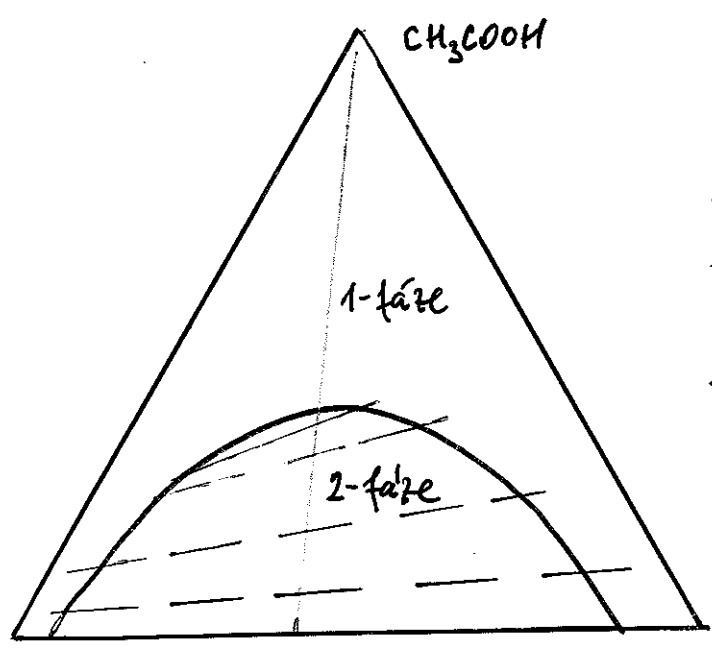
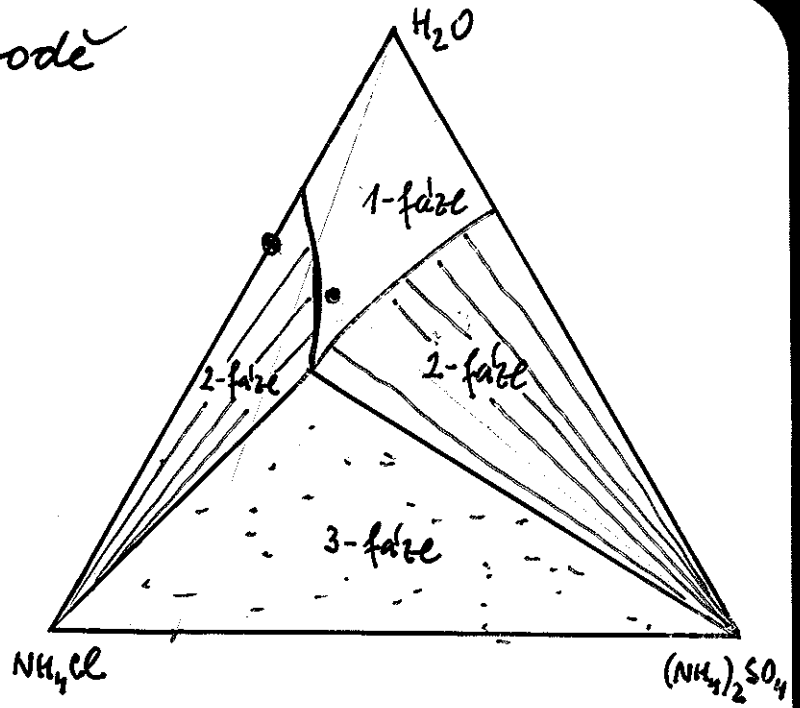
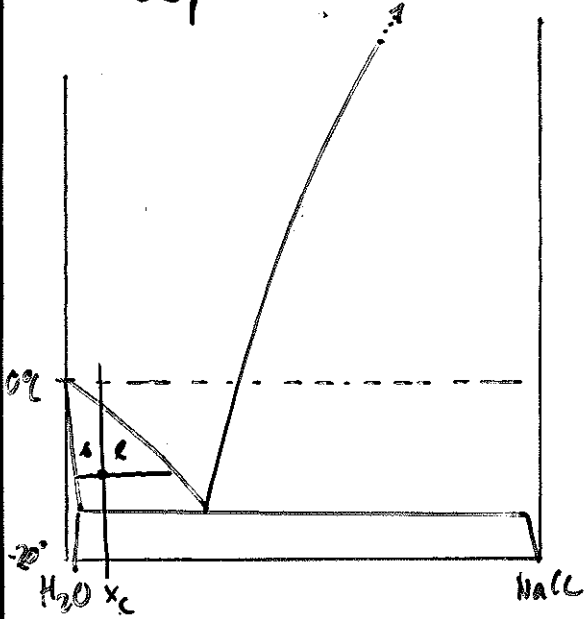


# Rozpuštnost soli ve vodě

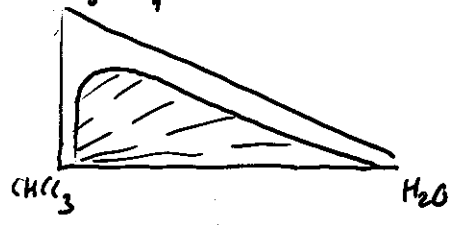


Řezy fázovým diagramem  
v  $n$ -členných soustavách:  
za konstantní:

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

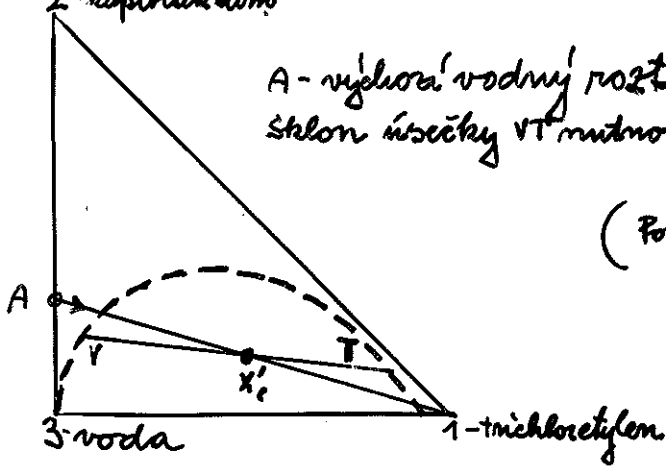
$H_2O$  - + kombinace (vyšší soustavy)

Pro řezy lze použít i pravouhlý trojúhelník

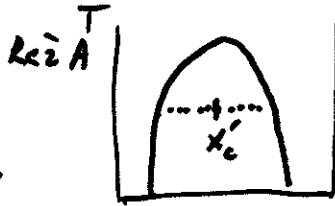


Extrakce kaprolaktamu (2) z vodného roztoku trichlorethylenem  
2 - kaprolaktam

A - vychází vodný roztok  
Sklon úsečky VT nutno uvěřit (exp. neb výp.)

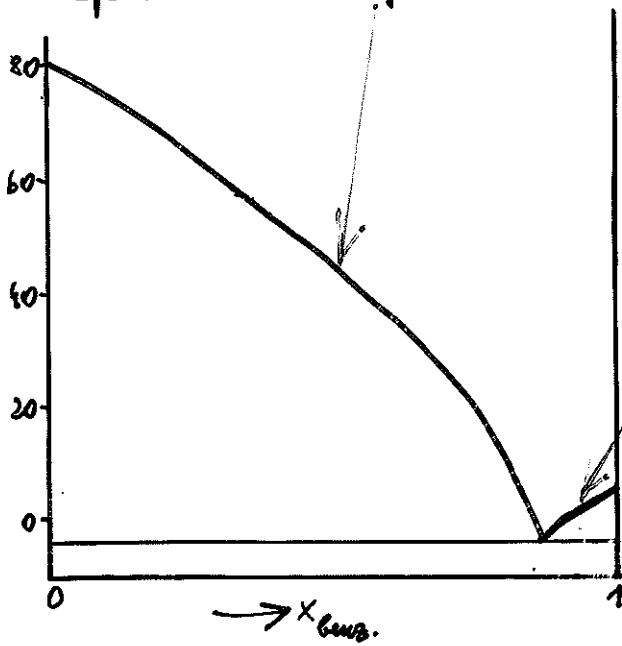


(Podobně: fenol (2) - voda - butylacetát)

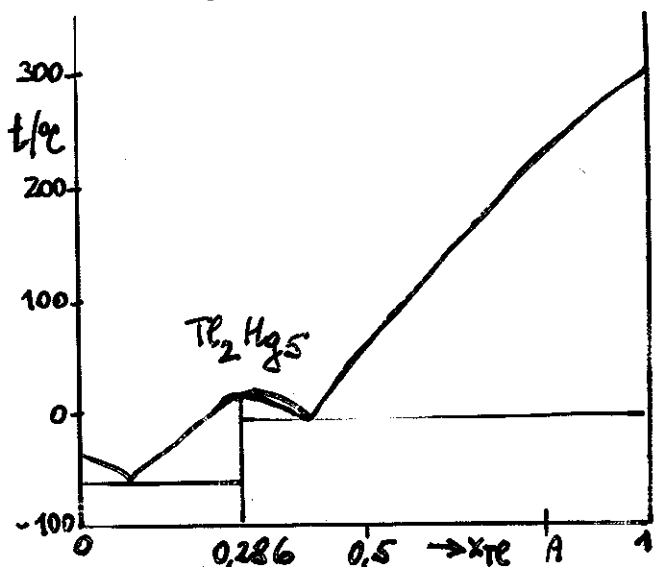


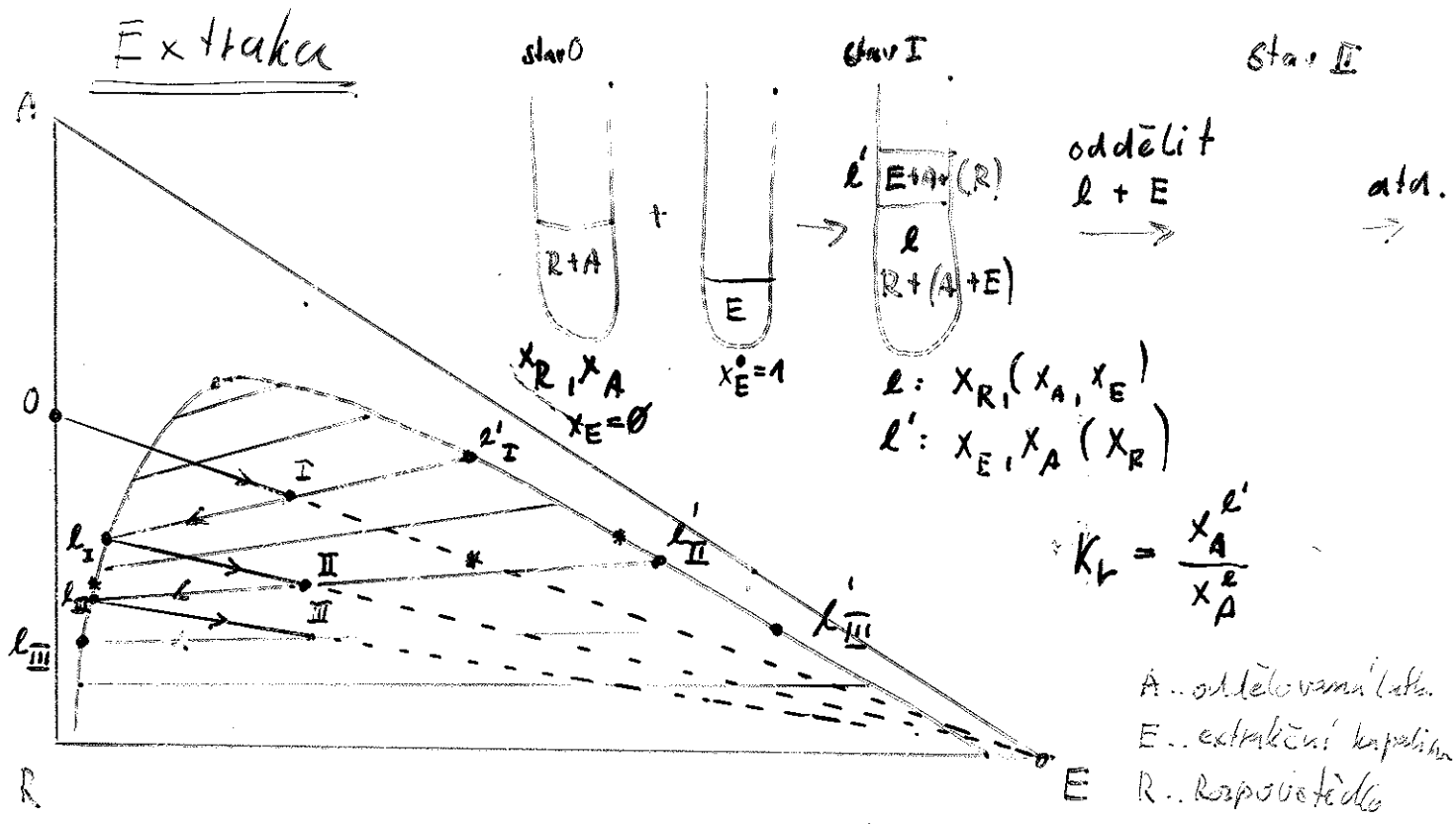
$\frac{x_3^i}{x_2^e} = \text{konst}$   
tj. neleží v rovnici  
zobrazení

Rozpuštěnost naftalenu v benzenu a benzenu v naftalenu



Amalgamny - systém Hg-Te





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

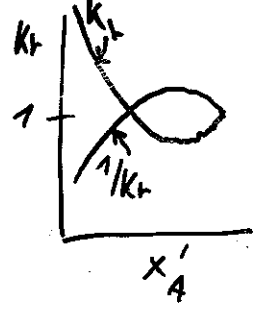
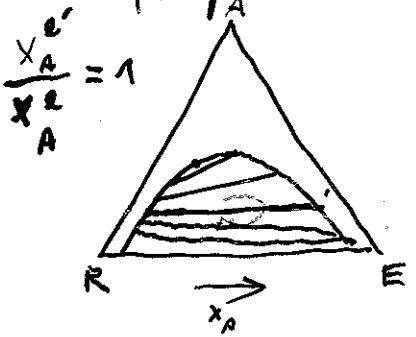
$\nabla_0 K_L \neq$  konstanta (pouze v určitém oboru  $x_c$ )

Správně:

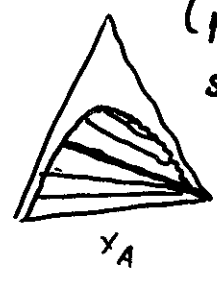
$$K_L = \frac{x_A^{l'}(\vec{x}_c)}{x_A^l(\vec{x}_c)}$$

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

Alifropní efekt:



Solutropní efekt



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