

# Reale Gase – van der Waals Zustandsgleichung

$$P = \frac{nRT}{V - nb} - a \left( \frac{n}{V} \right)^2$$

$nb \triangleq$  Eigenvolumen aller Atome

$$P = \frac{RT}{V_m - b} - \frac{a}{V_m^2}$$

$V_m = V/n = \text{Molvolumen}$

