

5 REALA GASER OCH VÄTSKOR

A Van der Waals' ekvation

$$\left(p + a \frac{n^2}{V^2}\right)(V - bn) = nRT \text{ där } p = \text{uppmätt tryck}$$

och $(V - bn) =$ gasens egenvolym

B Kritiska punkten

Kritisk volym: $V_k = 3bn$

Kritisk temperatur: $T_k = \frac{8a}{27bR}$

Kritiskt tryck: $p_k = \frac{a}{27b^2}$

C Ångtrycks- och smältkurva

$$p = A \cdot e^{-Ml_g/(RT)}$$

observera lutningen på smältkurvan för vatten!