

POŘADÍ AFINIT ZÁVISÍ NA PH, NAPŘ. PŘI PH=7 (19)



ANEXY: SILNĚ BAZICKÉ -  $NR_3^+$   
V CELEM ROZSAHU PH, MALÁ AFINITA K  $OH^-$   
SLABĚ BAZICKÉ -  $NR_2$   
SE IONIZUJÍ V MÁLO ALKALICKÉM AŽ KYSELÉM PROSTŘEDÍ



VÝMĚNA IONTŮ ZÁVISÍ  $\left\{ \begin{array}{l} \text{NA AFINITĚ} \\ \text{NA POMĚRU KONCENTRACÍ} \\ \text{IONTŮ} \end{array} \right.$

ROVNOVÁHU LZE ZVRÁTIT VYSOKOU KONCENTRACÍ IONTŮ (NADBYTKEM) S MENŠÍ AFINITOU.  $\rightarrow$  PRINCIP REGENERACE MĚNICE

MAVI MÁLNÍ MNOŽSTVÍ IONTŮ - VÝMĚNNÁ KAPACITA

- PRYSKYŘIČNÉ MĚNICE (kopolymer styrenu a divinyl- $\phi$  částic 50  $\mu m$  benzenu)
- CELULÓZA
- DEXTRANOVÝ GEL

VÝMĚNNÁ KAPACITA = LÁTKOVÉ MNOŽSTVÍ CHEMICKÝCH EKUIVALENTŮ IONTŮ NA 1 GRAM SUCHÉHO MĚNICE, NAPŘ. (Ca<sup>2+</sup>)/g. NAPŘÍKLAD SILNĚ KYSELÝ KATEX  $\sim 4-5 \text{ mmol/g}$

DALŠÍ KATEXY: SILIKABEL, CELULÓZA, FOSFORECNAN ZIRKONIČTÝ

KOLONOVÁ IONTOVĚ VÝMĚNNÁ CHROMATOGRRAFIE:

STACIONÁRNÍ FÁZE - NABOBTNALÝ MĚNĚČ, MOBILNÍ - ELEKTROLYT