

$$C_{ff} = \frac{1}{n} \frac{dQ}{dT}$$

$$C_H = \frac{C_V}{\gamma}$$

$$C_H = C$$

же угл. разн:

$$\text{для } V=\text{const}: C_V = C_H = \frac{i}{2} R$$

$$C_p = C_V + R$$

от Майера

$$\text{для } P=\text{const}: C_p = C_H + R$$

$$C_p = \frac{i}{2} R + R = \frac{i+2}{2}$$

$$\text{Отношение: } \gamma = \frac{C_p}{C_V} - \text{коэф-т Трассона}$$

$$\text{же угл. разн: } \gamma = \frac{i+2}{i} - \text{зависит только от } i.$$

Влияние:

1. C_V зависит (отдел-ся) от

2. Газ, находящийся под действием однак. давлений имеет C_H

$$i=3: C_V = \frac{5}{2} R \quad C_p = \frac{7}{2} R$$

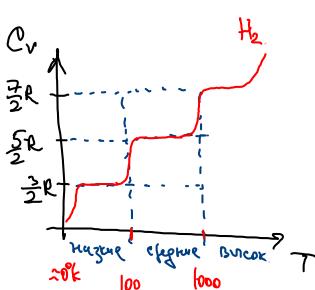
при неизв. газах He, Ar, ..

$$i=5: C_V = \frac{5}{2} R; \quad C_p = \frac{7}{2} R$$

$$(уменьш. кол-в.) \quad i=7: \quad C_V = \frac{7}{2} R \quad C_p = \frac{9}{2} R$$

3. C_V и C_p от температ. не зависят.

Что включает?



H₂:

при низких T - как однородное тело
средних T - проводимое
высоких T - вязкое сопротивление, сила с.

в кв. метре: изменение энтропии при единичном разрыве (изгибе)

$\Delta E_{\text{разр.}}$

Энерг. тепловых разрывов $\Sigma \sim kT$

при низких T: $kT \ll \Delta E_{\text{разр.}}$

«Виноделительные» разрывы, определяющие стабильность

при высоких T:

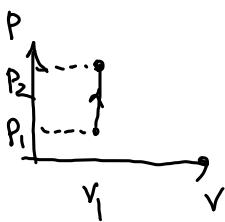
холодное сжигание молекул фракционное
другие молекул. колеб-я:

\rightarrow Виноделительные колеб-я срываются свободой

§ Извл. Т/Д., перед "и термодин-ю" изображениях.

- а. График процесса
- б. Извл. Т/Д.
- в. Радио-изв. теплоемкости
- г. Термодинам.

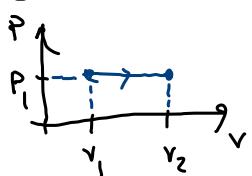
1. Узкотрив. ($V = \text{const}$) .



$$V = \text{const} \Rightarrow dA = p dV = 0 \Rightarrow dQ = dU$$

$$C_V = \frac{dQ}{dT} = \frac{dU}{dT}$$

2. Узодеярн. ($p = \text{const}$)

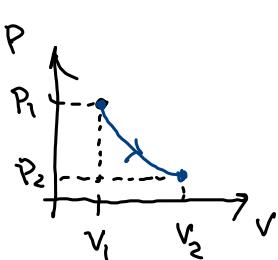


$$dQ = dU + dA$$

$$dA = p \cdot dV \Rightarrow A_{12} \stackrel{\Delta A}{=} \int_{V_1}^{V_2} p dV = P_1(V_2 - V_1)$$

$$C_p = \frac{dQ}{dT} = C_V + R$$

3. Узотермическ. ($T = \text{const}$)



$$pV = \frac{n}{\mu} RT = \text{const} = P_1 V_1 \Rightarrow p = \frac{P_1 V_1}{V} = \frac{\text{const}}{V} - \text{функция}$$

$$dQ = dU + dA \approx dA \quad \boxed{dQ = dA}$$

$$A_{12} = \int_{V_1}^{V_2} p dV = \int_{V_1}^{V_2} \frac{P_1 V_1}{V} dV = P_1 V_1 \cdot \ln \frac{V_2}{V_1} = \frac{n}{\mu} RT \cdot \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$\boxed{A_{12} = \frac{n}{\mu} RT \ln \frac{V_2}{V_1}}$$

$$C_T \equiv C_{\mu T} = \left. \frac{dQ}{dT} \right|_{dT \geq 0} = \frac{dA}{dT} = \begin{cases} +\infty, & dQ > 0 \\ -\infty, & dQ < 0 \end{cases}$$

$$\boxed{C_T = \begin{cases} +\infty \\ -\infty \end{cases}}$$

4. Адиабатический:

- без обмена $dQ \approx 0$

→ ходящая изолированная

→ движение газа

$$dQ = dU + dA = 0 \Rightarrow dA = -dU$$

Напоминание о процессе:
1) $pV = \frac{m}{\mu} RT$ $\gamma = \frac{m}{\mu} = 1$ (необходимо для конс. $\gamma^{1,2}$)

$$\Rightarrow pV = RT$$

$$2) dU + dA = 0$$

$$\Rightarrow dA = -dU \Rightarrow p \cdot dV = -C_V \cdot dT$$

$$pV = RT \Rightarrow p \cdot dV + V \cdot dp = R \cdot dT$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow p \cdot dV &= -C_V \cdot dT \quad \left| \begin{array}{l} R \\ C_V \end{array} \right. \quad \Rightarrow pR \cdot dV + pC_V \cdot dV + V \cdot C_V \cdot dp = 0 \\ p \cdot dV + V \cdot dp &= R \cdot dT \quad \left| \begin{array}{l} C_V \\ C_P \end{array} \right. \quad \Rightarrow (C_V + R)p \cdot dV + V \cdot C_V \cdot dp = 0 \\ &\quad \downarrow \\ &\Rightarrow C_P \cdot p \cdot dV + C_V \cdot V \cdot dp = 0 \quad \left| \begin{array}{l} \frac{1}{C_V} \\ V \cdot p \end{array} \right. \\ &\Rightarrow \frac{C_P}{C_V} \cdot \frac{dp}{V} + \frac{dp}{p} = 0 \\ &\Rightarrow d \ln V^\gamma + d \ln p = 0 \quad \text{т.е. } \gamma = \frac{C_P}{C_V} \end{aligned}$$

$$\Rightarrow d(\ln V^\gamma + \ln p) = 0$$

$$\Rightarrow \ln(p \cdot V^\gamma) = 0$$

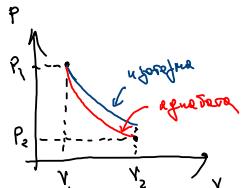
$$\Rightarrow \boxed{p \cdot V^\gamma = \text{const}} \quad \text{- это адиабата}$$

$\gamma = \frac{C_P}{C_V} = \text{const}$ - постоянство

$$p \cdot V^\gamma = \text{const} = p_1 \cdot V_1^\gamma$$

$$\Rightarrow P = \frac{\text{const}}{V^\gamma}$$

$$\text{изотерма: } P = \frac{\text{const}}{V}$$



Показано:

$$\begin{aligned} \text{1) } dA &= -dU = -C_V dT \\ \Rightarrow A_{12} &= -C_V (T_2 - T_1) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{2) } p &= \frac{P_1 V_1^\gamma}{V^\gamma} \\ \Rightarrow A_{12} &= \int_{V_1}^{V_2} p \, dV = \int_{V_1}^{V_2} \frac{P_1 V_1^\gamma}{V^\gamma} \, dV = P_1 V_1^\gamma \int_{V_1}^{V_2} V^{-\gamma} \, dV = P_1 V_1^\gamma \cdot \frac{V^{-\gamma+1}}{-\gamma+1} \Big|_{V_1}^{V_2} = \\ &= P_1 V_1^\gamma \cdot \frac{\frac{V_2^{-\gamma+1}}{-\gamma+1} - \frac{V_1^{-\gamma+1}}{-\gamma+1}}{-\gamma+1} = \frac{P_1 V_1^\gamma}{\gamma-1} \cdot V_1^{-\gamma+1} \left(1 - \left(\frac{V_2}{V_1} \right)^{\gamma-1} \right) = \frac{P_1 V_1}{\gamma-1} \cdot \left[1 - \left(\frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1} \right] \end{aligned}$$

$$\boxed{A_{12} = \frac{P_1 V_1}{\gamma-1} \cdot \left[1 - \left(\frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1} \right]}$$

$$\begin{aligned} C_A &= \frac{dA}{dT} \Big|_{dQ=0} = 0 \\ \boxed{C_A = 0} \end{aligned}$$

