

**Sem26 04/05 07/05**

**Chapitre 3 : 1<sup>er</sup> principe**

Définition de l'énergie interne. Capacité thermique à volume constant. Cas du gaz parfait, gaz réel et d'une phase condensée incompressible.

Equilibre thermique. Equilibre mécanique

Travail des forces de pression. Représentation ds le diagramme de Clapeyron.

Transfert thermique

1<sup>er</sup> principe

Enthalpie; Relation de MAYER

Loi de LAPLACE

Calorimétrie

Enthalpie d'une transition de phase

**Chapitre 4 : Second principe**

Transformation réversible, irréversible. Entropie. Enoncé du second principe.

Identités thermodynamiques (sans démonstration).

Entropie d'un gaz parfait. Entropie d'une phase condensée.