



Semaine 24 du 7 au 10 avril

Thermodynamique

C3 : Énergie échangée par un système au cours d'une transformation

(en cours et exercice)

1. Donner l'expression du travail élémentaire des forces de pression extérieures. Dans le cas d'une transformation mécaniquement réversible, faire le lien entre le travail et la représentation graphique de la transformation en coordonnées de Clapeyron. Représenter en coordonnées de Clapeyron les transformations suivantes: isochore, isobare, cyclique, isotherme d'un GP, et calculer le travail dans chaque cas.
2. Donner la définition macroscopique du transfert thermique ainsi que son interprétation microscopique. Présenter les différents modes de transfert thermique.

C4 : Premier principe – Bilan d'énergie

(en cours et exercice)

3. Énoncer la formulation usuelle du premier principe de la thermodynamique pour une transformation finie. Envisager le cas des transformations (sans variation d'énergie cinétique) : cyclique, adiabatique, isochore (où n'intervient que le travail des forces de pression. Faire l'exemple de cours 1.
4. Faire l'exemple de cours 2.
5. Faire l'exemple de cours 3.
6. Faire l'exemple de cours 4
7. Présenter la méthode des mélanges en calorimétrie, établir l'équation calorimétrique permettant de déterminer la chaleur massique d'un solide inconnu.