

# ACIDES ET BASES DANS LE QUOTIDIEN

## I. LES ACIDES

NOM	FORMULE	OU ?
Acide éthanoïque (acétique)	$\text{CH}_3\text{COOH}$	Vinaigre
Acide malique	$\text{HOOC-CHOH-COOH}$	Vin, pomme
Acide tartrique	$\text{HOOC-CHOH-CHOH-COOH}$	Vin, levure
Acide citrique	$\begin{array}{c} \text{HOOC-COH-CH}_2\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2\text{COOH} \end{array}$	Vin, agrume (citron), limonade
Acide lactique	$\text{CH}_3\text{-CHOH-COOH}$	Vin, lait fermenté
Acide ascorbique	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$	Agrume, limonade
Acide phosphorique	$\text{H}_3\text{PO}_4$	Boisson au cola
Dioxyde de carbone	$\text{CO}_2$	Boissons gazeuses
Acide benzoïque	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	Nettoyants
Acide sulfamique	$\text{H}_2\text{NSO}_3\text{H}$	Détartrant cafetière
Ion ammonium	$\text{NH}_4^+$	Engrais
Acide sulfurique	$\text{H}_2\text{SO}_4$	Batterie
Acide chlorhydrique	$\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$	Détartrant

## II. LES BASES

NOM	FORMULE	OU ?
Ion laurate	$\text{C}_{11}\text{H}_{23}\text{CO}_2^-$	Savon
Ion palmitate	$\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}^-$	Savon
Ammoniaque	$\text{NH}_3$	Teintures
Ion carbonate	$\text{CO}_3^{2-}$	Lessives, calcaire
Ion tripolyphosphate	$\text{P}_3\text{O}_{10}^{5-}$	Lessive
Solution d'hydroxyde de sodium	$\text{Na}^+ + \text{HO}^-$	Déboucheur évier
Triméthylamine	$\text{N}(\text{CH}_3)_3$	Poisson
Dodécylamine	$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{NH}_2$	Lessive