

Omskrivning af Idealgasloven

$$p \times V = n \times R \times T \quad n = \frac{m}{M} \quad M: [\text{g/mol}] \quad m: [\text{g}] \quad n: [\text{mol}]$$

(V, n, R sættes til konstante), hvorfor:

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2} \quad p_1 = \frac{p_2 \cdot T_1}{T_2} \quad p_2 = \frac{p_1 \cdot T_2}{T_1} \quad T_1 = \frac{p_1 \cdot T_2}{p_2} \quad T_2 = \frac{p_2 \cdot T_1}{p_1}$$

T: Kelvin, p: frit valg

(T, n, R sættes til konstante), hvorfor:

$$p_1 \times V_1 = p_2 \times V_2 \quad V_1 = \frac{V_2 \cdot p_2}{p_1} \quad V_2 = \frac{V_1 \cdot p_1}{p_2} \quad p_1 = \frac{V_2 \cdot p_2}{V_1} \quad p_2 = \frac{V_1 \cdot p_1}{V_2}$$

p: frit valg, V: frit valg

(p, n, R sættes til konstante), hvorfor:

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \quad V_1 = \frac{V_2 \cdot T_1}{T_2} \quad V_2 = \frac{V_1 \cdot T_2}{T_1} \quad T_1 = \frac{V_1 \cdot T_2}{V_2} \quad T_2 = \frac{V_2 \cdot T_1}{V_1}$$

T: Kelvin, V: frit valg

p = tryk (Alle enheder for tryk kan bruges, dog **samhørende**)

T = temperatur (Kelvin skal bruges)

V = Volume (Alle enheder for Volume kan bruges, dog **samhørende**)

Indeks ₁ = oprindelige, gamle, første

Indeks ₂ = nye, sidste