

L'osmolarité

I mise en évidence de la pression osmotique

I.A observation expérimentale

I.B définitions

I.B.1 pression osmotique

I.B.2 osmose

I.B.3 osmolarité

I.B.4 osmolarité – osmolalité

II caractéristiques physiques de l'osmolarité

II.A osmolarité d'une solution ; coefficient osmotique

II.A.1 exemples de calculs

II.A.2 coefficient osmotique

II.B la loi de van't Hoff

II.B.1 définition

II.B.2 unités

II.B.3 exemples

II.C osmolarité d'un mélange de solutés

II.D osmolarité efficace

II.D.1 solutés imperméants

II.D.2 solutés perméants

II.E dynamique de l'osmose

III osmolarité et volume cellulaire : les cellules dans l'organisme

III.A composition des milieux intérieurs

III.B osmolarité cellulaire

III.B.1 isosmolarité - isotonicité

III.B.2 applications pratiques

IV pression oncotique : les compartiments de l'organisme

IV.A mise en évidence de la pression oncotique

IV.B définition de la pression oncotique

IV.C pression oncotique plasmatique et pression hydrostatique