

Programme de colle – Semaine 26

du 06/05/2019 au 10/05/2019

Cours : Thermodynamique

- Système thermodynamique, systèmes ouvert, fermé, isolé.
- État d'équilibre thermo. Variables d'état, fonctions d'état, équation d'état.
- Relier la pression à la force appliquée sur une surface $dF = pdS$.
- Équation d'état des gaz parfaits $pV = nRT$. Diagramme d'Amagat. Interprétation microscopique
- Énergie interne d'un gaz parfait monoatomique et diatomique. Capacité thermique à volume constant.

Exercices :

- Exercices sur l'induction (TD15)
- Exercices de thermo simples sur les gaz parfaits (énergie interne, équation d'état) et calculs de forces de pression (TD16 exercices 1 à 4 et 9)