

VI. Rozpuštnost

- závisí na intermolekulárních silách - polarita molekul
- Třídění rozpuštnosti: $S_1, S_2, A_1, A_2, A_1B, A_2B, B, M, N, I$
- Vybraná rozpuštnost: H_2O , ethyleter, $\odot NaHCO_3, \odot NaOH, HCl, H_2SO_4$

a) Třídění org. sloučenin na ve vodě rozpustné a nerozpustné

Předpoklady - ve vodě rozpustná:

- 1) Ionový charakter
- 2) Několik hydrofilních skupin
- 3) Jedna hydrofilní skupina a řetězec $C_5 - C_6$.
- 4) Neionová sl. - avšak:
 - tvorba vodíkových vazeb
 - acidobazická reakce s vodou

Předpoklady - ve vodě nerozpustná:

- 1) Uhlovodík, halogendeivát
- 2) Netvoří H-vazby, nepolární
- 3) Tvoří H-vazby, ale má malý počet hydrofilních skupin vzhledem k C-skeletu (velká molekula)
- 4) Je překročen součin rozpustnosti

b) Určení acidobazických vlastností org. sloučeniny

- ve vodě rozpustné - acidobazická reakce s H_2O
- ve vodě nerozpustné - s kys. n. z. s. \Rightarrow iontová slouč.

