

Chapitre au programme :

TM1 – Description et évolution d'un système physicochimique**Questions de cours :**Durée : ≈ 10 min

L'examineur vous posera une question de cours choisie dans la liste ci-dessous. Tout d'abord, vous y répondrez à l'écrit au tableau. Puis vous exposerez votre réponse à l'oral en vous appuyant sur votre préparation.

- Q1.** Définir ce qu'est un **système physicochimique**. Lister les trois types de systèmes existants en précisant leurs caractéristiques.
- Q2.** Rappeler les noms des **transformations de changement d'état**.
- Q3.** Décrire le modèle du **Gaz Parfait**. Donner l'équation d'état d'un gaz parfait en précisant l'unité des différents termes.
- Q4.** Donner l'expression du **volume molaire** d'un gaz parfait. Donner un ordre de grandeur de ce volume molaire à température et pression ambiante.
- Q5.** Définir les **fractions molaires et massique** d'un constituant d'un mélange.
- Q6.** Démontrer l'expression de la **loi de Dalton** dans le cas d'un mélange gazeux de deux espèces.
- Q7.** Etablir l'expression de la **densité d'un mélange gazeux** à partir des masses molaires et fractions molaires des constituants du mélange.
- Q8.** Donner l'expression de l'**activité** d'un constituant physicochimique selon l'état dans lequel il se trouve (solide ou liquide pur, gazeux pur ou en mélange, soluté, solvant...)
- Q9.** Préciser la différence entre **grandeurs intensives et extensives**.
- Q10.** Expliquer les différences entre **transformations nucléaire, physique ou chimique**.
- Q11.** Définir ce qu'est un **coefficient stœchiométrique algébrique**.
- Q12.** Définir ce qu'est l'**avancement d'une réaction**. Donner son expression.
- Q13.** Distinguer **Réaction totale** et **Réaction limitée**. Définir le **taux d'avancement**, le **taux de conversion** et le **rendement** d'une réaction.
- Q14.** Donner l'expression générale de la **constante d'équilibre thermodynamique** ou **loi d'action de masse**.
- Q15.** Donner le **critère** pour déterminer le **sens d'évolution spontané** d'une réaction.
- Q16.** Décrire la **méthode** pour déterminer la **composition à l'équilibre** d'un système siège d'une transformation chimique.

Les exercices proposés par les examinateurs porteront sur les compétences suivantes :

- Exprimer l'activité d'un constituant physicochimique (solide ou liquide pur, gaz, soluté, solvant)
- Pour un système physicochimique donné (corps pur ou mélange), retrouver par le calcul les grandeurs suivantes : masse, quantité de matière, concentration, fractions molaire ou massique, pression totale et pression partielle, masse volumique, densité
- Utiliser la loi de Dalton
- Etablir un tableau d'avancement
- Identifier un réactif limitant et déterminer l'avancement maximal
- Calculer un taux d'avancement
- Calculer un taux de conversion pour un réactif donné
- Calculer un rendement de réaction
- Donner l'expression d'une constante thermodynamique d'équilibre
- Calculer un quotient de réaction et déterminer le sens spontané d'évolution du système
- Résoudre une équation sur ξ_{eq} pour déterminer la composition à l'équilibre