

## THERMODYNAMIQUE

### T2. TRANSFERTS D'ÉNERGIE

- Différentes formes d'énergies et paramètres les caractérisant. Énergie interne.
- Système isolé, fermé, ouvert.
- Propriétés énergétiques des phases condensées. Modélisation : phases condensées idéales (incompressibles et indilatables). Capacité thermique. Variation d'énergie interne.
- Propriétés énergétiques des gaz. Modélisation : gaz parfait. Capacité thermique  $C_V$  et  $C_p$ . Variation d'énergie interne : 1<sup>e</sup> loi de Joule. Relation de Mayer, indice adiabatique  $\gamma$  (*savoir retrouver les expressions de  $C_V$  et  $C_p$  en fonction de  $R$  et  $\gamma$* ).
- Notion de thermostat.
- Variables d'état, intensives / extensives. Conditions standard et normales de température et de pression.
- État d'équilibre thermodynamique. Équation d'état du gaz parfait. Diagramme de Clapeyron.
- Notion de transformation. Transformation quasistatique, définition et conséquences. Transformation mécaniquement réversible. Transformations particulières (vocabulaire) : isobare, monobare, isochore, isotherme, monotherme, adiabatique, cyclique.
- Travail des forces de pression.
- Transferts thermiques. Les différents types : conduction, convection, rayonnement (aspect qualitatif, sans développement).

### T3. PREMIER PRINCIPE DE LA THERMODYNAMIQUE

- Premier principe de la thermodynamique en système fermé (et fixe) : pour un système isolé ; pour un système échangeant de l'énergie avec l'extérieur. Formulations pour une transformation finie et pour une transformation élémentaire.
- Quelques conséquences du 1<sup>er</sup> principe : fin du moteur perpétuel, équivalence quantitative travail-chaleur, transformation cyclique.
- Loi de Laplace (*démonstration hors-programme*) ; condition d'utilisation de cette modélisation ; représentation d'une adiabatique dans un diagramme de Clapeyron.
- Application aux calculs de transferts thermiques.
- Machines cycliques dithermes. Machines motrices / réceptrices : définitions et diagrammes fonctionnels. Bilan énergétique pour un cycle ditherme : rendement d'un moteur,  $CoP$  d'une machines frigorifiques,  $CoP$  d'une pompe à chaleur.

### T4. BILANS ENTHALPIQUES

- Enthalpie d'un système monophasé. Variation d'enthalpie des phases condensées idéales ; variation d'enthalpie des gaz parfaits (2<sup>e</sup> loi de Joule). Bilan d'enthalpie dans le cas d'une transformation monobare.