

Physique

Programme de colles – Semaine 24

29 Avril – 4 Mai

Thermodynamique

Premier principe, bilans d'énergie

Cours + exercices

- Définir un système fermé et établir pour ce système un bilan énergétique faisant intervenir travail et transfert thermique.
- Utiliser le premier principe de la thermodynamique entre deux états voisins.
- Exploiter l'extensivité de l'énergie interne.
- Distinguer le statut de la variation de l'énergie interne du statut des termes d'échange.
- Calculer le transfert thermique sur un chemin donné connaissant le travail et la variation de l'énergie interne.
- Exprimer le premier principe sous forme de bilan d'enthalpie dans le cas d'une transformation monobare avec équilibre mécanique dans l'état initial et dans l'état final.
- Exprimer l'enthalpie $H_m(T)$ du gaz parfait à partir de l'énergie interne.
- Justifier que l'enthalpie H_m d'une phase condensée peu compressible et peu dilatable peut être considérée comme une fonction de l'unique variable T .
- Citer l'ordre de grandeur de la capacité thermique massique de l'eau liquide.
- Calorimétrie : principe, déterminer une capacité thermique, valeur en eau du calorimètre.

Deuxième principe, bilans d'entropie

Cours + applications directes

- Interpréter qualitativement l'entropie en termes de désordre statistique.
- Définir un système fermé et établir pour ce système un bilan entropique.
- Relier la création d'entropie à une ou plusieurs causes physiques de l'irréversibilité.
- Analyser le cas particulier d'un système en évolution adiabatique.
- Utiliser l'expression fournie de la fonction d'état entropie.
- Exploiter l'extensivité de l'entropie.
- Citer et utiliser la loi de Laplace et ses conditions d'application.
- Réaliser un bilan d'entropie afin de déterminer si une transformation est irréversible, réversible ou impossible.