

# LC23 – Evolution et équilibre chimique

---

AGRÉGATION EXTERNE DE PHYSIQUE-CHIMIE, OPTION PHYSIQUE

Jules FILLETTE

# I. Contraintes sur l'évolution d'un système chimique

## 3. Le potentiel chimique

Etat du corps considéré	Potentiel chimique
Cas généra(l	$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln(a_i)$
Gaz (supposé parfait, dans un mélange)	$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln\left(\frac{p_i}{p^\circ}\right)$
Soluté	$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln\left(\frac{c_i}{c^\circ}\right)$
Corps purs en phase condensée Solvant	$\mu_i = \mu_i^\circ \text{ car } (a_i = 1)$