Tabella riassuntiva sugli scambi di calore e lavoro e sulle variazioni di energia interna in trasformazioni reversibili, o quasi statiche, di un gas perfetto

$$dU = \delta Q - \delta L \quad dU = n c_V \Delta T \quad c_P - c_V = R \quad pV = nRT$$

	ΔU	Q	L
isocora	$n c_V \Delta T$	$n c_V \Delta T$	0
isobara	$n c_V \Delta T$	$n c_p \Delta T$	$L = p \Delta V = Q - \Delta U$
isoterma	0	$Q = L$	$L = n R T \ln(V_f/V_i)$
adiabatica	$n c_V \Delta T$	0	$L = -\Delta U = -n c_V \Delta T$
politropica	$n c_V \Delta T$	$Q = \Delta U + L$	$L = (1-\tau)^{-1} n R \Delta T$ (con $\tau \neq 1$)

Backup Slides