

Chapitre 18 : Transformations acido-basiques

Capacités et connaissances	A	B	C	D
Définir la constante d'acidité.				
Connaître les acides et bases usuelles (nom, formule, force) : acides sulfurique, nitrique, chlorhydrique, phosphorique, acétique, soude, ion hydrogénocarbonate, ammoniac.				
Utiliser les diagrammes de prédominance pour prévoir la nature des espèces majoritaires.				
Déterminer la valeur de la constante d'équilibre pour une équation de réaction, combinaison linéaire d'équations dont les constantes thermodynamiques sont connues.				
Déterminer la composition chimique du système dans l'état final, dans le cas d'un équilibre chimique, pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique (réaction prépondérante).				
Déterminer la composition chimique du système dans l'état final connaissant le pH de la solution.				