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

$$A = \tilde{p} \triangle V$$

$$Q = A + \triangle U$$

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

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

ТЕРМОДИНАМИКА $U = \frac{3}{2}\nu RT$ $A = p\triangle V$ $Q = A + \triangle U$ $C = \frac{Q}{\triangle T}$ $C = \frac{Q}{m\triangle T}$ Определение адиабатного процесса Q = 0

$$Q = 0$$

$$\eta = \frac{A}{Q_{\text{HAPD}}}$$

$$\eta = \frac{Q_{\text{Harp}} - Q_{\text{xo}}}{Q_{\text{Harp}}}$$

Q=0 КПД теплового процесса $\eta=rac{A}{Q_{
m marp}}$ КПД тепловой машины $\eta=rac{Q_{
m marp}-Q_{
m xon}}{Q_{
m marp}}$ КПД идеальной тепловой машины $\eta=rac{T_{
m marp}-T_{
m xon}}{T_{
m marp}}$

$$\eta = \frac{T_{\text{\tiny Harp}} - T_{\text{\tiny хол}}}{T_{\text{\tiny Harp}}}$$