# BIR Thermodynamique

## **Chapitre 1**

- -Formalisme mathématique utile en thermo
- -Marche aléatoire

#### **Chapitre 2**

- -Définitions transformations (p39)
- -Echelle de température absolue (p46)

#### **Chapitre 3 : propriétés des gaz parfaits**

Classique

## Chapitre 4 : théorie cinétique des GP

- -Stats sur les distributions de vitesses, un peu compliqué pour cpge mais ok L3
- -Equation d'état, énergie mais très abstrait
- -Symétrie distribution vitesses → facteur boltzmann (p90)

## **Chapitre 5 : diffusion thermique et particulaire**

- -ODG de coeff diffusion (p98+p106 pour thermique)
- -Résistance thermique (p122)

#### **Chapitre 6: Facteur boltzmann, equilibre thermique**

-Dans modèle atm isotherme

#### Chapitre 7: Energie interne, 1er ppe thermo

- -Définitions cv, cp,...
- -Enthalpie
- -Calorimétrie
- -ODG (p168)

#### Chapitre 8 : propriétés énergétiques GP

- -Loi de Joules
- -Laplace
- -Cycle Carnot GP

## **Chapitre 9 : Entropie, 2<sup>nd</sup> principe**

- -Notion macroétat microétats, coefficients binaumiaux
- -Théorème ergodique (p208)
- -2<sup>nd</sup> principe (p209), identités thermo, entropie GP
- -Exemples simples de variation entropie transferts thermiques (p219)
- -Théorème de Nernst
- Mélanges

### **Chapitre 10: Machines thermiques**

- -Inégalités Clausius, principe Kelvin (229)
- -Schéma simples moteur/Frigo (232)

#### **Chapitre 11: Potentiels thermodynamiques**

- -Relations Maxwell
- -Exemple traction fil (245)
- -Potentiel généralisé, exemple condensateur dans liquide diélectrique
- -Potentiel chimique, Gibbs Duhem, Energie libre

#### Chapitre 11 : gaz réels

- -Equation Van der Waals, volume exclu... table avec coefficients de l'équation (267)
- -Détentes Gay-Lussac, Joules Thomson (268-270)

## **Chapitre 13: changement phase corps pur**

- -Diagrammes PT, ODG Pc Tc
- -Vapeur sèche/saturante, AN (284)
- -Chaleurs, stockage, retards changements états

## **Chapitre 14 : Mélanges**

-Diagrammes binaires, azéotropes... Un peu comme en chimie avec exemples

## **Chapitre 15: Thermochimie**

-Enthalpie réaction, lien U H de réaction intéressant

-Différence énergie dissociation et liaison, quelques valeurs, Lois Hess, Enthalpie formation,...

## **Chapitre 16 : équilibres chimiques**

- -Aspect expérimental (342)
- -Loi action masse, K, Van't Hoff, Varince, Déplacement eq