Kategoria	Wzór
Pierwsza Zasada Termodynamiki	$\Delta U = Q - W$
Równanie Stanu Gazów Doskonałych	$PV = nRT$
Równanie Clausiusa-Clapeyrona	$\frac{dP}{dT} = \frac{L}{T(V_2 - V_1)}$
Entropia	$\Delta S = \frac{Q_{rev}}{T}$
Sprawność Silnika Carnota	$\eta = 1 - \frac{T_C}{T_H}$
Praca przy przemianie izobarycznej	$W = P\Delta V$
Średnia energia kinetyczna ruchu postępowego cząstki gazu	$\langle E_k \rangle = \frac{3}{2} k_B T$