

VÝMĚNA IONTŮ PROBÍHÁ DIFÚZÍ => POTŘEBUJE ČAS

- VSTAVENÍ ROVNOVÁHY:
- ČÁST IONTŮ SE VÁŽE MĚNICEM
 - ČÁST ZŮSTÁVA VE VNĚJŠÍM ROZTOKU

distribuční koeficient $D = \frac{m(A)_i / m}{m(A) / V} = \frac{[A]_i}{[A]}$

$m(A)_i$ - látkové množství iontu A vázané iontoměničím

$m(A)$ - " - ve vnějším roztoku

m - hmotnost sušiny ionexu

V - objem roztoku

Afinita různých iontů k ionexu různá

MĚNIČ V CYKLU IONTŮ B JE VE STYKU S ROZTOKEM IONTŮ A, PŘIČEMŽ IONTY A MAJÍ VŮČI MĚNIČI VĚTŠÍ AFINITU NEŽ B



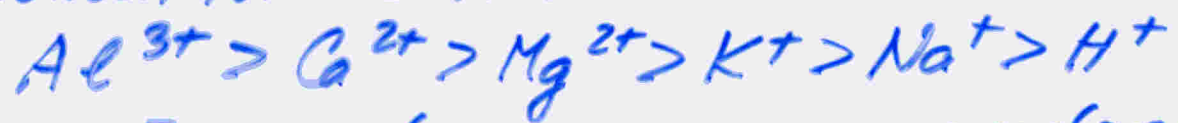
$$\frac{[A]_i \cdot [B]}{[A] \cdot [B]_i} = \frac{D_A}{D_B} = K_{s_B}^A \quad \begin{array}{l} \text{SELEKTIVITNÍ} \\ \text{KOEFCIENT} \\ \text{PRO DVOJICI A, B} \end{array}$$

JE TO SEPARAČNÍ FAKTOR

POŘADÍ AFINIT IONTŮ K MĚNIČI ZÁLEŽÍ:

- NA VLASTNOSTECH IONTŮ
- NA FUNKČNÍ SKUPINĚ IONTO MĚNIČE

NAPŘÍKLAD: - SO_3H JE DISOCIOVÁNA V CELEÉM ROZSAHU PH => MOŽNOSTI IONTOVÉ VÝMĚNY. MALÁ AFINITA K H^+ , POŘADÍ:



SLABĚ KYSELÝ KATEX: -COOH, MALÁ DISOCIACE,

VELKÁ AFINITA K H^+ , AŽ VYSŠÍ 10 H