

# Vlastnosti látek a rozdělovací poměr

A) Kovalentní molekulové organické sloučeniny jsou dobře rozpustné v organických rozpouštědlech

- lipofilní charakter; roste s počtem skupin  $-CH_2-$  v homologických řadách; lipofilní: estery, halogen-deriváty)
- hydrofilní charakter: skupiny  $-OH, =CO, -COOH, -NH_2, -O-$

B) ionty - jsou el. nabitá a v  $H_2O$  hydratovaná  $\Rightarrow$  neextrahují se do org. rozpouštědel samotné  $\Rightarrow$

extrakce

- chela'tu° - komplexní sloučeniny: elektro neutrální
- iontových asociátu° ( $M^+ A^-$ ) - elektro neutrální  
organická zásada  $[HA^+, B(C_6H_5)_4^-]$   
tetrafenyl boritan  
bezbarvé ionty  $\Rightarrow$  barevné asociáty:  
 $[HA^+, C_{12}H_{14}N_3SO_3^-]$  - extrakční fotometrie  
org. zá's. metyloranž

extrakce organických protolytů (odštěpují  $H^+$ )



$$D = \frac{C(HA)_{org}}{C(HA)_{aq}} = \frac{[HA]_{org}}{[HA]_{aq} + [A^-]_{aq}} \quad K_D = \frac{[HA]_{org}}{[HA]_{aq}}$$

$$D < K_D \quad D = f(pH, pK_a)$$

Disociaci slabé kyseliny je třeba potlačit okyselením vodné fáze.