

$\text{H}_3\text{O}^+$	$\text{H}_2\text{O}$
(Aspirine) $\text{R-COOH}$	(Ion acétylsalicylate) $\text{R-COO}^-$
$\text{CH}_3\text{COCOOH}$	$\text{CH}_3\text{COCOO}^-$
$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
$\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$	$\text{HCO}_3^-$
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
$\text{HClO}$	$\text{ClO}^-$
$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$
$\text{CH}_3\text{NH}_3^+$	$\text{CH}_3\text{NH}_2$
$\text{H}_2\text{O}$	$\text{HO}^-$

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 $K_a$ 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 $K_a$ 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 $K_a$ du couple :