

Questions sur le K_A OU BIEN sur le K_B

1. Quel est le nom du $K_{A/B}$?
2. Que représente le $K_{A/B}$?
3. Pour le $K_{A/B}$ à quelle équation correspond-il ?
4. A quel rapport entre les concentrations à l'équilibre correspond le $K_{A/B}$? Idem pour le K_B
5. Pourquoi l'équation donnant le $K_{A/B}$ contient 4 molécules et le rapport du $K_{A/B}$ n'en contient que 3 ?

1. A. Constante d'acidité B. Constante d'acide C. Constante acide D. Constante d'arrachage
E. Constante de basicité F. Constante de base G. Constante basique H. Constante de brassage

2. A. La tendance pour un acide à prendre un H^+ à H_3O^+
B. La tendance pour une base à prendre un H^+ à H_3O^+
C. La tendance pour un acide à donner un H^+ à OH^-
D. La tendance pour une base à donner un H^+ à OH^-
E. La tendance pour un acide à prendre un H^+ à H_2O
F. La tendance pour une base à prendre un H^+ à H_2O
G. La tendance pour un acide à donner un H^+ à H_2O
H. La tendance pour une base à donner un H^+ à H_2O

3.A	$HA + H_3O^+ \rightleftharpoons H_2O + A^-$	4.A	$\frac{[H_3O^+]. [A^-]}{[HA]}$
B	$A^- + H_3O^+ \rightleftharpoons H_2O + HA$	B	$\frac{[HA]. [A^-]}{[H_3O^+]}$
C	$HA + H_2O \rightleftharpoons OH^- + A^-$	C	$\frac{[H_3O^+]. [HA]}{[A^-]}$
D	$A^- + H_2O \rightleftharpoons OH^- + HA$	D	$\frac{[OH^-]. [A^-]}{[HA]}$
E	$HA + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + A^-$	E	$\frac{[HA]. [A^-]}{[OH^-]}$
F	$A^- + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + HA$	F	$\frac{[OH^-]. [HA]}{[A^-]}$
G	$HA + OH^- \rightleftharpoons H_2O + A^-$		
H	$A^- + H_3O^+ \rightleftharpoons H_2O + HA$		

5. A parce que l'eau ne sert à rien
B parce que l'eau est le solvant
C parce que l'eau ne réagit pas
D parce que la quantité d'eau qui réagit est très faible par rapport à la quantité d'eau présente, elle est donc considérée comme constante et intégrée dans la constante.
E parce que la quantité d'eau qui réagit est très importante par rapport à la quantité d'eau présente, elle est donc considérée comme constante et intégrée dans la constante.