

Programme de colle

Semaine n°18

du 9 au 13 février 2026

Première période

Chap. 2 - Description et évolution d'un système vers un état final lors d'une transformation chimique

- ▷ Notion de fraction molaire d'une espèce chimique dans un mélange.
- ▷ Notions de pressions totale et partielles dans le cadre du modèle du mélange de gaz parfaits ; loi de Dalton.
- ▷ Écriture généralisée de l'équation d'une réaction chimique $0 = \sum_i \nu_i A_i$.
- ▷ Tableau d'avancement ; réactif limitant et avancement maximal ; proportions stœchiométriques.
- ▷ Activité d'une espèce physico-chimique et quotient de réaction.
- ▷ Constante thermodynamique d'équilibre K° et conditions d'équilibre.
- ▷ Critère d'évolution du système physico-chimique.

Deuxième période

Chap.1 - Réaction acido-basique

- ▷ Acides. Bases. Ampholytes.
- ▷ Acides forts. Bases fortes.
- ▷ Acides faibles. Bases faibles. Constante d'acidité.
- ▷ Réactions acido-basiques. Combinaisons linéaires et constante d'équilibre.
- ▷ pH. Loi d'Henderson. Diagrammes de prédominance. Diagrammes de distribution.
- ▷ Dosages pH-métriques.

Proche du cours car peu d'exercices ont été abordés en classe