

Virialentwickelung:

$$\beta P = g + \beta_2(T) g^2 + \beta_3(T) g^3 + O(g^4)$$

↑
ideales
Gas

z. Virial Koeffizient

$$\beta_2(T) = -2\pi \int_0^\infty dr r^2 \underbrace{(e^{-\beta u(r)} - 1)}_{f(r)} H^{vir} = \sum_{i>j} u(r_{ij})$$

Konkav für konk Kugeln



$$\beta_2(T) = \frac{8\pi}{3} b^3$$

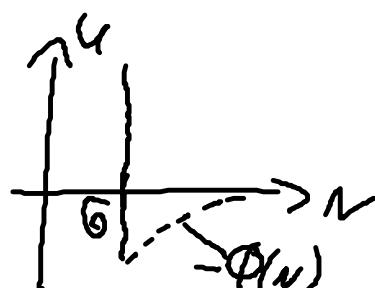
$$= 4 V_{vir} \quad (V_{vir} = \frac{4\pi}{3} (\frac{b}{2})^3)$$

für Lennard-Jones-Potenzial $u^{lj}(r) = \left(\frac{b}{r}\right)^{12} - \left(\frac{b}{r}\right)^6 \rightarrow$ von-van-der-Walls-Wechselwirkung

II.4 c) Vereinfachtes LJ Potenzial

$$u(r) = \begin{cases} 0, & r < b \\ -\phi(r), & r > b \end{cases}$$

↑
positiv



z. Virial Koeffizient

$$\beta_2(T) = -2\pi \int_0^\infty dr r^2 (-1) - 2\pi \int_0^\infty dr r^2 \underbrace{(e^{-\beta \phi(r)} - 1)}_{\beta \phi(r) + O(\beta^2 \phi^2)}$$

(meinsicht auf die

Mayer-Fowler

für ein $a = \frac{2\pi}{3} \int_{\infty}^0 r^2 \Phi(r) dr > 0$

$$= \underbrace{\frac{2\pi}{3} b^3}_b - \frac{a}{k_B T} = b - \frac{a}{k_B T}$$

Verbindung zur van-der-Waals Gleichung

Volumenanteil. bis zur 2. Ordnung

$$\beta p = g + \left(b - \frac{a}{k_B T}\right) g^2$$

$$\Leftrightarrow \frac{\beta p}{g} = 1 + \left(b - \frac{a}{k_B T}\right) g \quad \text{für ein } v = \frac{V}{N} = \frac{1}{g}$$

spezifische Volumen
(mittleres Volumen, das einen Teil der Zee Verteilung stellt)

$$\Leftrightarrow \beta p v = 1 + \frac{b}{v} - \frac{a}{vk_B T}$$

nehmen nun an,
dass $v \gg b$
(Nahe bei
Erfolgen)

$$\Leftrightarrow \rho v = k_B T \left(1 + \frac{b}{v}\right) - \frac{a}{v}$$

d.h. $v \gg b$ $\stackrel{!}{=} \text{Annahme, dass}$
 Dicke sehr klein ist!

benutze.

$$\frac{1}{1-x} \approx 1 + \left((-1)(1-x)^3(-1) \right) \Big|_{x=0} + O(x^2)$$

\uparrow
 $x \text{ klein}$

$$= 1 + x + O(x^2)$$

$$\text{d.h. } \left(1 + \frac{b}{v}\right) \approx \frac{1}{1 - \frac{b}{v}}$$

b/v klein!!

$$\text{einsetzen} \Rightarrow p v = \frac{k_B T}{1 - \frac{b}{v}} - \frac{a}{v}$$

$$\Rightarrow \boxed{p = \frac{k_B T}{v-b} - \frac{a}{v^2}} \quad ①$$

$$\text{oder } \boxed{\left(p + \frac{a}{v^2} \right) (v-b) = k_B T} \quad ①'$$

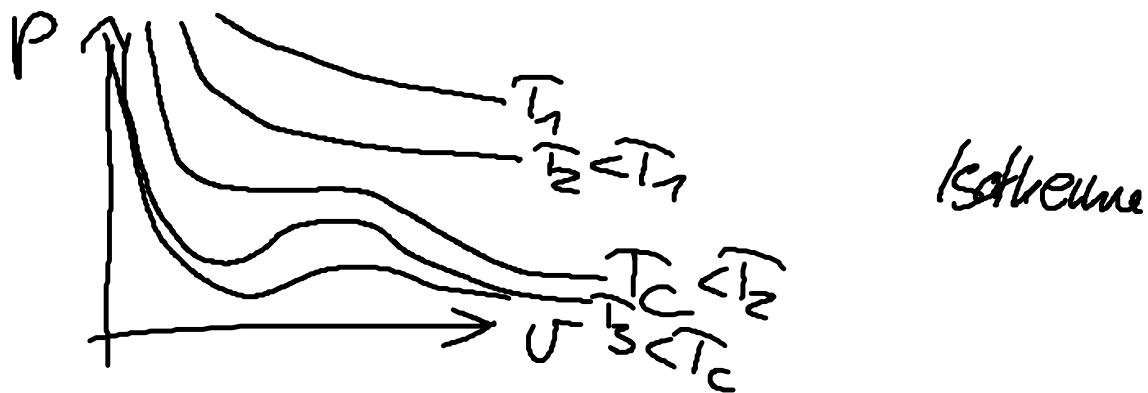
Van-der-Waals-Gleichung (volumen-
 füllend)

Vergleich mit Zustandsgleichung für ideales Gas

$$PV = k_B T$$

- In der vdW Gleichung tritt statt V das reduzierte freie Volumen $V-b$ auf
- Bei festem V und festem b wird der Druck um \uparrow Beitrag α_{12} verringert \Leftrightarrow Reduktion des Drucks durch attraktive Wechselwirkungen!
- aus ①

II.5. Van-der-Waals Theorie für die Phasenübergang Gas \rightarrow Flüssigkeit



Bemerkungen

- Kleines $V \Leftrightarrow$ großer Dichte \rightarrow Druck groß und ungestört
- Temperaturabhängigkeit
hohe T , z.B. $T=T_1$
 $T > T_C$ es gilt näherungsweise $P \approx \frac{1}{V}$ wie beim idealen Gas!
- Zu jedem P gibt es genau ein v

treie Temperaturen

→ Auftreten der "van-de-Waals-Lösungen"

Zu jedem p gibt es 3 verschiedene Volumina v

mathemat. Grund:

vollg. Gleichung ist kubisch in v !



$$(p + \frac{a}{v^2})(v - b) = k_B T$$

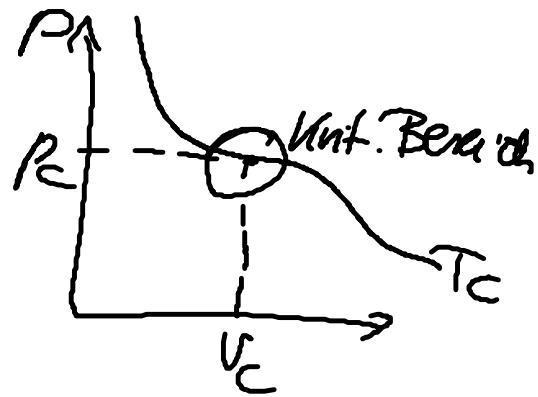
$$\Leftrightarrow v^3 - v^2(b + \frac{k_B T}{p}) + v \cdot \frac{a}{p} = 0$$

Beachte:

Kannst man von hieren T , dann gibt es eine Temperatur T_c , bei der alle 3 Lösungen zusammenfallen
⇒ "kritische Temperatur"

Bestimmung des sogenannten "kritischen Punktes" T_c

$$\begin{aligned} T &= T_C \\ V &= V_C \\ P &= P_C \end{aligned}$$



$$\left. \frac{\partial f}{\partial V} \right|_{T_C, V_C} = 0$$

es ergibt sich:

$$V_C = 3b$$

$$k_B T_C = \frac{8}{27} \frac{a}{b}$$

$$P_C = \frac{a}{27b^2}$$

Zu den van-der-Waals-Gips

$$(T < T_C)$$



es gibt Bereich

mit $\frac{\partial f}{\partial V} < 0$ und solche mit $\frac{\partial f}{\partial V} > 0$

$$\text{Beachte: } x_T = -\frac{1}{V} \left. \frac{\partial V}{\partial P} \right|_{T,N} \Leftrightarrow x_T^{-1} = -V \left. \frac{\partial P}{\partial V} \right|_{T,N} = -V \left. \frac{\partial P}{\partial V} \right|_{T,N}$$

isotherme Kompressibilität

$$\frac{\partial P}{\partial V} < 0 \Leftrightarrow x_T^{-1} > 0$$

$$\frac{\partial P}{\partial V} > 0 \Leftrightarrow x_T^{-1} < 0$$

Kreisförmig der thermodyn.
Stabilitätsbedingung

und: wegen $\chi_T \sim \langle (N - \langle N \rangle)^2 \rangle$

per Definitionen
positiv!

$\Rightarrow \chi_T$ kann nicht negativ
sein!

Van-de-Waals-Lsgs Implizite Existenz
instabiler Bereiche! (für $T < T_C$)

Herausgehen die van-de-Waals-Theorie?

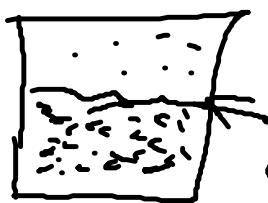
Nein! Diese Bereiche zeigen an, dass das System nicht mehr als einfaches System existieren kann.

statt dessen: Koexistenz zweier Phasen, nämlich Gas und Flüssigkeit

Fragen: Wie findet man für festes $T < T_C$ die koexistierende Phase?

II.6. Maxwell-Konstruktion zur Beschreibung des Phasengleichgewichts

Vorbemerkung: 2 Phasen eines einkomponentigen Systems sind im Gleichgewicht, falls



Flüssig-Gas
Grenzfläche

thermische Kontakt

Grenzfläche verschwindbar und
Teilchen durchlässig

$$\Rightarrow T_1 = \overline{T}$$

$$p_1 = \overline{p}$$

$$\mu_1 = \overline{\mu}$$

(s. Kap. I.3)

benutze dies zur Beschreibung der
Koexistenz Gas-Flüssigkeit

$$\text{betrachte fest } \overline{T} = \overline{T}_g = \overline{T}_{fe} < \overline{T}_c$$

\uparrow
 Gas \uparrow
 Flüssigkeit

aufserdem:

$$\mu_g = \mu_{fe}, \text{ benutze } \mu = \frac{F + pV}{N}$$

$\left. \begin{array}{l} \text{(da} \\ \text{J} = F - \mu V \\ \text{=} -pV \end{array} \right)$
 großklem. Potentiel

$$\Rightarrow \frac{\overline{T}_g + p_g V_g}{N_g} = \frac{\overline{T}_{fe} + p_{fe} V_{fe}}{N_{fe}}$$

setze $p_g = p_{fe} = p$ und nehme an, def β $N_g = N_{fe}$

einsetzen in $\textcircled{1}$

$$F_R + pV_R = F_g + pV_g$$

$$p(V_R - V_g) = -(F_R - F_g) \quad \textcircled{**}$$

$$F_R - F_g = \int_{V_g}^{V_R} dV \underbrace{\frac{\partial F}{\partial V}}_{T, N} / -p$$

aus $\textcircled{**}$

$$\Rightarrow -p(V_R - V_g) = - \int_{V_g}^{V_R} p dV$$

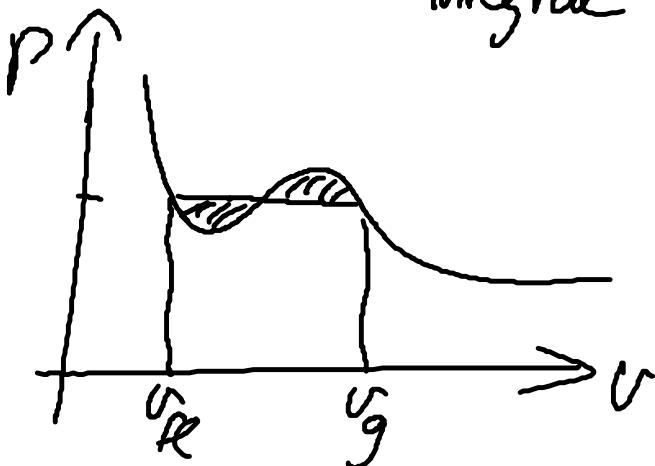
aussetzen in
gl. für
 $v = \frac{r}{N}$

$\textcircled{*}$

$$\Rightarrow p(V_R - V_g) = \int_{V_g}^{V_R} dv p$$

Zentrale
gleichung
der
Maxwell-Ladungstheorie

Integral längs Kathode



~~längs~~ beinhaltet
Gleichheit der
Fläche

dann aus $\textcircled{1}$



macht man das für viele Systeme, so folgt die Koexistenzkurve



Koexistenzkurve: Diese verbindet bestehende Zustände

physikal. Kompression bei $T < T_c$

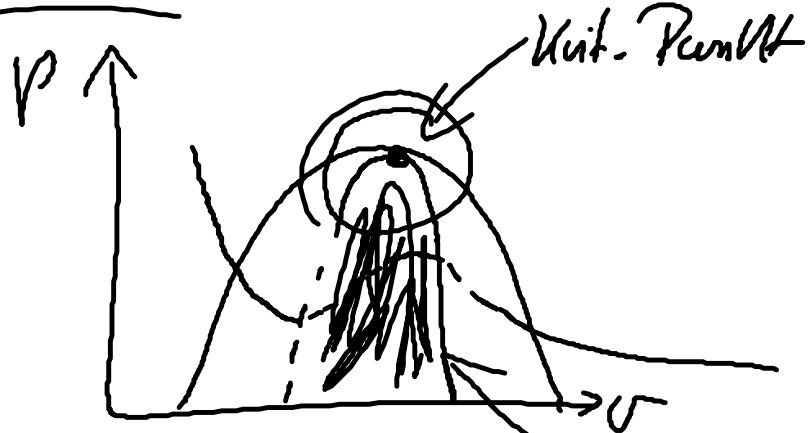


entlang der Weges aus der Maxwell-Kurve:

: ii.

ii

Spinodale

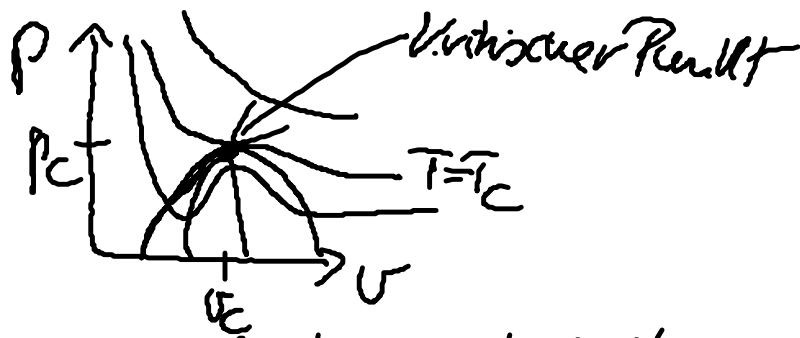


im Bereich

zur. Koexistenzlinie

will Spinodale kann das System noch eingeschränkt
existieren, allerdings metastabil

Spinodale verhindert
Rückbildung Maxima



II.5. kritisches Verhalten in Rahmen
der vdW-Theorie

$$P = \frac{k_B T}{v-b} - \frac{a}{v^2}$$

Krit. Punkt : $\left. \frac{\partial P}{\partial v} \right|_{T_c, v_c} = 0 \quad \left. \frac{\partial^2 P}{\partial v^2} \right|_{T_c, v_c} = 0$

$$\Rightarrow k_B T_c = \frac{8a}{27b}, \quad v_c = 3b, \quad P_c = \frac{a}{27b^2}$$

Führe ein: $\tilde{T} = \frac{T}{T_c}, \quad \tilde{v} = \frac{v}{v_c}, \quad \tilde{P} = \frac{P}{P_c}$

\Rightarrow van der Waals-Gleichung: $\tilde{P} = \frac{8\tilde{T}}{3\tilde{v}-1} - \frac{3}{\tilde{v}^2} = \tilde{P}(\tilde{T}, \tilde{v})$

am kritischen Punkt:

$$\tilde{P} = \tilde{v} = \tilde{T} = 1$$

Entwicklungen:

$$\begin{aligned} \tilde{P}(1 + \Delta\tilde{T}, 1 + \Delta\tilde{v}) &\approx \tilde{P}(1, 1) + \left. \frac{\partial \tilde{P}}{\partial \tilde{T}} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} \Delta\tilde{T} + \cancel{\left. \frac{\partial \tilde{P}}{\partial \tilde{v}} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} \Delta\tilde{v}} \\ &+ \cancel{\frac{1}{2} \left. \frac{\partial^2 \tilde{P}}{\partial \tilde{T}^2} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} (\Delta\tilde{T})^2} + \cancel{\frac{1}{2} \left. \frac{\partial^2 \tilde{P}}{\partial \tilde{v}^2} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} (\Delta\tilde{v})^2} + \left. \frac{\partial \tilde{P}}{\partial \tilde{T} \partial \tilde{v}} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} \Delta\tilde{T} \Delta\tilde{v} \\ &+ \cancel{\frac{1}{3!} \left. \frac{\partial^3 \tilde{P}}{\partial \tilde{T}^3} \right|_{\Delta\tilde{T}=\Delta\tilde{v}=0} (\Delta\tilde{T})^3} + \dots \end{aligned}$$

- Keine höheren Ableitungen in \hat{T} , da vDW-g. linear in der Temperatur!
 - $\frac{\partial \hat{p}}{\partial \hat{v}} \Big|_c = \frac{\partial \hat{p}}{\partial \hat{v}^2} \Big|_c = 0$ u.g. krit. Punkt
 - höhere Terme (z.B. $\sim (\Delta \hat{v})^3 \hat{T}$) stellen nur Korrekturen dar, wie man sämtlich sehen wird!
- $\hat{p}(1 + \hat{\Delta T}, 1 + \hat{\Delta v})$
- $$\approx 1 + 4 \hat{\Delta T} - 6 \hat{\Delta T} \hat{\Delta v} - \frac{3}{2} (\hat{\Delta v})^3$$
- beschreibt den Druck direkt am krit. Punkt
- Daraus Verhalten von $\underbrace{v_{\text{gas.}} - v_{\text{fl}}}_{\text{Abhängigkeiten des Konzentrationsgradienten}} \text{ direkt am krit. Punkt}$

$$\Leftrightarrow \hat{p}-1 = 4 \hat{\Delta T} - 6 \hat{\Delta T} \hat{\Delta v} - \frac{3}{2} (\hat{\Delta v})^3$$

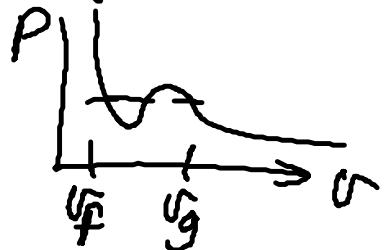
$$\frac{p-p_c}{p_c} = 4 \frac{\hat{T}-T_c}{T_c} - 6 \left(\frac{\hat{T}-T_c}{T_c} \right) \left(\frac{v-v_c}{v_c} \right)$$

$$-\frac{3}{2} \left(\frac{v - v_c}{v_c} \right)^3$$

sei $T < T_c$

\Rightarrow System spaltet auf in 2 Phasen mit unterschiedl. spezifische Volumina $v_f, v_f < v_g$

Gas \uparrow Flüssigkeit \uparrow



\Leftrightarrow gilt (bei $T = \text{const}$)
 $T < T_c$

I) $\frac{p_f - p_c}{p_c} = 4 \left(\frac{T - T_c}{T_c} \right) - \left(\frac{T - T_c}{T_c} \right) \left(\frac{v_f - v_c}{v_c} \right)$

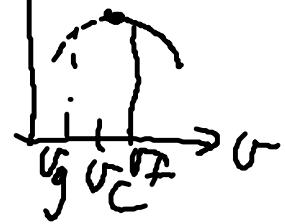
$$-\frac{3}{2} \left(\frac{v_f - v_c}{v_c} \right) \beta$$

II) $\frac{p_g - p_c}{p_c} = 4 \left(\frac{T_c - T}{T_c} \right) - \left(\frac{T_c - T}{T_c} \right) \left(\frac{v_g - v_c}{v_c} \right) - \frac{3}{2} \left(\frac{v_g - v_c}{v_c} \right) \beta$

Koexistenz $\Leftrightarrow p_f = p_g \Leftrightarrow I = II$

$$\Rightarrow -6 \left(\frac{T-T_C}{T_C} \right) \left(\frac{U_g - U_f}{U_C} \right) - \frac{3}{2} \left(\frac{U_g - U_f}{U_C} \right)^3 + \frac{3}{2} \left(\frac{U_f - U_C}{U_C} \right)^3 = 0$$

Ausatz: $\frac{U_g}{U_C} = 1 + \varepsilon_v$, $\frac{U_f}{U_C} = 1 - \varepsilon_v$
 $\rightarrow \varepsilon_v = \frac{1}{2} \left(\frac{U_g - U_f}{U_C} \right)$



einsetzen

$$\Rightarrow -6 \frac{T-T_C}{T_C} 2 \varepsilon_v - \frac{3}{2} \varepsilon_v^3 + \frac{3}{2} (-\varepsilon_v)^3 = 0$$

$$\Leftrightarrow 12 \frac{T-T_C}{T_C} \varepsilon_v = -3 \varepsilon_v^3$$

$$\Leftrightarrow 12 \frac{T-T_C}{T_C} = -3 \varepsilon_v^2 \quad | \cdot \frac{4}{3}$$

$$< 0$$

$$\Leftrightarrow (2 \varepsilon_v)^2 = 16 \left(\frac{T-T_C}{T_C} \right)$$

$$\left(\frac{U_g - U_f}{U_C} \right)^2 = 16 \left(\frac{T-T_C}{T_C} \right) \Rightarrow \frac{U_g - U_f}{U_C} = 4 \sqrt{\frac{T-T_C}{T_C}}$$

also: $\frac{U_g - U_f}{U_C} \sim \left(\frac{T-T_C}{T_C} \right)^{1/2}$ Potenzgesetz

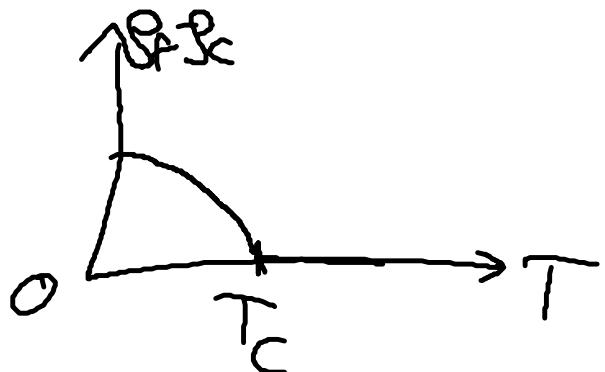
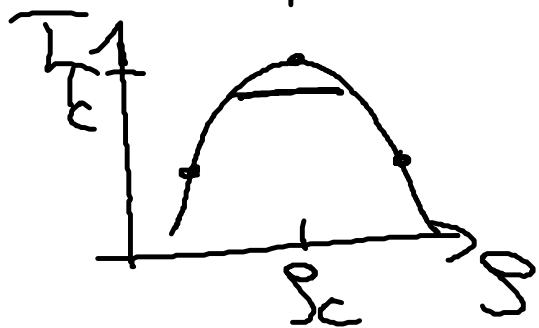
mit

$$\beta = \frac{1}{Z}$$

Kritische Exponent
für den Ordnungsparamet
im Rahmen der vdW-
Theorie!

Beachte:

Derselbe Exponent ergibt sich für die
Größe $\rho_f - \rho_c$ bei $T \rightarrow T_c$



analog kann man das Verhalten der
isothermen Kompressibilität behandeln

$$x_T = -\frac{1}{V} \left. \frac{\partial V}{\partial P} \right|_T \Leftrightarrow x_T = -\frac{1}{V} \left. \frac{\partial \alpha}{\partial P} \right|_T$$

$$\Leftrightarrow x_T^{-1} = -V \left. \frac{\partial P}{\partial V} \right|_T$$

direkt am krit. Punkt

$$\text{gilt } \left. \frac{\partial p}{\partial v} \right|_{T_c, v_c} = 0 \Leftrightarrow x_T \rightarrow 0$$

Divergenz!

rechtfertigt den Begriff

"kritisches Verhalten"

Ahnähierung an T_c :
(Übung)

$$x_T \sim (T - T_c)^{-\gamma} \quad \text{mit } \boxed{\gamma = 1}$$

Kritischer Exponent für x_T !

II.6. Räumliche Fluktuationen dicht am krit. Punkt

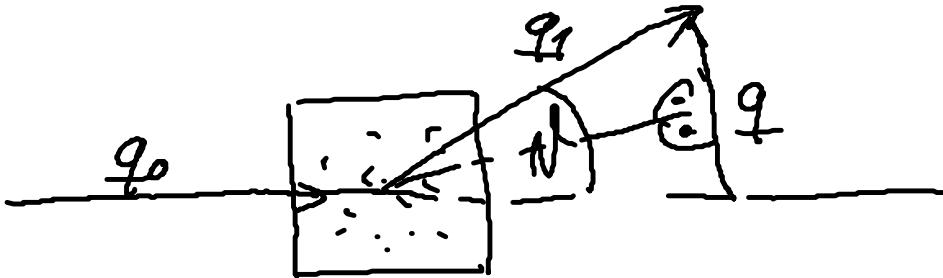
Erinnerung:

$$x_T \sim \frac{1}{T - T_c}, \quad x_T \sim \frac{\langle N^3 \rangle - \langle N \rangle^2}{\langle N \rangle}$$

d.h. am krit. Punkt divergiert
die Fluktuation!

Messung von (räumlichen) Fluktuationen möglich
durch Strukturfaktor \rightarrow Stromexperimente

Hier: Stromexperiment an Fluide



Ablenkung des einfallenden Strahls durch Wechselwirkung der Strukturen (z.B. Mischung) und Flüssigkeits-Teilen

bei elastischer Streuung gilt:

$$(q_1 = |q_0|), \quad q = q_1 - q_0, \quad \sin \frac{\alpha}{2} = \frac{q/z}{q_1}$$

$q_1 = q_0$ \uparrow Strukturer

$$\Leftrightarrow q = 2q_0 \sin \frac{\alpha}{2}$$

$$= 2q_0 \sin \frac{\pi \ell}{Z}$$

$$= \frac{c_{ell}}{\lambda} \sin \frac{\alpha}{2}$$

Intensität der gestreuten Strahlen

$$I(q) = I_0 f(q) S(q)$$

\uparrow Strukturfaktor
Formfaktor

(da abhängig von
der Form der Teilchen)

$$f(q) = (v(q))^2$$

mit $v(q)$ Fouriertransformat des
Stoßpotentials $v(N) = \sum_{i=1}^N v(N - N_i)$

beacht:

$v(q)$ hängt meist nur sehr
schwach von q ab, da $v(N)$ delta-finiig
und damit auch $f(q)$!

Relevant für die q -Abhängigkeit
ist im Wesentlichen nur

$$\overline{S(q)} \quad !!$$

$$\overline{S(q)} = \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle \left| \sum_{i=1}^N e^{iq N_i} \right|^2 \right\rangle - g f(q)$$

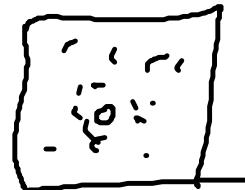
$$= \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle \sum_{i=1}^N \sum_{j=1}^N c^{iq(N_i - N_j)} \right\rangle - g f(q)$$

Doppelsumme über Flüssigkeitsteilchen

$\Rightarrow S(q)$ erlaubt Erkunde über räuml. Korrelation
in der Flüssigkeit!!

definition

$$g(\underline{r}) = \sum_{i=1}^N \delta(\underline{r} - \underline{r}_i)$$



Damit

$$S(q) = \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle \int d\underline{r} \int d\underline{r}' e^{iq(\underline{r}-\underline{r}')} \right\rangle < \sum_{i=1}^N \delta(\underline{r} - \underline{r}_i) \sum_{j=1}^N \delta(\underline{r}' - \underline{r}_j)$$

- $\Rightarrow f(q)$

$\star =$

$$\begin{aligned} \text{z.B. } \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle \int d\underline{r} \int d\underline{r}' e^{iq(\underline{r}-\underline{r}')} \right\rangle &< \delta(\underline{r} - \underline{r}_1) \delta(\underline{r} - \underline{r}_2) \\ &= \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle \int d\underline{r} \int d\underline{r}' e^{iq(\underline{r}-\underline{r}')} \delta(\underline{r} - \underline{r}_1) \delta(\underline{r} - \underline{r}_2) \right\rangle \end{aligned}$$

Delta M. ausdrücken

$$\star = \frac{1}{\langle N \rangle} \left\langle e^{iq(\underline{r}_1 - \underline{r}_2)} \right\rangle$$

analog für alle anderen Termen!

$$\Rightarrow S(q) = \underbrace{\frac{1}{\langle N \rangle} \int d\underline{r} \int d\underline{r}' e^{iq(\underline{r}-\underline{r}')}}_{-\delta(q)} \underbrace{\langle g(\underline{r})g(\underline{r}') \rangle}_{\text{Dichte-Dichte-Kontaktfunktion!}}$$

translationsinvariants System

$$\Rightarrow \langle g(\underline{r})g(\underline{r}') \rangle \text{ hängt nur von } \underline{R} = \underline{r} - \underline{r}'$$

außerdem $\delta(q) = \int d\underline{R} e^{iq \cdot \underline{R}}$

$$\Rightarrow S(q) = \underbrace{\frac{1}{\langle N \rangle} V \int d\underline{R}}_{S^{-1}} \underbrace{\langle g(\underline{R})g(\underline{0}) \rangle}_{e^{iq \cdot \underline{R}}} - \delta \int d\underline{R} e^{iq \cdot \underline{R}}$$

$$S(q) = \frac{1}{S} \int d\underline{R} e^{iq \cdot \underline{R}} \cdot (\langle g(\underline{R})g(\underline{0}) \rangle - g^2)$$

d.h.
 $\int d\underline{r} \int d\underline{r}' \dots$
 $V \int d\underline{R} \dots$

Definieren die Kontaktfunktion

$$g(\underline{R}) = \langle g(\underline{R})g(\underline{0}) \rangle - g^2$$

$$\Rightarrow S(q) = \frac{1}{g} \int d\underline{R} e^{q \cdot \underline{R}} g(\underline{R})$$