant en évidence l'échange du proton H⁺ entre les deux espèces du couple :

Ecrire la réaction acido-basique de l'acide du couple avec l'eau :

Ecrire la réaction acido-basique de la base du couple avec l'eau :

Ecrire la formule du Ka du couple :