

la séance précédente : calorimétrie

δQ
↑
Quantité de chaleur reçue
lors d'une transformation
infinitésimale

Q
↑
Quantité de chaleur reçue
lors d'une transformation
intégrale

$$Q = \int \delta Q$$

δQ

Changement de température

CHALEUR SENSIBLE

$$\delta Q = \begin{cases} C_v dT & (\text{isochore}) \\ C_p dT & (\text{isobare}) \end{cases}$$

Chaleurs spécifiques

Capacité calorifique

$$C_v = \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_v$$

$$C_p = \left(\frac{\partial H}{\partial T} \right)_p$$

Verons intervenir :

$$C_v = m c_v = n c_v^{(m)}$$

$$C_p = m c_p = n c_p^{(m)}$$

Aujourd'hui : nouveau concept = le travail

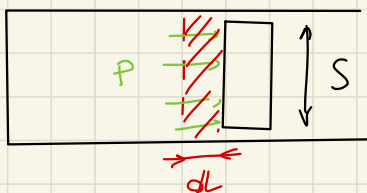
Pas une notion nouvelle : au lycée,

$$S : W = \int \vec{F} \cdot d\vec{L}$$

$$ST1-2D : W = \|\vec{F}\| \|\vec{L}\| \cos \alpha$$

En thermo, c'est la même chose sauf que pour les systèmes étudiés (systèmes simples) seuls les forces de pression travaillent.

$$F = -P S_{\text{ext}}$$



$$\delta W = F dL$$

$$= (-P S_{\text{ext}}) dL$$

$$= -P_{\text{ext}} (S dL)$$

$$= -P_{\text{ext}} dV = dV$$

le travail se calcule à partir de la formule

$$\delta W = -P_{\text{ext}} dV$$

$$\hookrightarrow W = \int_{E_i}^{E_f} \delta W$$

Qu'est ce que P_{ext} ?

δW DIFFÉRENTIELLE
NON EXACTE

W GRANDEUR DE
TRANSFORMATION

$$P_{\text{ext}} = \begin{cases} P & \text{TRANSFORMATION QUASI-STATIQUE} \\ \text{constante à déterminer} & \text{TRANSFOR. BRUTES} \end{cases}$$

EXERCICE 1

① "Très lente" → Succession d'États d'Équilibre → TRANSFORMATION QUASI-STATIQUE

$$\rightarrow P_{ext} = P$$

↓
Pression est bien définie à tout instant

$$\delta W = - P_{ext} dV \stackrel{QS}{=} - P dV$$

$$W = \int_{EI}^{EF} \delta W = \int_{EI}^{EF} (-P dV) = - \int_{EI}^{EF} P dV$$

$V_f = V_0$
 $V_i = 2V_0 = EI$

$$\int_a^b f(x) dx$$

$P(V)$?

Etat initial : $(T_0, 2V_0) \rightarrow$ Etat final : (T_0, V_0)

Transformation isotherme
 $T = T_0$

Equation d'état : $P(V-b) = nRT \Rightarrow P = \frac{nRT}{V-b}$

$$W = - \int_{2V_0}^{V_0} P dV = - \int_{2V_0}^{V_0} \frac{nRT_0}{V-b} dV$$

$$P = \frac{nRT_0}{V-b}$$

$$\begin{aligned}
 W &= -(nRT_0) \int_{2V_0}^{V_0} \frac{1}{V-b} dV = -(nRT_0) [\ln(V-b)]_{2V_0}^{V_0} \\
 &= -(nRT_0) [\ln(V_0-b) - \ln(2V_0-b)] \\
 &= -(nRT_0) \ln \left(\frac{V_0-b}{2V_0-b} \right)
 \end{aligned}$$

$$W = nRT_0 \ln \left(\frac{2V_0-b}{V_0-b} \right)$$

TRAVAIL REÇU PAR
LE GAZ LORS DE
LA COMPRESSION.

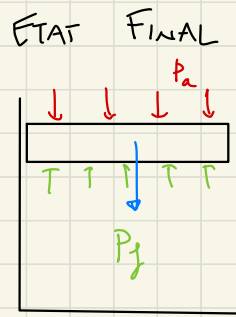
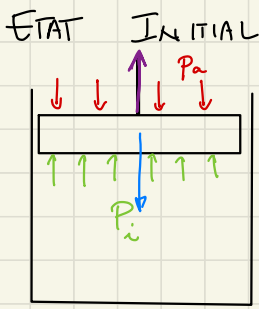
$$\ln(ab) = \ln a + \ln b$$

$$\ln\left(\frac{1}{a}\right) = -\ln a$$

$$\ln(a^\alpha) = \alpha \ln(a)$$

- ② Exprimer la force de pression extérieure agissant sur le gaz, avant et après avoir coupé le fl.

PRINCIPE FONDAMENTAL DE LA STATIQUE : $\vec{O} = \sum \vec{F}$



Pression du gaz dans l'enceinte
Pression du gaz dans l'atmosphère
Poids du piston
Tension du fil

$$P_i S - P_a S - mg + T = 0$$

Or la masselotte compense le poids du piston.

$$T = mg$$

$$\Leftrightarrow P_i S - P_a S = 0$$

$$\Rightarrow P_i = P_a$$

Pression du gaz dans l'enceinte
Pression du gaz dans l'atmosphère
Poids du piston

$$P_f S - P_a S - mg = 0$$

$$\Leftrightarrow P_f S = P_a S + mg$$

$$\Leftrightarrow P_f = P_a + \frac{mg}{S}$$

Les forces de pression extérieure sont donc :

AVANT $P_{ext} = P_i = P_a$

APRÈS $P_{ext} = P_f = P_a + \frac{mg}{S}$

PRESSION EXTERIEURE
" "
PRESSION VUE PAR
LE SYSTÈME

la transformation est **statique** puisque le fait de couper le fil déclenche des phénomènes fluides (turbulences,

conduire l'interface...) qui ne correspondent pas à des états d'équilibre.

On va donc modifier la pression extérieure par une contrainte, mais laquelle ? P_a ou P_f ?

le seul choix :

$$P_{\text{ext}} = P_f$$

par que l'état final soit un état d'équilibre

$$\delta W = -P_{\text{ext}} dV = -P_f dV$$

$$\begin{aligned} \rightarrow W &= \int_{E_i}^{E_f} \delta W = \int_{E_i}^{E_f} (-P_f dV) = -P_f \int_{E_i}^{E_f} 1 \times dV \\ &= -P_f [V]_{V_i}^{V_f} = -P_f (V_f - V_i) = P_f (V_i - V_f) \end{aligned}$$

$$\Rightarrow W = \left(P_a + \frac{mg}{S} \right) (V_i - V_f)$$

TRAVAIL REÇU PAR LE GAZ AU COURS DU DÉPLACEMENT.