

Fázové diagramy vs.

: ČISTÁ :
LÁTKA
($x = \text{konst}$)

P
a
T

Grafy závislostí

Obr. 4.14 / Atkins

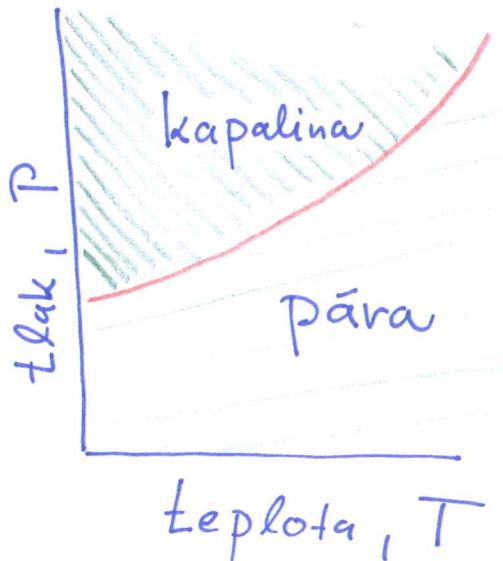
[podobně obr. 4.16, 4.15, 4.11, 4.9, 4.8, 4.7, 4.5
a také obr. 4.18]

dle pořadí probíhání

↑
1. význam: tlak P chápou jako
(DIAGRAM) vliv jící tlak působící
na tuč čistou látku.

Pak tmavá oblast určuje
množinu duojí (P, T), pro
kterou je stabilní kapalná fáze.

Světlá oblast určuje množinu
duojí (P, T), pro kterou je stabilní
plynná fáze. Pro body na červené
křivce mohou existovat obě
fáze v rovnovaze.

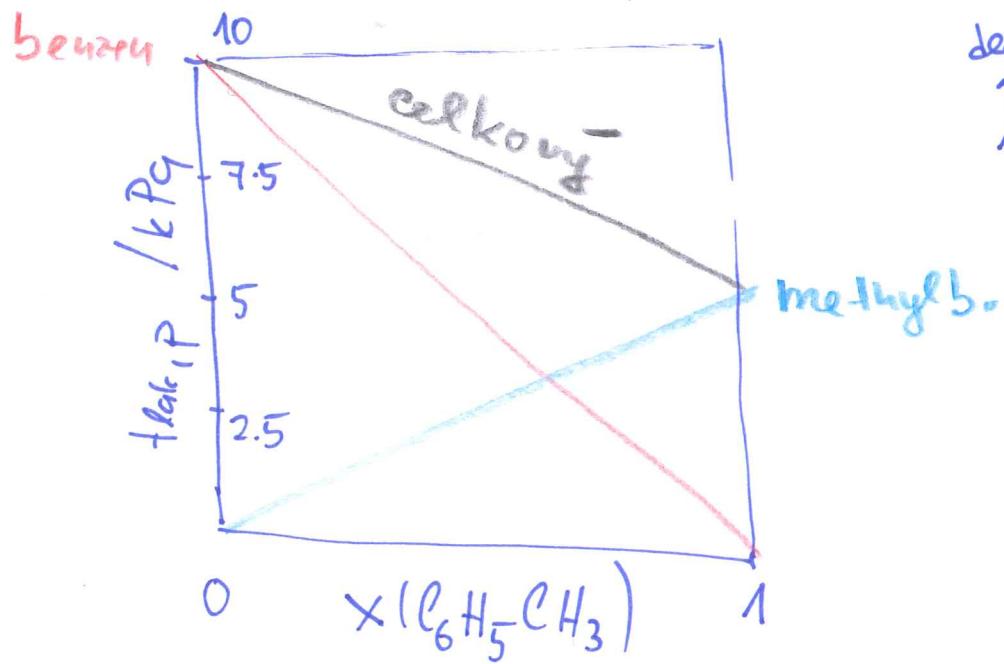


2. význam : Uvažuji čistou látku ve vakuu (tj. nulový
(GRAF) tlak). Červenou křivku pak
mohu chápat jako tlak nasycený par
daveč látky v závislosti na teplotě.

Fázové diagramy vs. Grafy závislostí

: SMĚS: $\begin{pmatrix} P \\ a \\ x \end{pmatrix}$
 $T = \text{konst}$

Obr. 5.12 / Atkins [podobně 5.11, 5.13, 5.14, 5.16]



dej pořadí probírání

1. význam: tlak P chápou jako tlak nasycených par methylbenzenu, benzenu, a celku ve vakuu. Pro methylbenzen a benzen tímto myslíme jejich parciální tlak v celku.

Využijme závislosti parciálního tlaku methylbenzenu, parciálního tlaku benzenu a tlaku nas. par celku v závislosti na složení směsi

2. význam

(DIAGRAM)

L graf 5.11 původně
složek do obvazku

5.29

v němž je těkavější složka nově složka A

+ 1. význam

(GRAF)

V 1 obvazku

Obr. 5.29



červenou křivku chápou jako tlak
násyroucích par sníží ve vakuu.

jako tlak na svíle osé benz
větší tlak (např. atmosférový)
rostoucí od 0 do ∞ .

Udělám si tu toto představit: Máme např.
směs 50% A a 50% pod vysokým
tlakem (bod ①). Celá směs bude kapalná.

Pokud tlak povolen (přestanu tlacit přístroj
a fírka ještě vyrobím podtlak) celá směs
bude plynná. (bod ②)

V oblasti kolem křivky spojující P_A^+ a P_B^* (bod 3)

je situace složidější: kapalina se postupně mění
na páru a složení páry je již (moduł křivka
na obrázku 5.33). Tímto se budeme podrobne
zabývat v podzimní části kurzu.

Požadavky ke zk k tématu SMĚSI konc obrazek 5.29.