

Stavová rovnice pro ideální plyn stálé hmotnosti, děje s ideálním plynem

$$pV = NkT$$

$$pV = nRT$$

$$m, n, N = \text{konst.}$$

\Rightarrow

$$\frac{pV}{T} = \text{konst.}$$

$$\frac{p_1 V_1}{T_1} = \frac{p_2 V_2}{T_2}$$

Děj	Zákon	pV - diagram	TV - diagram	pT - diagram	Energetická bilance	Poznámka
izotermický	Boylův-Mariottův zákon					
izochorický	Charlesův zákon					
izobarický	Gay-Lussacův zákon					
adiabatický	Poissonův zákon					