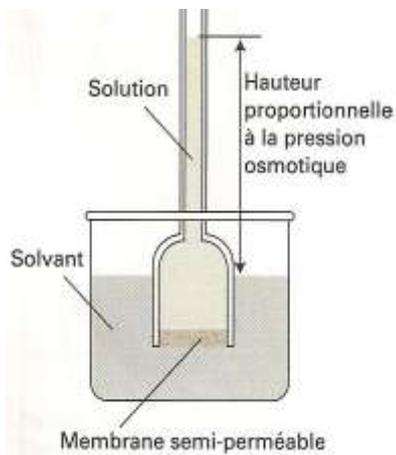


	gaz	Cd,mélange	Cd,soluté
ES	<ul style="list-style-type: none"> Pur $y_i=1$ gaz parfait à T sous $P= P^0$ 	<ul style="list-style-type: none"> Pur $x_i=1$ Dans le même état physique (L ou S) à T sous $P= P^0$ 	<ul style="list-style-type: none"> Solution infiniment diluée extrapolée à $C_i=C^0$ à T sous $P= P^0$
a_i	P_i/P^0	x_i	C_i/C^0
μ_i	$\mu_i^{\circ}(T,gp) + RT \times \ln\left(\frac{P_i}{P^0}\right)$	$\mu_i^{\circ}(T,P,cd) + RT \times \ln(x_i)$	$\mu_i^{\circ}(T,P,cd) + RT \times \ln\left(\frac{C_i}{C^0}\right)$
	$\mu_i^{\circ}(T,gp) + RT \times \ln(a_i)$	$\mu_i^{\circ}(T,P,cd) + RT \times \ln(a_i)$	$\mu_i^{\circ}(T,P,cd) + RT \times \ln(a_i)$
		$\mu_i^{\text{ref}}(T,P,cd) + RT \times \ln(a_i)$ $\mu_i^{\text{ref}0}(T,cd) + \int_{P^0}^P V_{m,i}^{\text{ref}} dP + RT \times \ln(a_i)$ $\approx \mu_i^{\text{ref}0}(T,cd) + RT \times \ln(a_i)$ ssi le terme integral est négligeable	
	$\mu_i \approx \mu_i^{\circ}(T) + RT \times \ln(a_i)$ ssi le terme integral est négligeable ES à bien définir		



<https://www.universalis.fr/dictionnaire/osmometre/>

Osmomètre

© Georges Dolisi

Hématies

Cellules placées dans de l'eau distillée

Cellules placées dans une solution saline concentrée

Endosmose **Exosmose**

H_2O

entrée sortie

Cytoplasme hypertonique par rapport au milieu extérieur

Cytoplasme hypotonique par rapport au milieu extérieur

En milieu hypotonique, endosmose : les cellules gonflent et éclatent : c'est l'hémolyse

En milieu hypertonique, exostose : les cellules rétrécissent et se flétrissent

Osmose et forme cellulaire.

Un globule de mammifère, en suspension dans du plasma, a une forme normale biconcave. Dans l'eau distillée, il gonfle et éclate car l'eau est entrée dans la cellule par endosmose. Dans une solution saline plus concentrée que le plasma, l'eau quitte la cellule par exosmose, provoquant son flétrissement (crénocyte).

<https://www.dictionnaire-medical.net/term/17970,1,xhtml>

Osmose : Importance biologique