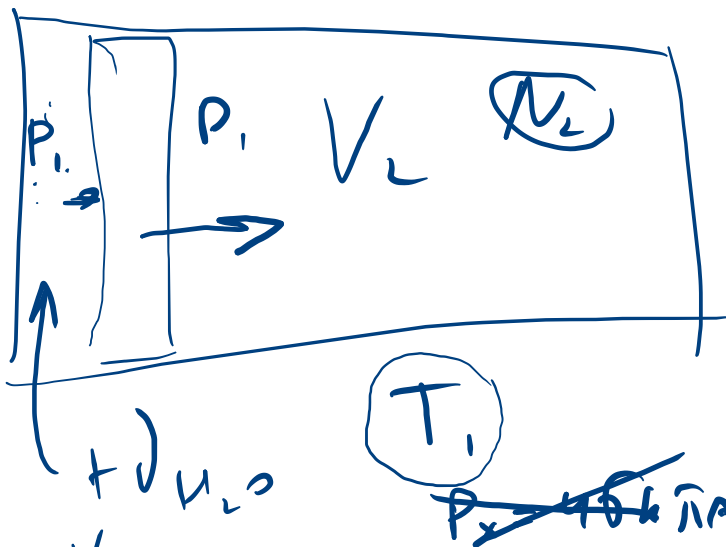


3.3.2 .

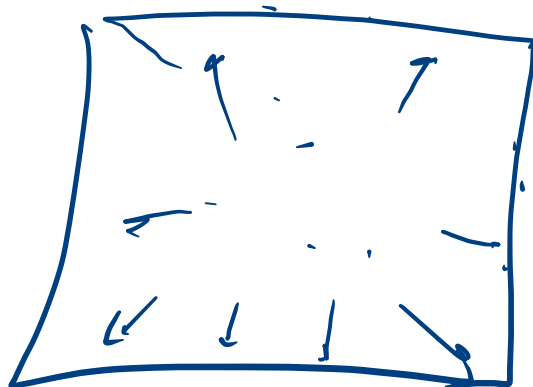


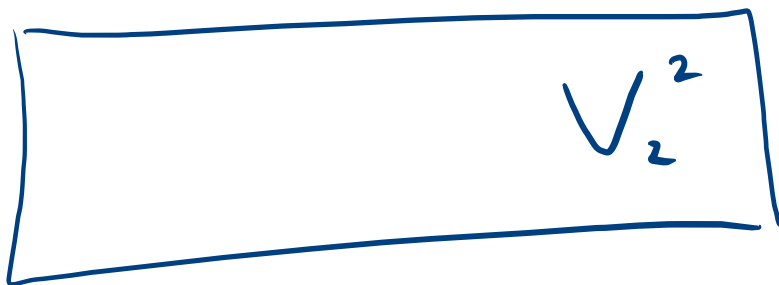
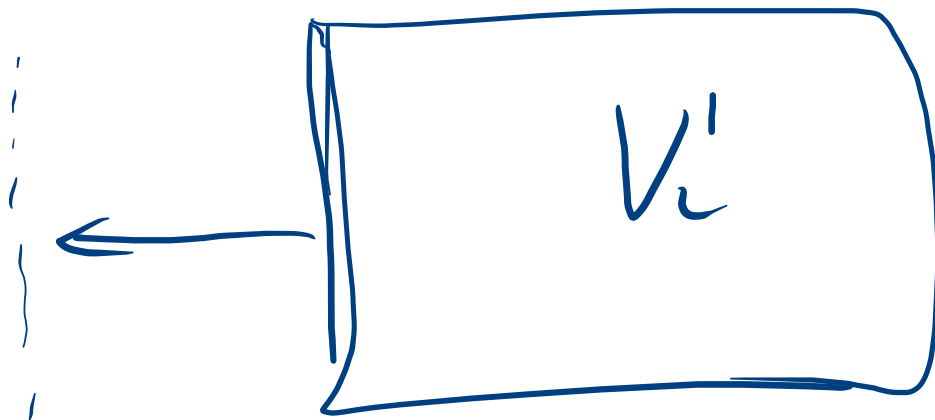
$$\underline{P_{h.h.} = 705 \pi A}$$



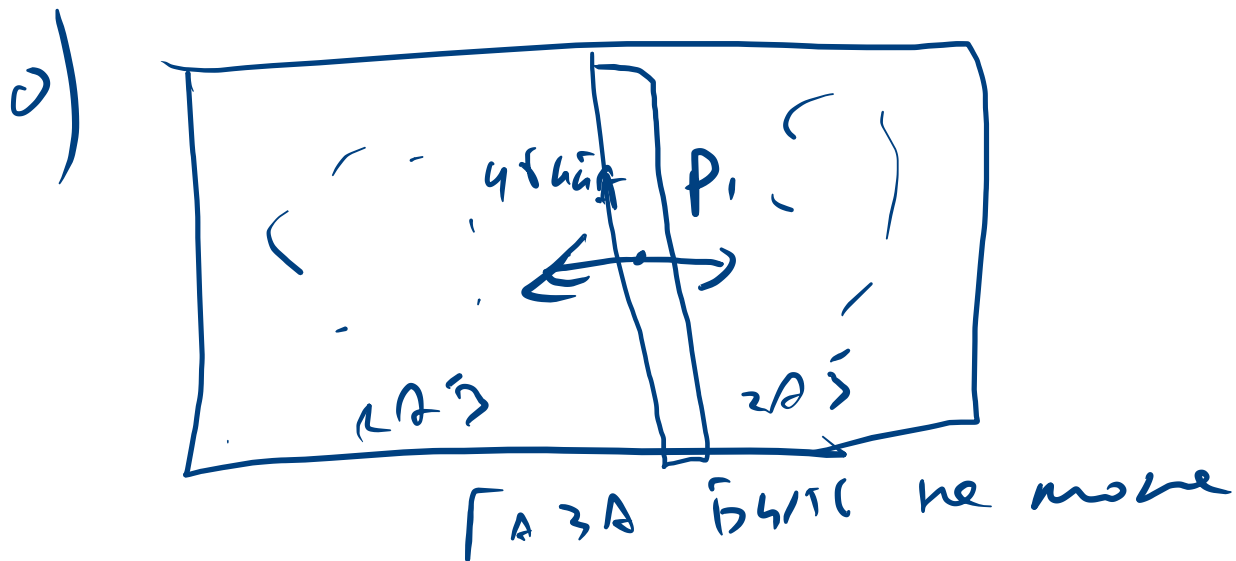
$$P = nkT$$

$$\frac{F}{S} \sim \frac{N}{V} \cdot k \cdot T$$

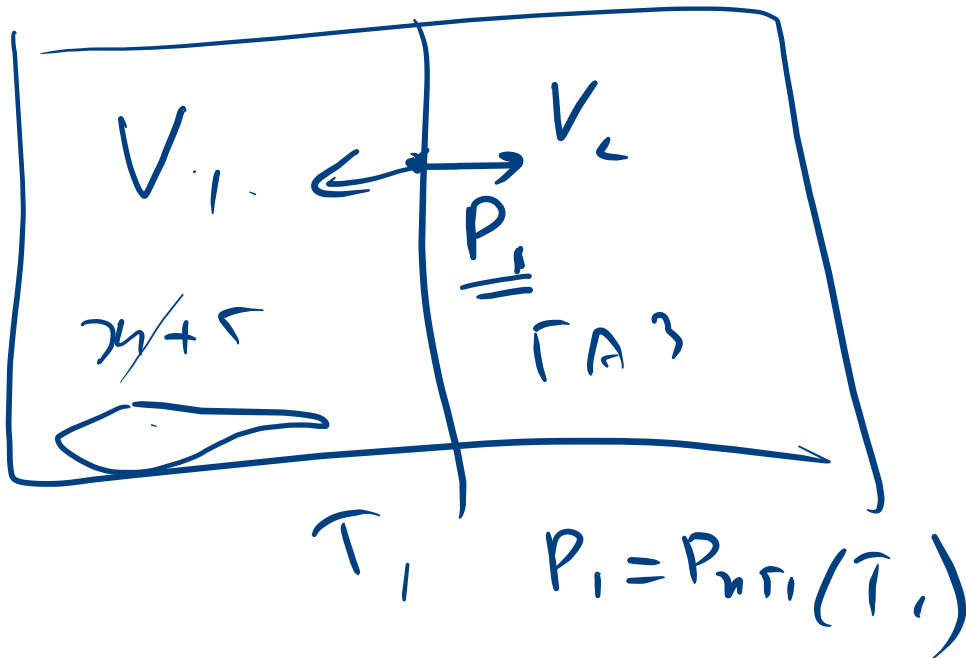




В правой ёмкости находится газ
существующий при любом давлении. Слева же
газ который при давлении больше 705 Па
становится жидкостью

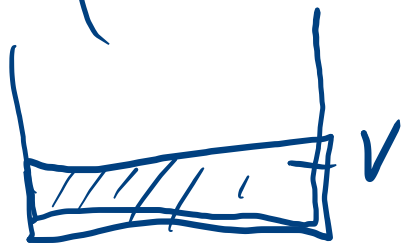
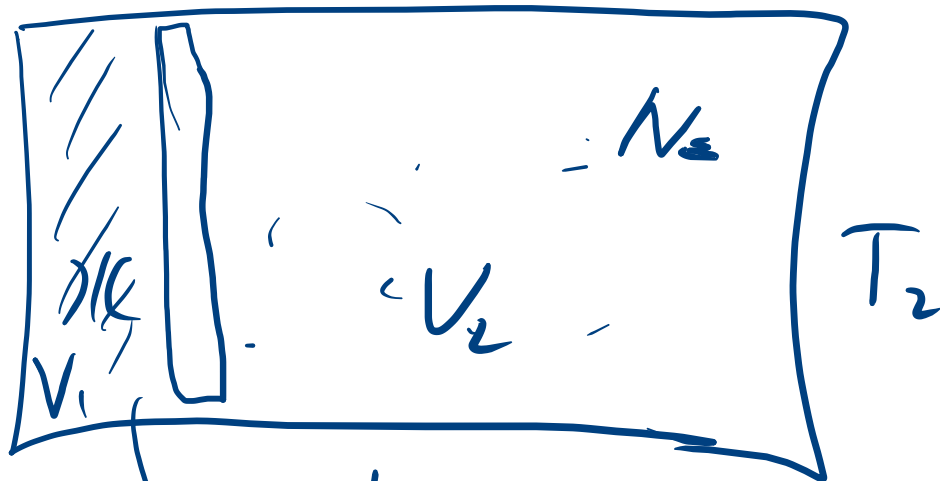


①



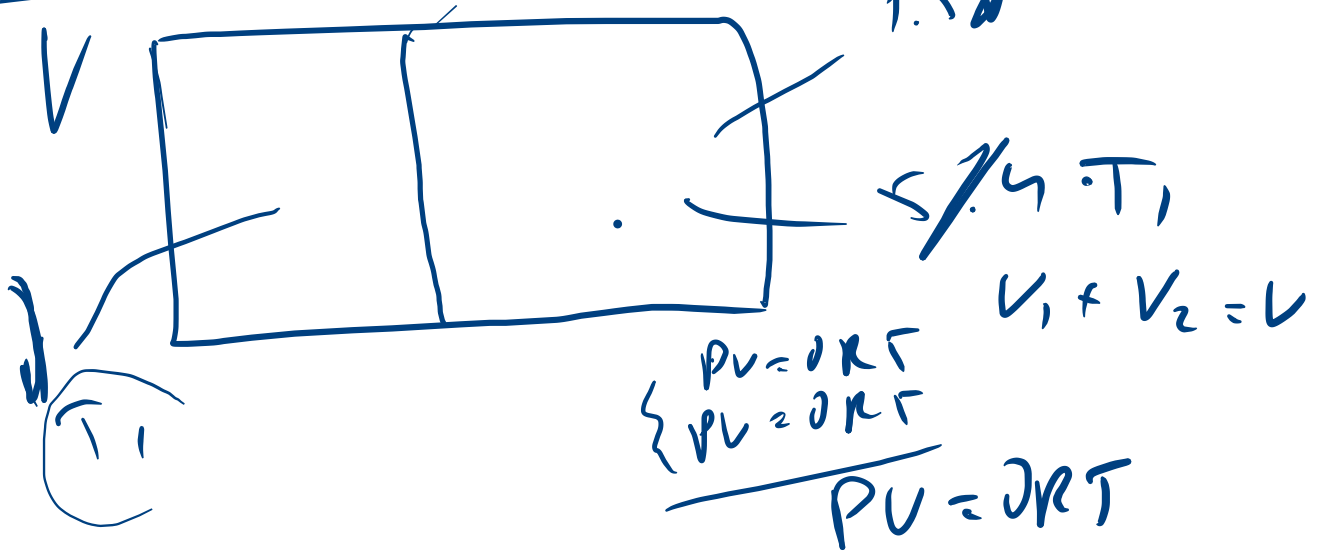
2

$$P_1 > P_{h.f.}$$



$$\begin{cases} \text{heat} = \frac{m}{S} \\ \text{work} = V_2 \Delta A_2 \end{cases}$$

Теплоизолированный цилиндр объемом V разделен на две части перегородкой. В одной части находится водород в количестве ν при температуре T_1 , а в другой — азот в количестве $1,5\nu$ при температуре $\frac{5}{4}T_1$ и другом давлении. Перегородка прорывается. 1) Какая температура T_2 установится в смеси? 2) Найти давление P в смеси



V



T₀

$$P_0 = P_{N_1} + P_{N_2}$$

$$V = V_z$$

$$\begin{cases} P_1 V_1 = J_1 R T_1 \\ P_2 V_2 = \frac{5}{4} \cdot \frac{3}{2} J_1 R T_1 \end{cases}$$

$$\begin{cases} P_1 V_1 = \frac{8}{15} P_2 V_2 & Q = 0 \\ A = Q \end{cases}$$

$$\rightarrow \begin{cases} V_1 + V_2 = V \end{cases}$$

$$U_1 + U_2 = U_3$$

$$P V = \frac{5}{2} V, R T_0$$

$$P_1 + P_2$$

$$\begin{cases} P_1' V = V, R T_0 \\ P_2' V = \frac{3}{2} V, R T_0 \end{cases}$$

$$PV = \frac{5}{2} n R T_0$$

$$\overline{V}_1 + \overline{V}_c = V$$

$$P_1 V_1 = n R T_1$$

$$P_c V_c = \frac{15}{2} n R T_1$$

$$U_1 + U_c = U$$

$$\underline{\underline{\left(\frac{3}{2} n_1 R T_1 + \frac{3}{2} \cdot \frac{3}{2} \cdot R \cdot \frac{5}{2} T_1 V_1 \right)}} = \frac{3}{2} \frac{5}{2} \cdot R T_0$$

