

# Couples acide / base

Acide	pK <sub>a</sub>	Base
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ion oxonium	0,00	H <sub>2</sub> O eau
SO <sub>2</sub> .H <sub>2</sub> O dioxyde de soufre	1,76	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ion hydrogénosulfite
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> acide phosphorique	2,10	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup> ion dihydrogénophosphate
CH <sub>2</sub> ClCOOH acide chloroéthanoïque	2,86	CH <sub>2</sub> ClCOO <sup>-</sup> ion chloroéthanoate
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OHCOOH acide salicylique	3,00	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OHCOO <sup>-</sup> ion salicylate
HF acide fluorhydrique	3,17	F <sup>-</sup> ion fluorure
HNO <sub>2</sub> acide nitreux	3,30	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> ion nitrite
C <sub>8</sub> O <sub>2</sub> H <sub>7</sub> COOH acide acétylsalicylique	3,50	C <sub>8</sub> O <sub>2</sub> H <sub>7</sub> CO <sub>2</sub> <sup>-</sup> ion acétylsalicylate
HCOOH acide méthanoïque	3,75	HCOO <sup>-</sup> ion méthanoate
CH <sub>3</sub> CHOHCOOH acide lactique	3,90	CH <sub>3</sub> CHOHCOO <sup>-</sup> ion lactate
C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub> acide ascorbique	4,05	C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> O <sub>6</sub> <sup>-</sup> ion ascorbate
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH acide benzoïque	4,20	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup> ion benzoate
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> ion anilinium	4,62	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> aniline
CH <sub>3</sub> COOH acide éthanoïque	4,75	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> ion éthanoate
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOH acide propanoïque	4,87	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup> ion propanoate
NH <sub>3</sub> OH <sup>+</sup> ion hydroxylammonium	6,00	NH <sub>2</sub> OH hydroxylamine
CO <sub>2</sub> .H <sub>2</sub> O dioxyde de carbone	6,35	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ion hydrogénocarbonate
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup> ion dihydrogénophosphate	7,20	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> ion hydrogénophosphate
HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ion hydrogénosulfite	7,20	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> ion sulfite
HClO acide hypochloreux	7,30	ClO <sup>-</sup> ion hypochlorite
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> ion ammonium	9,20	NH <sub>3</sub> ammoniac
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> acide borique	9,20	H <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ion borate
HCN acide cyanhydrique	9,21	CN <sup>-</sup> ion cyanure
(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> NH <sup>+</sup> ion triméthylammonium	9,90	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N triméthylamine
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH phénol	10,0	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sup>-</sup> ion phénolate
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ion hydrogénocarbonate	10,3	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> ion carbonate
CH <sub>3</sub> NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> ion méthylammonium	10,7	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> méthylamine
(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> <sup>+</sup> ion diméthylammonium	10,8	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NH diméthylamine
HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> ion hydrogénophosphate	12,4	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> ion phosphate
H <sub>2</sub> O eau	14,0	HO <sup>-</sup> ion hydroxyde

Acides de plus en plus forts

Bases de plus en plus fortes