

Fontosabb összefüggések

Hőtan

állapotváltozások	tágulási munka	hőmennyiség	belső energia változása
izobár	$W = p\Delta V$	$Q = c_p m\Delta T$	$\Delta U = Q + W$
izochor	$W = 0$	$Q = c_v m\Delta T$	$\Delta U = Q$
izoterm	$W = NkT \ln \frac{V_0}{V_1} = \frac{m}{M} RT \ln \frac{V_0}{V_1}$	$Q = -W$	$\Delta U = 0$
adaabatikus	$W = \frac{p_1 V_1 - p_0 V_0}{\kappa - 1}$	0	$\Delta U = W$