

ТЕРМОДИНАМИКА

$$U = \frac{3}{2}\nu RT$$

$$A = p\Delta V$$

$$Q = A + \Delta U$$

$$C = \frac{Q}{\Delta T}$$

$$C = \frac{Q}{m\Delta T}$$

Определение адиабатного процесса

$$Q = 0$$

КПД теплового процесса

$$\eta = \frac{A}{Q_{\text{нагр}}}$$

КПД тепловой машины

$$\eta = \frac{Q_{\text{нагр}} - Q_{\text{хол}}}{Q_{\text{нагр}}}$$

КПД идеальной тепловой машины

$$\eta = \frac{T_{\text{нагр}} - T_{\text{хол}}}{T_{\text{нагр}}}$$