

Chapitre 17. Couples acide faible/base faible. Solution tampon

	pK_A
NH_3/NH_2^-	33
$C_2H_5OH/C_2H_5O^-$	15,9
$CH_3NH_3^+/CH_3NH_2$	10,7
NH_4^+/NH_3	9,20
$HClO/ClO^-$	7,30
$CH_3CO_2H/CH_3CO_2^-$	4,75
$C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-$	4,20
HCO_2H/HCO_2^-	3,75
HNO_2/NO_2^-	3,30
$CH_2ClCO_2H/CH_2ClCO_2^-$	2,80
HNO_3/NO_3^-	- 1,8
HBr/Br^-	- 4,1
HCl/Cl^-	- 6,3

Quelques valeurs de pK_A à 25 °C.

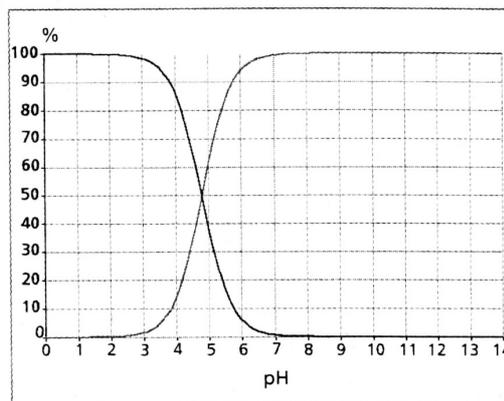


Diagramme de distribution des espèces acide et basique du couple $CH_3CO_2H/CH_3CO_2^-$

- $\log 10^x = x$
- $\log (a \cdot b) = \log a + \log b$
- $\log a^n = n \cdot \log a$
- $\log 1 = 0$ et $\log 10 = 1$
- $\log \left(\frac{a}{b}\right) = \log a - \log b$

Quelques propriétés de la fonction logarithme décimal.