

## Programme de colles – Chimie PSI – Semaine du 14/10/2024

### Chapitre TC2 : Enthalpie libre et potentiel chimique

- ❖ Potentiel thermodynamique.
- ❖ Enthalpie libre.
- ❖ Transformation isotherme isobare : établissement de  $\Delta G = W' - TS_c$
- ❖ Travail utile récupérable
- ❖  $G$  est un potentiel thermodynamique pour les transformations spontanées à  $T, P$  constants.
- ❖ Identités thermodynamiques pour  $U, H, G$ .
- ❖ Equations de Maxwell (pour la thermodynamique).
- ❖ Potentiel chimique du corps pur.
  - Ecriture de  $dG$
  - Identifier  $\mu^*$  à l'enthalpie libre molaire,  $G(P, T, n) = n \mu^*(T, P)$
  - Expression générale  $\mu^*(T, P) = \mu^0(T) + RT \ln(a)$
  - Activité d'un corps pur gaz ou état condensé.
  - Théorème de Schwartz
  - Démonstration de  $d\mu^* = -S_m^* dT + V_m^* dP$  (formule pas à connaître)
- ❖ Potentiel chimique d'un constituant d'un mélange idéal
  - Ecriture de  $dG$
  - Identifier  $\mu_i$  à l'enthalpie libre molaire partielle du constituant  $i$ .  $G = \sum_i n_i \mu_i$
  - Expression générale  $\mu_i(T, P, composition) = \mu_i^0(T) + RT \ln(a_i)$
  - Définition d'un mélange idéal
  - Activité d'un constituant d'un mélange idéal : gaz parfait ; état condensé ; cas d'une solution aqueuse diluée.

### Chapitre TC3 : Changement d'état du corps pur

- ❖ Vocabulaire des changements d'état.
- ❖ Diagramme  $(P, T)$ , point critique, point triple.
- ❖ Evolution d'un corps pur diphasé : transfert de matière vers la phase de plus faible potentiel chimique.
- ❖ Condition d'équilibre d'un corps pur diphasé : égalité des potentiels chimiques.
- ❖ Variance d'un corps pur sous  $\varphi$  phases.  $\nu = X - Y$ 
  - Cas du corps pur sous 1 phase.
  - Cas du corps pur sous 2 phases.
  - Cas du corps pur sous 3 phases.
  - Bilan :  $\nu = 3 - \varphi$
  - Variance réduite.
- ❖ Bilan thermodynamique. Différencier changement d'état réversible et irréversible.
- ❖ Enthalpie molaire de changement d'état.
- ❖ Entropie molaire de changement d'état.
- ❖ Grandeurs continues et discontinues dans un changement d'état réversible.