

Expression différentielle des principes thermodynamiques

Premier principe

Il existe une fonction d'état, appelée **énergie interne** U (en J), extensive, dont la variation au cours d'une **transformation finie** pour un **système fermé** est :

$$\Delta U + \Delta E_c = W + Q$$

avec : $-W$: somme des travaux des actions extérieures reçue par le système en J
 $-Q$: transfert thermique reçu par le système de l'extérieur en J
 $-E_c$: énergie cinétique macroscopique en J

Le premier principe de la thermodynamique lors d'une transformation infinitésimale d'un **système fermé** s'écrit :

$$dU + dE_c = \delta W + \delta Q$$

dU : **variation élémentaire** ou infinitésimale de l'énergie interne, entre deux états A et B : $\Delta U = U_B - U_A = \int_A^B dU$

δQ : **quantité élémentaire** ou infinitésimale de transfert thermique, entre deux états A et B : $Q = \int_A^B \delta Q$

Deuxième principe

Il existe une fonction d'état, appelée **entropie** S (en $J.K^{-1}$), extensive, dont la variation au cours d'une transformation finie pour un **système fermé**, est :

$$\Delta S = S_{ech} + S_{créé}$$

avec : $-S_{ech}$: l'entropie échangée avec l'extérieur en $J.K^{-1}$
 $-S_{créé}$: l'entropie créée en $J.K^{-1}$

Le deuxième principe de la thermodynamique lors d'une transformation infinitésimale d'un **système fermé** s'écrit :

$$dS = \delta S_{ech} + \delta S_{créé}$$

$\delta S_{ech} = \sum_i \frac{\delta Q_i}{T_i}$: entropie élémentaire échangée

Capacités thermiques

Capacité thermique à volume constant, C_V (en $J.K^{-1}$):

L'énergie interne d'un **gaz parfait** ne dépend que de la température.
 Première loi de Joule :

Capacité thermique à pression constante, C_P (en $J.K^{-1}$) :

L'enthalpie d'un **gaz parfait** ne dépend que de la température.
 Seconde loi de Joule :

$$C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_V$$

$$dU = C_V dT$$

$$C_P = \left(\frac{\partial H}{\partial T} \right)_P$$

$$dH = C_P dT$$

Identités thermodynamiques

Première identité thermodynamique

$$dU = TdS - PdV$$

Température et pression thermodynamiques d'un système à l'équilibre :

Transformation isentropique d'un gaz parfait

Lois de Laplace :

Deuxième identité thermodynamique

$$dH = TdS + VdP$$

$$T = \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_V \quad \text{et} \quad P = - \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_S$$

$$PV^\gamma = cte \quad \text{ou} \quad T^\gamma P^{1-\gamma} = cte \quad \text{ou} \quad TV^{\gamma-1} = cte$$