

Stavová rovnice ideálního plynu

$$pV = nRT$$

$$pV = NkT$$

$k = 1,38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$... Boltzmannova konstanta

$R = 8,31 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$... universální plynová konstanta

$N_A = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$... Avogadrova konstanta

$m_p = 1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$... hmotnost protonu