Programme de colle – Semaine 27 du 14/05/2018 au 19/05/2019

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 calcules de forces de pression (TD16 exercices 1 à 4)