

Programme de colles de physique n° 21

Semaine 21 : Du lundi 18 mars au vendredi 22 mars

T1 Introduction à la thermodynamique

- Système thermodynamique : Définitions, Système homogène et inhomogène.
- Échelles d'étude : Échelles macroscopique, microscopique et mésoscopique
- État d'un système thermodynamique : État physique (Phase solide, phase liquide, phase gazeuse, état condensé, état fluide), État thermodynamique (Paramètres ou variables d'état (grandeurs extensives et intensives), état d'équilibre, principe d'uniformisation, équation d'état)

T2 Description microscopique et macroscopique d'un système à l'équilibre

- Approche microscopique d'un système gazeux : L'état gazeux (Force intermoléculaire, agitation thermique) ; Distribution des vitesses (Équilibre, homogénéité, isotropie, vitesses caractéristiques) ; Hypothèses d'interaction : Modèle du gaz parfait monoatomique
- Théorie cinétique du gaz parfait : Calcul de la pression (Définition, Choix d'un modèle, pression cinétique), Température cinétique (Définition, Exemples de vitesse quadratique moyenne) ; Équation d'état du gaz parfait (réseau d'isothermes dans le diagramme de Clapeyron) ; Du gaz réel au gaz parfait (Généralités, modèle de Van der Waals, Réseaux d'isothermes dans le diagrammes de Clapeyron, et en coordonnées d'Amagat)
- Énergie interne d'un système : Définition ; Capacité thermique à volume constant ; Cas du gaz parfait (Gaz parfait monoatomique, gaz parfait polyatomique, première loi de Joule) ; Cas d'une phase condensée indilatable et incompressible
- Corps pur diphasé en équilibre : Généralités (Vocabulaire, approche expérimentale, digramme (P, T) d'un corps pur) ; Étude dans le diagramme de Clapeyron (isotherme, règle des moments, étude de différentes transformations, Problématique du stockage des fluides) ; Equilibre liquide-vapeur de l'eau en présence d'une atmosphère inerte (Pression partielle, critère de stabilité, degré d'hygrométrie).

T3 Énergie échangée par un système au cours d'une transformation

- Transformation d'un système thermodynamique : définition, divers types (quasi-statique, réversible, brutale, adiabatique), Transformations isotherme, isobare et isochore, monobare et monotherme.

Capacités exigibles

- Identifier un système ouvert, fermé et isolé.
- Connaître quelques ordres de grandeur de volumes molaires ou massiques dans les conditions usuelles de pression et de températures.
- Calculer l'ordre de grandeur d'une vitesse quadratique moyenne dans un gaz parfait.
- Connaître et utiliser l'équation d'état des gaz parfaits.
- Exprimer l'énergie interne d'un gaz parfait monoatomique à partir de l'interprétation microscopique de la température.
- Comparer le comportement d'un gaz réel au modèle du gaz parfait sur des réseaux d'isothermes en coordonnées de Clapeyron ou d'Amagat.
- Analyser un diagramme de phase expérimental (P, T) , et positionner les phases dans ce diagramme.
- Utiliser le digramme (p, v) , positionner les phases et déterminer la composition d'un mélange diphasé.
- Utiliser la notion de pression partielle pour adapter les connaissances sur l'équilibre liquide-vapeur au cas de l'évaporation en présence d'une atmosphère inerte.
- Calculer le travail par découpage en travaux élémentaires et sommation sur un chemin donné dans le cas d'une seule variable et interpréter géométriquement le travail dans un diagramme de Clapeyron.