

Sumário Geral de Estados Padrões e Potenciais Químicos

Substancia	Estado padrão	$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln a_i$
Gás (puro ou em misturas)	Gás ideal puro a 1 bar e T	$\mu_i = \mu_i^\circ(T) + RT \ln (f_i/P^\circ)$
Líquido ou sólido puro	Substancia pura a 1 bar e T	$\mu_i = \mu_i^\circ(T) + \int_{P^\circ}^{P''} V_{m,i} dP$
Componente em solução (volátil), Convenção I	Componente puro a T e P (de vapor)	$\mu_i = \mu_i^\circ(T, P) + RT \ln (\gamma_i X_i)$
Solvente A da solução	Componente puro a T e P (de vapor)	$\mu_i = \mu_A^\circ(T, P) + RT \ln (\gamma_A X_A)$
Soluto, Convenção II	Estado fictício, com $X_i = 1 = \gamma_i$	$\mu_i = \mu_{II,i}^\circ(T, P) + RT \ln (\gamma_i X_i)$
Soluto, escala de molalidade	Estado fictício com $m_i/m^\circ = 1 = \gamma_{m,i}$	$\mu_i = \mu_{m,i}^\circ(T, P) + RT \ln (\gamma_i m_i/m^\circ)$
Soluto, escala de cocntração	Estado fictício com $c_i/c^\circ = 1 = \gamma_{c,i}$	$\mu_i = \mu_{c,i}^\circ(T, P) + RT \ln (\gamma_i c_i/c^\circ)$
Soluto, eletrólito, escala de molalidade	Estado fictício com $\gamma_\pm = 1 = v_\pm m_i/m^\circ$	$\mu_i = \mu_{m,i}^\circ(T, P) + RT \ln (v_\pm \gamma_\pm m_i/m^\circ)^v$