

Hybná síla = intenzita elektrického pole

Brzdná síla = tření v kapalině, podmíněné viskozitou,
Stokesův zákon - úměrnost tření poloměru částic
a viskozitě

Nabitá částice je charakterizována elektroforetickou
pohyblivostí = rychlost při jednotkové intenzitě pole:

$$\mu = \frac{v}{E} \quad (\text{m}^2 \cdot \text{V}^{-1} \cdot \text{s}^{-1})$$

e. pohyblivost - absolutní - pro nekonečně zředěné roztoky
- efektivní - je úměrná vodivosti
- nižší než absolutní, vzájemné
interakce iontů

Možnosti cíleného ovlivnění efektivní pohyblivosti
volbou podmínek = složení elektrolytů migrační
ního prostředí.

IONTY SILNÝCH ELEKTROLYTŮ - STAĀLÁ POHYBLIVOST

IONTY SLABÝCH ELEKTROLYTŮ - POHYBLIVOST ZÁVISÍ NA
REAKCÍCH

SLABÁ KYSELINA

1) $\text{pH} \gg \text{pK}_a$ \Rightarrow úplně
disociovaná kyselina
ve formě aniontů
 \approx pohyblivost

2) $\text{pH} \ll \text{pK}_a$ \Rightarrow potlačena
disociace \Rightarrow nepohyblivé
neutrální molekuly

3) $\text{pH} \approx \text{pK}_a \pm 2$

PROTOLYTIKÉ
REAKCE
VLIV PH

KOMPLEXOTVORÉ R.
KATION + ZÁPORNÉ
NABITÉ LIGANDY

ud 3) Rovnovážná směs iontů
a molekul určitém poměru,
charakterizovaná disociačním
stupněm, putuje určitou rychlostí
nemůže se rozdělit na nepohyblivé a