

- =) kladný vliv na výtěžek reakce
- rozdělení objemu extrakční látky (min. vliv)
  - volba systému (extrahovadla)
    - směrnice  $TIE$ -line maximálně  $\neq$  sm.  $OE$  (resp.  $l_2 E$ , atd.)  
(jeli = pak. nelze dělit, tzv. soluttopický efekt)
    - složení  $l$  a  $l'$  co nejbližě stranám  $\Delta$  tj. min. rozpustnost R-E

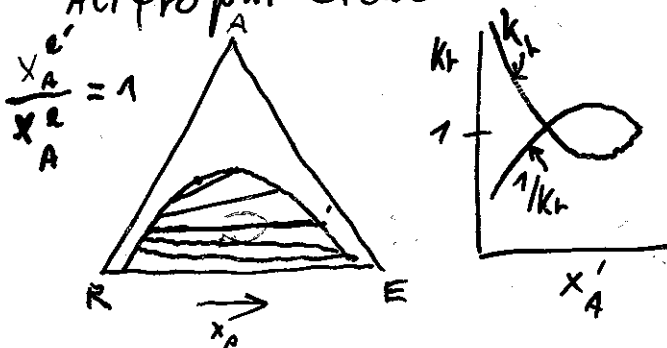
$\nabla_0$   $K_L \neq$  konstanta (pouze v určitém oboru  $x_c$ )

Správně:

$$K_L = \frac{x_A^{l'}(\vec{x}_c)}{x_A^l(\vec{x}_c)}$$

tj. vypočítat z fázových dat. dle vhodného model. a známých TD

Alifropní efekt:



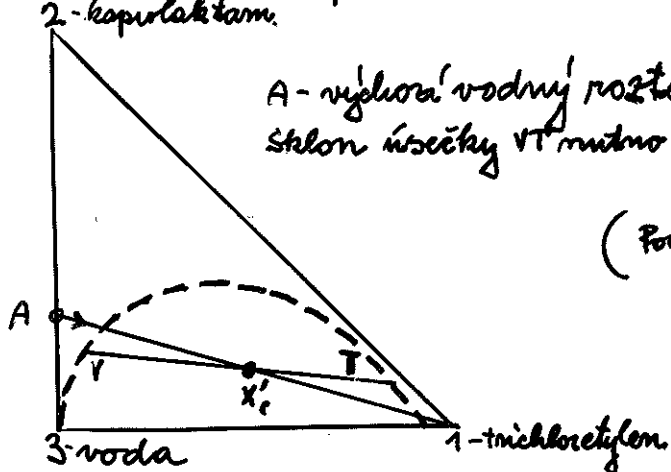
Solutropní efekt

(přidáním E se nedatí snížit  $x_A^l$  a jen narůstá podíl  $l'$ )

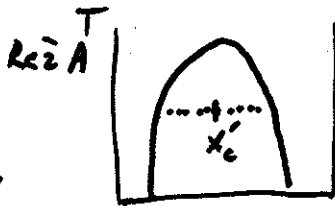


Extrakce kaprolaktamu (2) z vodného roztoku trichlorethylenem  
2-kaprolaktam.

A - výhled vodný roztok  
Střelná úsečka VT nutno uvěřit (exp. neb výp.)

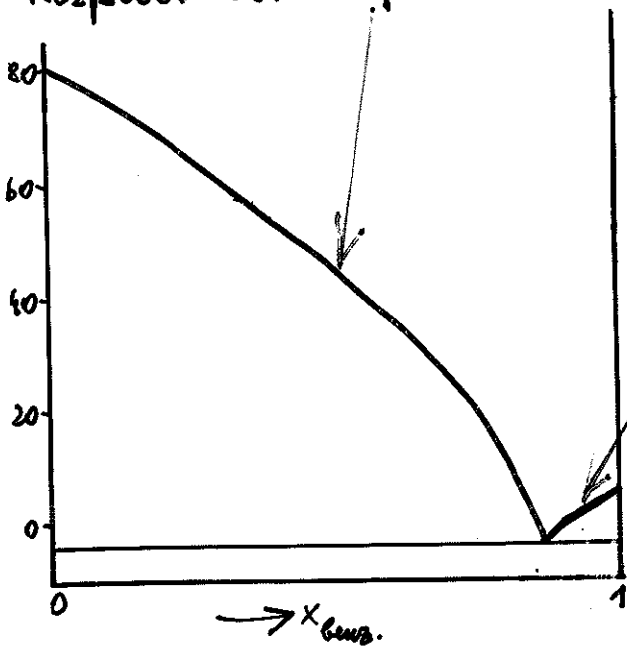


(Podobně: fenol (2) - voda - butylacetát)

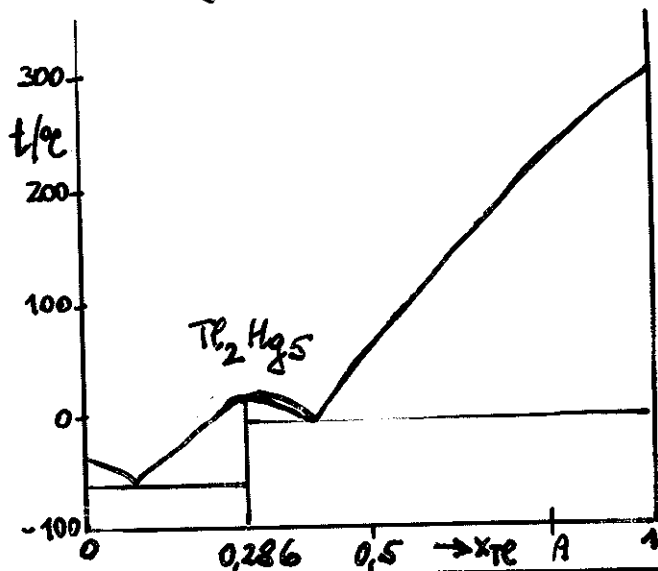


Kež A  $\frac{x_3^c}{x_2^c} = \text{konst}$   
t.e. neleží v rovině zobrazení

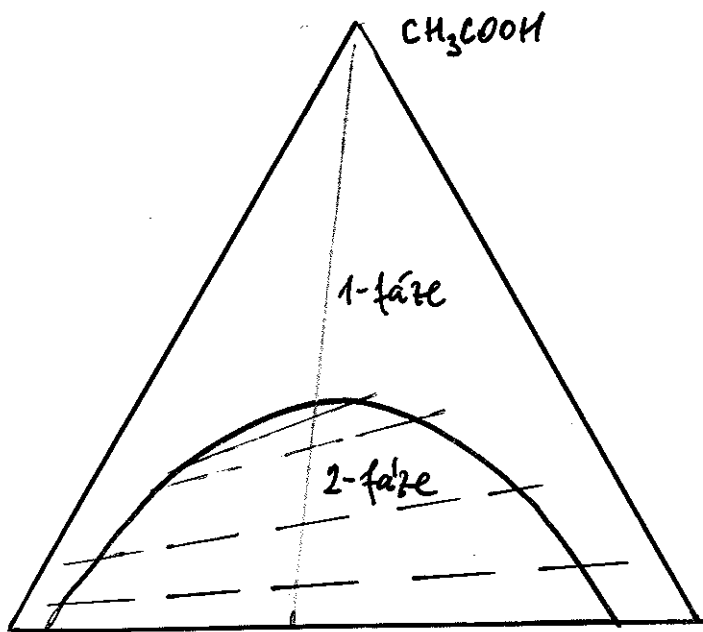
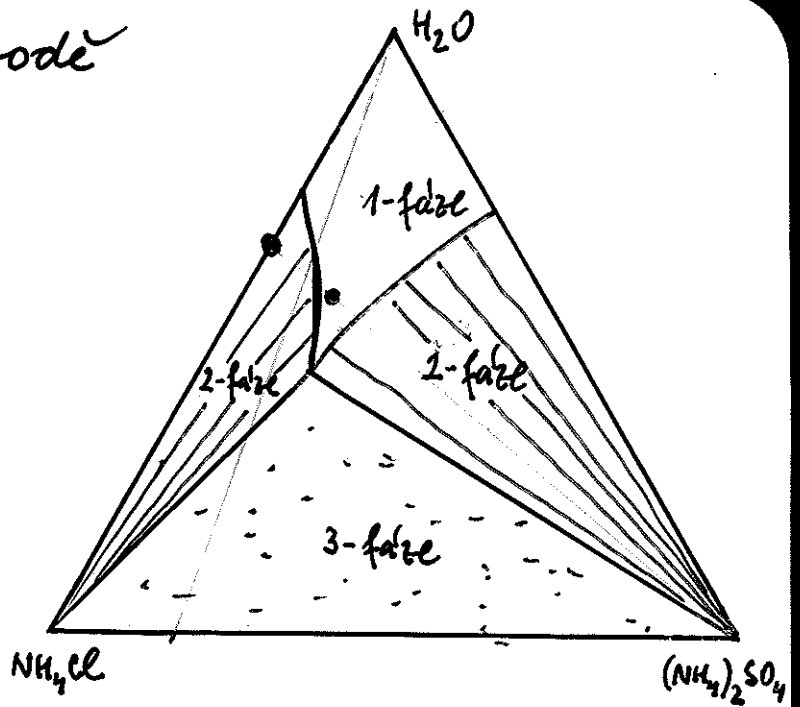
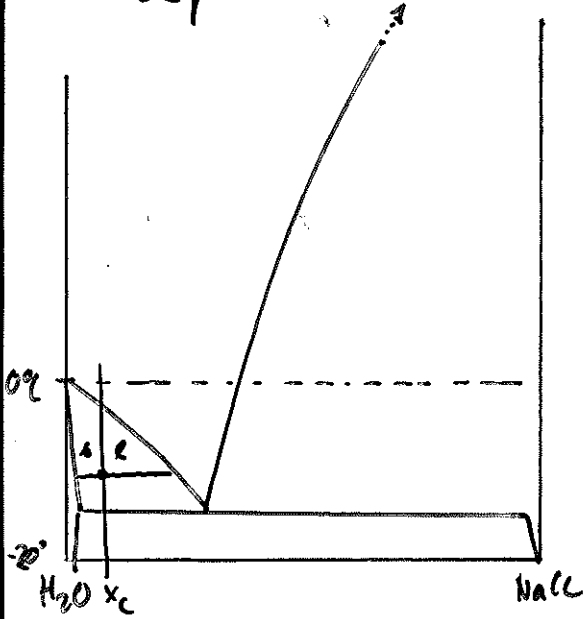
Rozpuštěnost naftalenu v benzenu a benzenu v naftalenu



Amalgamový - systém Hg-Te



# Rozpuštnost soli ve vodě



Řezy fázovým diagramem  
v  $n$ -složkových soustavách:  
za konstantní:

- $T$  (izotermické)
- $p$  (izobarické)
- $x_i$  (izokoncentrační)
- $x_i, x_j$  (polyizokoncentrační)
- $x_i/x_j$  (konstantní podíl složek)

$H_2O$  - + kombinace (vyšší soustavy)

$CHCl_3$

Pro řezy lze použít i pravouhlý trojúhelník

