

Le constituant i est :	Expression du potentiel chimique μ_i				Définition du terme standard	Expression de "a _i "	lim $\gamma_i = 1$	Remarque
	Terme standard T qcq $P = P^0 = 1\text{bar}$	Dépendance en pression	Grandeur de mélange	Grandeur d'écart à l'idéalité				
Gaz Parfait pur	$\mu_i^0 +$	$R.T.\ln\left(\frac{P}{P^0}\right) +$	-	-	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T	-	-	-
Gaz Parfait dans un mélange	$\mu_i^0 +$	$R.T.\ln\left(\frac{P}{P^0}\right) +$	$R.T.\ln(x_i)$	-	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T	S'identifier à $\frac{P_i}{P^0}$	-	-
Gaz réel dans un mélange	$\mu_i^0 +$	$R.T.\ln\left(\frac{P}{P^0}\right) +$	$R.T.\ln(x_i) +$	$R.T.\ln(\gamma_i)$	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T, avec un comportement de gaz parfait	$= \frac{\gamma_i \cdot P_i}{P^0} = f_i$ fugacité	Quand P_i tend vers 0	μ_i^0 est une grandeur extrapolée
Phase condensée pure	$\mu_i^0 +$	$V_m \cdot (P - P^0)$ Négligeable	-	-	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T	S'identifie à 1	-	(1) La pression influence très peu le potentiel chimique des phases condensées, le terme $V_m \cdot (P - P^0)$ est en général négligé
Phase condensée mélange idéal	$\mu_i^0 +$	$V_m \cdot (P - P^0) +$ Négligeable	$R.T.\ln(x_i)$	-	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T	S'identifie à x_i	-	
Phase condensée mélange réel Réf : Corps Pur	$\mu_i^{0CP} +$	$V_m \cdot (P - P^0) +$ Négligeable	$R.T.\ln(x_i) +$	$R.T.\ln(\gamma_i^{CP})$	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T, avec un comportement de gaz parfait	$x_i \cdot \gamma_i^{CP}$	Quand x_i tend vers 1	
Phase condensée mélange réel Référence dilution infinie	$\mu_i^{0*dil} +$	$V_m \cdot (P - P^0) +$ Négligeable	$R.T.\ln(x_i) +$	$R.T.\ln(\gamma_i^{dil})$	Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T, avec un comportement de soluté infiniment dilué	$x_i \cdot \gamma_i^{dil}$	Quand x_i tend vers 0	μ_i^{0*dil} est une grandeur extrapolée + remarque (1)
Phase condensée Solution réelle Solvant	$\mu_i^0 +$	$V_m \cdot (P - P^0)$ Négligeable			Potentiel chimique de i pur sous 1bar à la température T	S'identifie à 1		+ remarque (1)
Phase condensée solution réelle Soluté	$\mu_i^{0*solu} +$	$V_m \cdot (P - P^0) +$ Négligeable	$R.T.\ln\left(\frac{C_i}{C^0}\right) +$	$R.T.\ln(\gamma_i^{solu})$	Potentiel chimique de i à la concentration C^0 , sous 1bar à la température T, avec un comportement de soluté infiniment dilué	$\frac{C_i \gamma_i^{solu}}{C^0}$	Quand C_i tend vers 0	μ_i^{0*solu} est une grandeur extrapolée, C^0 est la concentration standard, elle vaut 1mol.L^{-1} + remarque (1)

