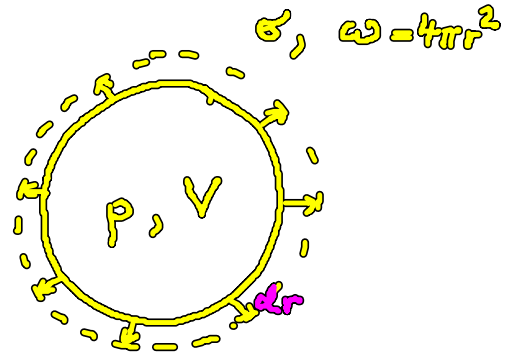


b) Dampfdruck von Tröpfchen

gekürzte Phasengrenzfläche

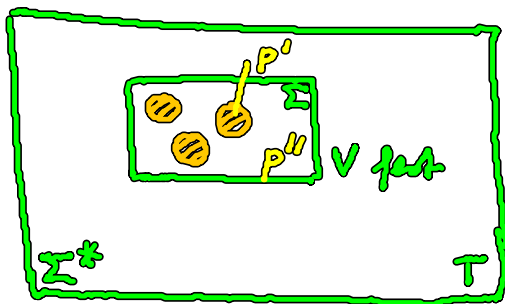
zusätzliche Arbeit $\delta W = \sigma d\omega$
(σ Oberflächenspannung)

$$\left. \begin{aligned} d\omega &= 8\pi r dr \\ dV' &= 4\pi r^2 dr \end{aligned} \right\} d\omega = \frac{2\sigma}{r} dV'$$



geleistete Arbeit bei Volumenänderung von Flüss. (dV') und Dampf (dV''):

$$\delta W = -p'dV - p''dV'' + \frac{2\sigma}{r}dV'$$



Σ (Dampf + Tröpfchen) : V fest
Gleichgewicht : $F(T, V) \stackrel{!}{=} \text{Min.}$

$$dV' + dV'' = 0$$

zulässige Abweichungen vom Gleichgewicht.

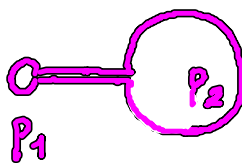
$$dF = d(U - TS) = dU - TdS = \delta W = (p'' - p' + \frac{2\sigma}{r})dV' \stackrel{!}{=} 0$$

Fund.gl

$$\Rightarrow \boxed{p' = p'' + \frac{2\sigma}{r}}$$

Tröpfchen \rightarrow Dampf $p'' = P(T)$

Kleinere Tröpfchen haben einen höheren Druck als größere!



(kleiner Luftballon bläst großen auf)

$$p_1 > p_2$$

NB: Der intensive Par. p ist im Gleichgewicht zwischen Tröpfchen u. Dampf nicht gleich, da p und σ nicht unabh. sind!

Berechnung des Dampfdruckes $P(T, r)$

Jetzt p, T vorgegeben (statt V, T).

$$dG = (g' - g'') dN' = 0, \text{ da } G = \text{Mis.}$$

$$\Rightarrow \underline{g'(T, p')} = g''(T, p'') \text{ mit } p' = P(T, r) + \frac{2\sigma}{r}$$

Flüss. Dampf

Differenzieren nach r bei festem T :

$$\underbrace{\left(\frac{\partial g'}{\partial p'}\right)_T}_{v'} \left[\left(\frac{\partial P}{\partial r}\right)_T - \frac{2\sigma}{r^2} \right] = \underbrace{\left(\frac{\partial g''}{\partial p''}\right)_T}_{v''}$$

$$\left(\frac{\partial P}{\partial r}\right)_T = - \frac{2\sigma}{r^2} \frac{v'}{v'' - v'} \approx - \frac{2\sigma}{r^2} \frac{v'}{v''} = - \frac{2\sigma v'}{RT r^2} P$$

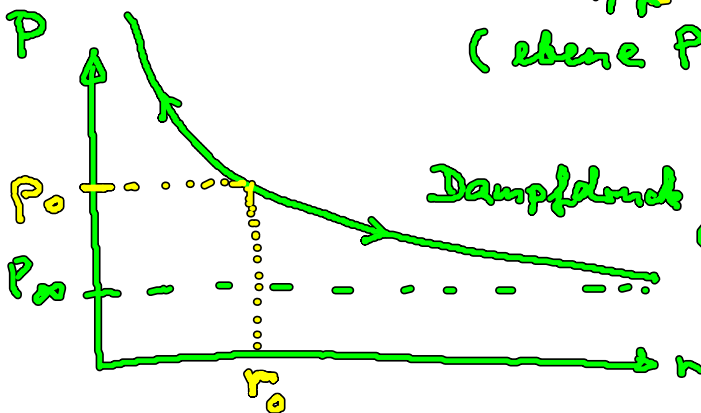
ideales Gas

$$\Rightarrow \ln \frac{P}{P_\infty} = \frac{2\sigma v'}{RT r}$$

$$\Rightarrow \boxed{P(T, r) = P_\infty(T) \exp\left(\frac{2\sigma v'}{RT r}\right)}$$

Dampfdruck des Tröpfchens (Gleichgewichts-) bed.

Dampfdruck für $r \rightarrow \infty$
(ebene Phasengrenzfläche)



Anspruch geg. $\Rightarrow \exists r_0$ so dass für $r > r_0$ das Tröpfchen
 anwächst (Kondensation),
 für $r < r_0$ kleiner wird (Evaporation)
 $r_0 = \frac{2\sigma v^l}{RT \ln \frac{p}{p_\infty}}$ ist der zum Außendruck gehörige
 krit. Tröpfchenradius \Rightarrow instabil

Ostwald-Reifung: stabiles Tröpfchen durch
 globale Einschränkung
 (Gesamtzahl der Moleküle)
 das anfänglich größte Tröpfchen überlebt,
 kleinere verschwinden („winner takes all“)
 \rightarrow auch im ^{stationären} Nichtgleichgewicht beobachtet
 (z.B. Stroufflemente in Halbleitern)

c) Gibbs'sche Phasenregel

System aus Γ chem. Komponenten
 n in ϕ Phasen zur. gesetzt

Komponenten $a = 1, \dots, \Gamma$
 Phasen $b = 1, \dots, \phi$ (z.B. fest, flüssig, gasförmig)

Annahme: keine chem. Reaktionen

T, p, N^a ($a = 1, \dots, \Gamma$) fest

Gleichgew.: $dG = \sum_{a=1}^{\Gamma} \sum_{b=1}^{\phi} \mu_b^a dN_b^a \stackrel{!}{=} 0$

Nebenbed. $dN^a = \sum_{b=1}^{\phi} dN_b^a \stackrel{!}{=} 0$ mit Lagrange-Mult. τ^a

$\sum_{a,b} (\mu_b^a - \tau^a) dN_b^a = 0 \Rightarrow \mu_b^a = \tau^a$ in jeder
 Phase
 gleich

$\Leftrightarrow \mu_1^a = \mu_2^a = \dots = \mu_\phi^a$ ($\phi-1$ gl. für jede
 Komp. a)

$$\Gamma(\phi-1) \text{ gl.}$$

In 1 Phase: $\Gamma-1$ relative Konzentrationen der Komp. im ges.: $\phi(\Gamma-1)$ " " " " alle Phasen
 Zahl der unabh. Var.: $\{T, p, \text{unabh. rel. Konz.}\}$

$$f = 2 + \phi(\Gamma-1) - \Gamma(\phi-1)$$

$$= \Gamma - \phi + 2 \quad \text{therodyn. Freiheitsgrade}$$

Gibbs'sche Phasenregel $f = \Gamma - \phi + 2$

Beispiel: (i) Gas einer reinen Substanz: $\Gamma = \phi = 1$

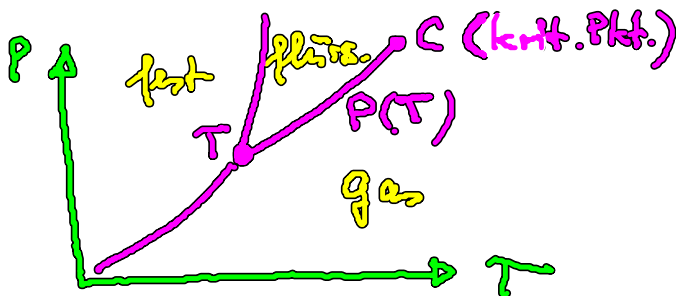
$$\Rightarrow f = 2 \quad (T, p \text{ frei})$$

(ii) Gas u. Fl. u. Koexistenz: $\Gamma = 1, \phi = 2$

$$\Rightarrow f = 1 \quad (T \text{ frei, } P(T) \text{ fest})$$

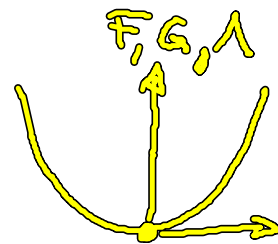
(iii) Gas, Fl. u. feste Phase

in Koex.: $\Gamma = 1, \phi = 3 \Rightarrow f = 0$
 (T, P fest: Tripelpunkt)



3.6 Thermodyn. Stabilität

Bisher: nur Gleichgew. $\Delta\lambda = 0$
 $\Delta F = 0, \Delta G = 0, \dots$



Jetzt: $\lambda \geq 0$ (Minimum in Gleichgew., d.h. λ konvex)

therodyn. Gleichg. stabil

$$\lambda = kT^0 K(\rho, \rho^0) = kT^0 [\mathbb{I} - \mathbb{I}^0 + 2 \rho^0 (\langle H^v \rangle - \langle H^v \rangle^0)]$$

Ecto. für kleine Abweichungen von Gleichgew.

$$K(p, p^0) = \underbrace{K(p^0, p^0)}_0 + \underbrace{\left(\frac{\partial I}{\partial \langle M^v \rangle} + \lambda_v^0 \right)}_{-\lambda_v^0 \text{ (im Gleichgew.)}} \delta \langle M^v \rangle + \frac{1}{2} \frac{\partial^2 I}{\partial \langle M^v \rangle \partial \langle M^r \rangle} \delta \langle M^r \rangle \delta \langle M^v \rangle$$

$$2. \text{ Ordnung: } \frac{\partial^2 I}{\partial \langle M^v \rangle \partial \langle M^r \rangle} = - \frac{\partial \lambda_v}{\partial \langle M^r \rangle} = - \frac{\partial \lambda_r}{\partial \langle M^v \rangle} \quad (\S 13)$$

$$\Rightarrow \Lambda = kT^0 K(p, p^0) = - \frac{kT^0}{2} \frac{\partial \lambda_v}{\partial \langle M^r \rangle} \delta \langle M^r \rangle \delta \langle M^v \rangle \geq 0$$

Suszeptibilitätsmatrix

$$\Leftrightarrow - \delta \lambda_v \delta \langle M^v \rangle \geq 0$$

$$\Leftrightarrow - \frac{\partial \langle M^v \rangle}{\partial \lambda_r} \delta \lambda_r \delta \lambda_v \geq 0$$

Le Chatelier-Brault-Prinzip

Wird auf den Gleichgewichtszustand ein äußerer Zwang ausgeübt, so verschiebt sich der Gleichgewichtszustand so, dass der äußere Zwang geschwächt wird.

$$\delta \langle M^v \rangle < 0 \Rightarrow \delta \lambda_v > 0 \quad \text{folgt aus Stab. bed.}$$

$$\left. \begin{aligned} \tilde{\lambda}^v &= \frac{\partial \lambda_v}{\partial \langle M^r \rangle} \\ \tilde{\lambda}^r &= \frac{\partial \langle M^v \rangle}{\partial \lambda_r} \end{aligned} \right\} \text{negative-semidefinite} \\ \text{Matrizen}$$

Stabilitätsbed. an die Suszeptibilitätsmatrix

$$\frac{\partial \lambda_\nu}{\partial \langle M^\nu \rangle} \leq 0, \quad \boxed{\frac{\partial \langle M^\nu \rangle}{\partial \lambda_\nu} \leq 0} \quad \text{Diagonalelemente der Terme}$$

(notwendige Bed.)