

Theorem der übereinstimmenden Zustände

Definition reduzierter Größen:

$$T_r = T / T_{\text{krit}}$$

$$P_r = P / P_{\text{krit}}$$

$$V_{m,r} = V_m / V_{m,\text{krit}}$$

Zusammenhang mit van der Waals-Parametern

$$T_{\text{krit}} = \frac{8a}{27Rb}$$

$$P_{\text{krit}} = \frac{a}{27b^2}$$

$$V_{m,\text{krit}} = 3b$$

$$Z_{\text{krit}} = \frac{3}{8}$$

Universelles Verhalten von Gasen am kritischen Punkt

