## Programme de colle – Semaine 20 du 24/03/2025 au 28/03/2025

## Cours:

MOMENT CINÉTIQUE ET SOLIDES EN ROTATION

- Définition du moment cinétique d'un point matériel  $\overrightarrow{L}_O(M) = \overrightarrow{OM} \wedge m\overrightarrow{v}$ .
- Moment cinétique d'un point par rapport à un axe orienté  $L_{\Delta}(M) = \overrightarrow{L}_{O \in \Delta}(M) \cdot \overrightarrow{e}_{\Delta}$ .
- Moment cinétique d'un solide par rapport à un axe orienté :  $L_{\Delta} = J_{\Delta}\omega$ .
- Définition du moment d'inertie  $J_{\Delta}$  et savoir expliquer comment il dépend de la répartition des masses du solide.
- Moment d'une force par rapport à un point et par rapport à un axe orienté. Déterminer la valeur du moment par rapport à un axe en utilisant le bras de levier.
- Théorème du moment cinétique (TMC) pour un point matériel et pour un solide.
- Énergie cinétique d'un solide en rotation autour d'un axe fixe  $E_c = \frac{1}{2}J_{\Delta}\omega^2$ .
- Puissance d'un moment de force exercé sur un solide en rotation autour d'un axe  $\Delta: P = \mathcal{M}_{\Delta}(\overrightarrow{F})\omega$ .
- Loi de l'énergie cinétique pour un solide en rotation :  $\frac{dE_c}{dt} = \sum P_i$ .

DESCRIPTION MICROSCOPIQUE ET MACROSCOPIQUE D'UN SYSTÈME À L'ÉQUILIBRE

- Échelles microscopique et macroscopique. Libre parcours moyen.
- Distribution des vitesses des particules d'un gaz. Vitesse quadratique moyenne. Énergie cinétique moyenne.
- Température, lien avec l'énergie cinétique moyenne de translation des particules  $E_c = \frac{3}{2}kT$
- Système ouvert, fermé, isolé.
- Variables d'état extensives et intensives. Équation d'état d'un gaz parfait.
- Énergie interne d'un système, capacité thermique à volume constant. Cas du gaz parfait et d'une phase condensée incompressible.
- Corps pur diphasé en équilibre. Diagramme d'état (P,T) et diagramme de Clapeyron (P,v).
- Titre en vapeur, titre en liquide. Déterminer la composition d'un mélange diphasé, théorème des moments.

## Exercices:

- Moment cinétique et solides en rotation (TD14)
- Exercice simple de thermodynamique (TD15 exercices 1 à 8)