

Chapitre 9 : Plan et documents

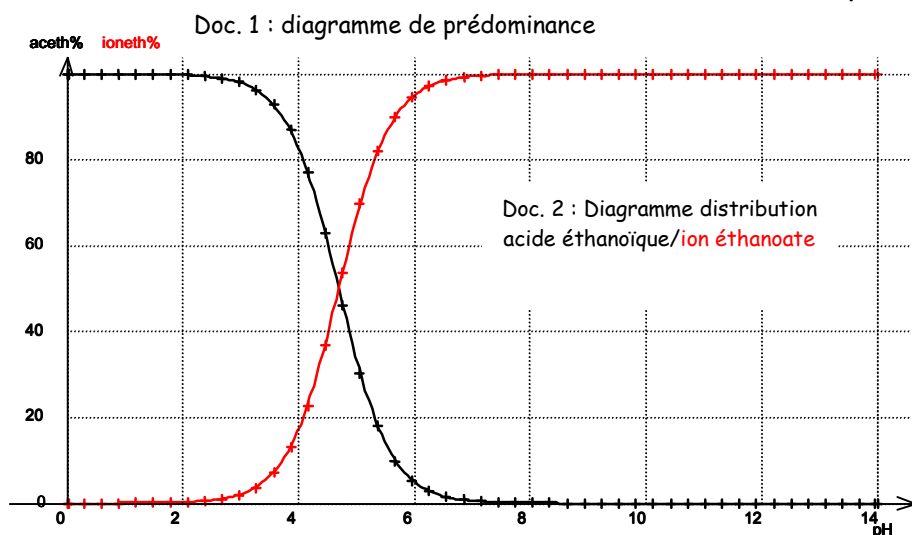
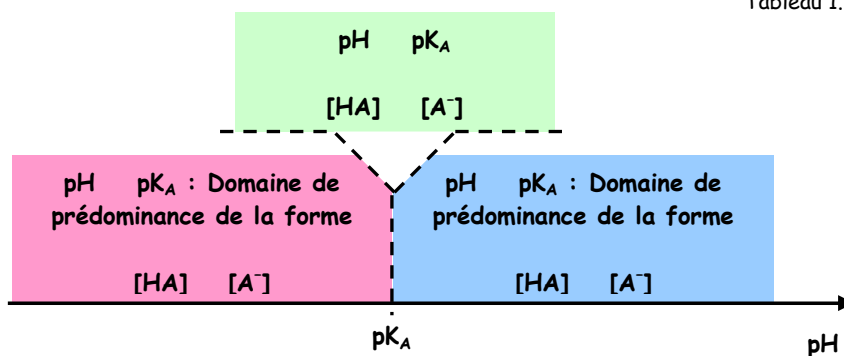
Equilibre acido-basique.

- 1) Constante d'acidité K_A
 - 1.1. Notion d'équilibre
 - 1.2. Constante d'acidité K_A
 - 1.3. Diagramme de prédominance
- 2) pH et milieux biologiques
 - 2.1. Les acides α -aminés
 - 2.2. Effet tampon

Ex. n° 17, 18, 19 et 27 p 340 à 344.

Couple AH/A^-	K_A à 25°C.	pK_A à 25°C.
H_2O/OH^-	$1,00 \cdot 10^{-14}$	14,0
$CH_3NH_3^+/CH_3NH_2$	$2,00 \cdot 10^{-11}$	10,7
NH_4^+/NH_3	$6,31 \cdot 10^{-10}$	9,2
$HClO/ClO^-$	$5,01 \cdot 10^{-8}$	7,30
$CH_3CO_2H/CH_3CO_2^-$	$1,78 \cdot 10^{-5}$	4,75
$C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-$	$6,31 \cdot 10^{-5}$	4,20
HCO_2H/HCO_2^-	$1,78 \cdot 10^{-4}$	3,75
HNO_2/NO_2^-	$5,01 \cdot 10^{-4}$	3,30
$CH_2ClCO_2H/CH_2ClCO_2^-$	$1,58 \cdot 10^{-3}$	2,80
H_3O^+/H_2O	1,0	0,0

Tableau 1.



Doc. 3 : acide α -aminé : Dessiner les représentations de Cram des autres formes en fonction du pH :

