

$$R = 8.31 \text{ J/mol}\cdot\text{K}$$

T in Kelvin!

z.B. Volumen verringern ($T = \text{konst.}$)

$$p = \frac{RT}{V}$$

z.B. Abkühlen ($p = \text{konst.}$)

$$V = \frac{R}{p} \cdot T$$

Für ν mole:

$$p \cdot V = \nu \cdot R \cdot T$$

Für Gasgemische

$\nu_1, \nu_2, \nu_3, \dots$ mole

$$\Rightarrow pV = (\nu_1 + \nu_2 + \nu_3 + \dots) \cdot RT$$

Partialdruck:

$$p_i = \nu_i \cdot \frac{RT}{V}$$

mit $p = p_1 + p_2 + p_3 + \dots$