

Średnia odległość między cząstkami gazu doskonałego w funkcji ciśnienia

przybliżenie gazu doskonałego!

Na podstawie prawa Clapeyrona:

$$pV = nRT$$

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

$$R = 8.314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$$

$$N_A = 6.023 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$V = 1 \text{ cm}^3$$

