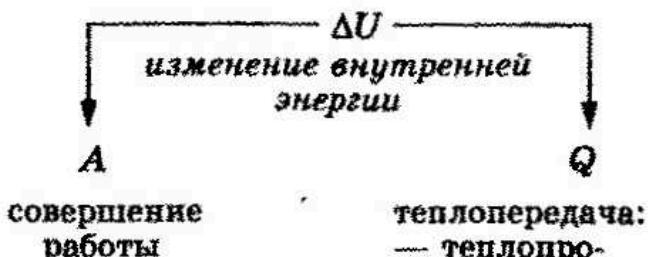
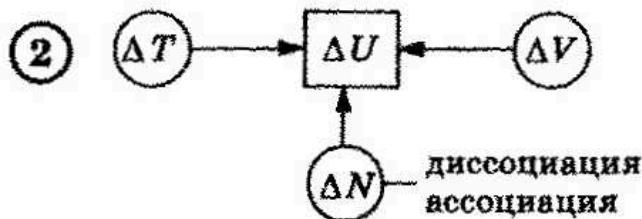


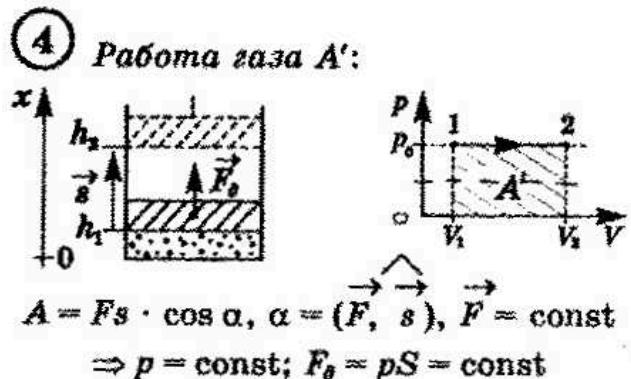
Идеальный газ: $W_s = 0$

$$U = \sum W_s = N \overline{W_s} = \frac{m}{M} N_A \cdot \frac{3}{2} kT = \frac{3}{2} \frac{m}{M} RT$$

$$U = U(N, T)$$



- 3** Закон сохранения энергии:
- Если система изолирована
 $W + U = \text{const}; \Delta(W + U) = 0$
 $\Delta W = -U$ — превращение энергии
 - Если система не изолирована
 $\Delta(W + U) = A + Q$
 - Если $\Delta W = 0$, то $\Delta U = A + Q$ — I закон термодинамики.



$A' = p \cdot S(h_2 - h_1) \cdot 1$, т. к. $\cos \alpha = 1$

$$A' = p(Sh_2 - Sh_1) = p(V_2 - V_1) = p\Delta V$$

$A' > 0$, если $\Delta V > 0$, газ расширяется

$A' < 0$, если $\Delta V < 0$, газ сжимается

$A' = 0$, если $\Delta V = 0$ (в изохорном процессе)

- 5** $A' = -A$, где A — работа внешних сил
- [по III закону Ньютона $\vec{F}_s = -\vec{F}_{\text{внешн.}}$]
- $$\Delta U = -A' + Q \text{ или } Q = \Delta U + A'$$

