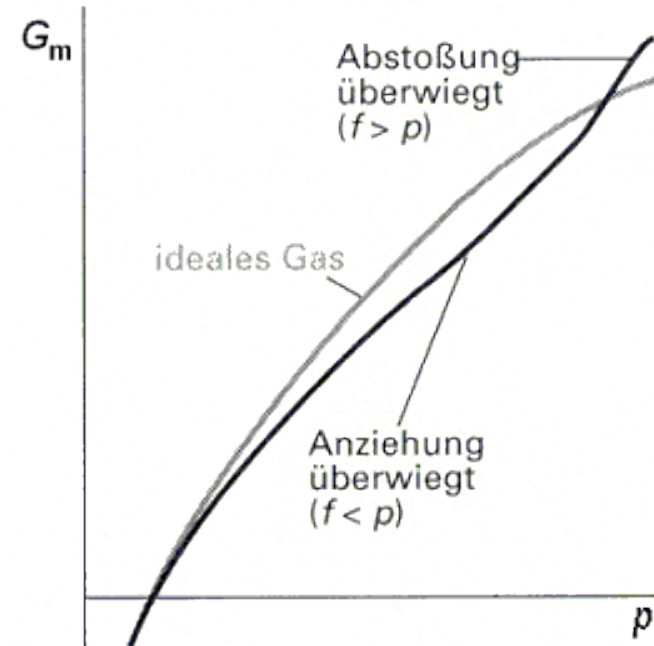


## Druckabhängigkeit bei realen Gasen

- Abweichungen vom idealen Verhalten werden mit Korrekturterm beschrieben:
- **Fugazität:**  $f = \phi \cdot p$  ( $\phi$ : Fugazitätskoeffizient)
- $\mu = \mu^0 + RT \times \ln\left(\frac{p}{p_0}\right) + RT \times \ln\phi$

Tab. 2.3-1. Fugazitätskoeffizienten und Fugazitäten für Stickstoff  
273 K.

$\frac{p}{\text{bar}}$	$\phi$	$\frac{f_g}{\text{bar}}$
50	0.98	49
100	0.97	97
200	0.97	194
400	1.06	424
600	1.22	732
800	1.47	1176
1000	1.81	1810



Molare freie Enthalpie von Stickstoff  
in Abhängigkeit vom Druck