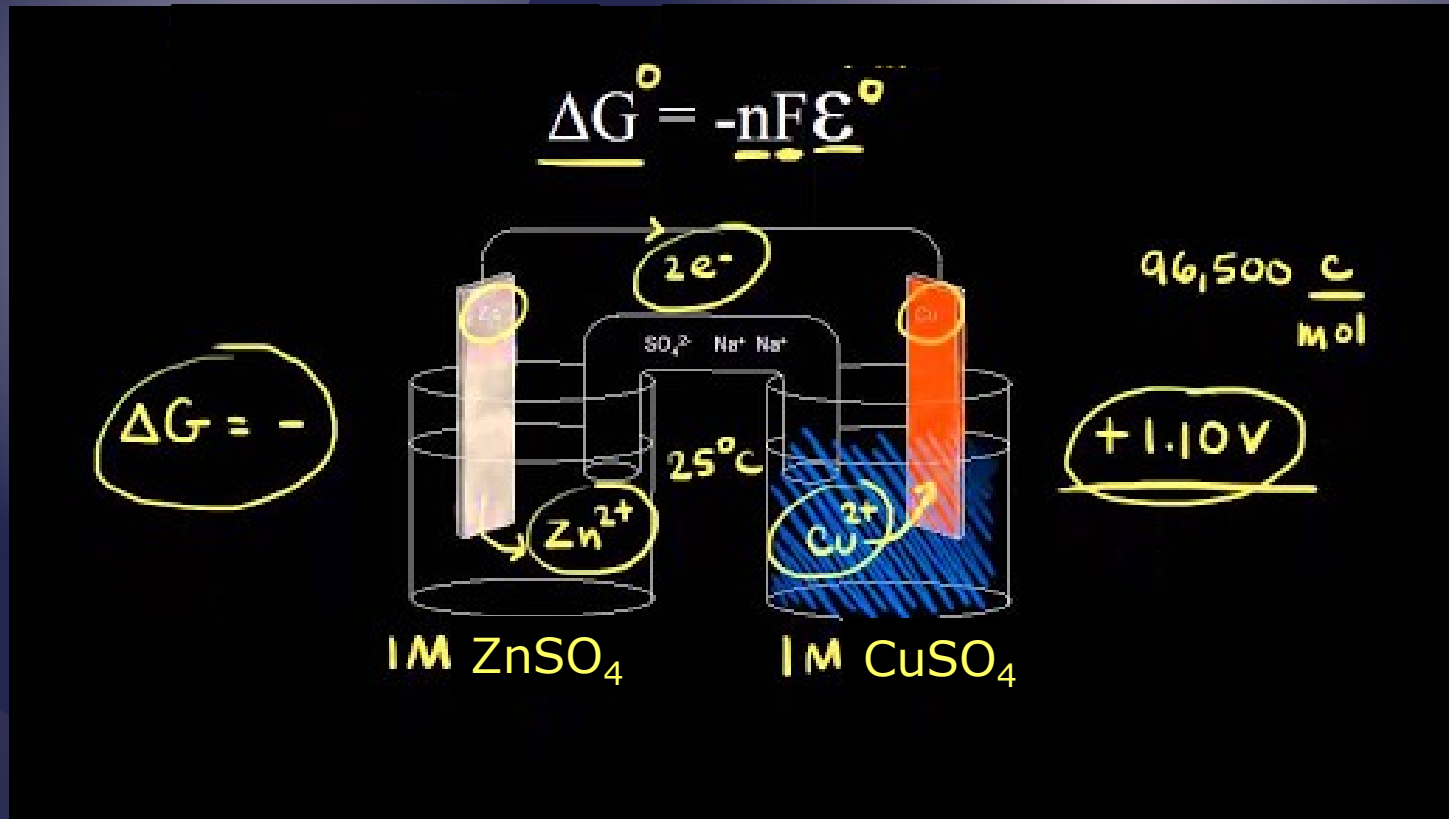


Elektrochemie



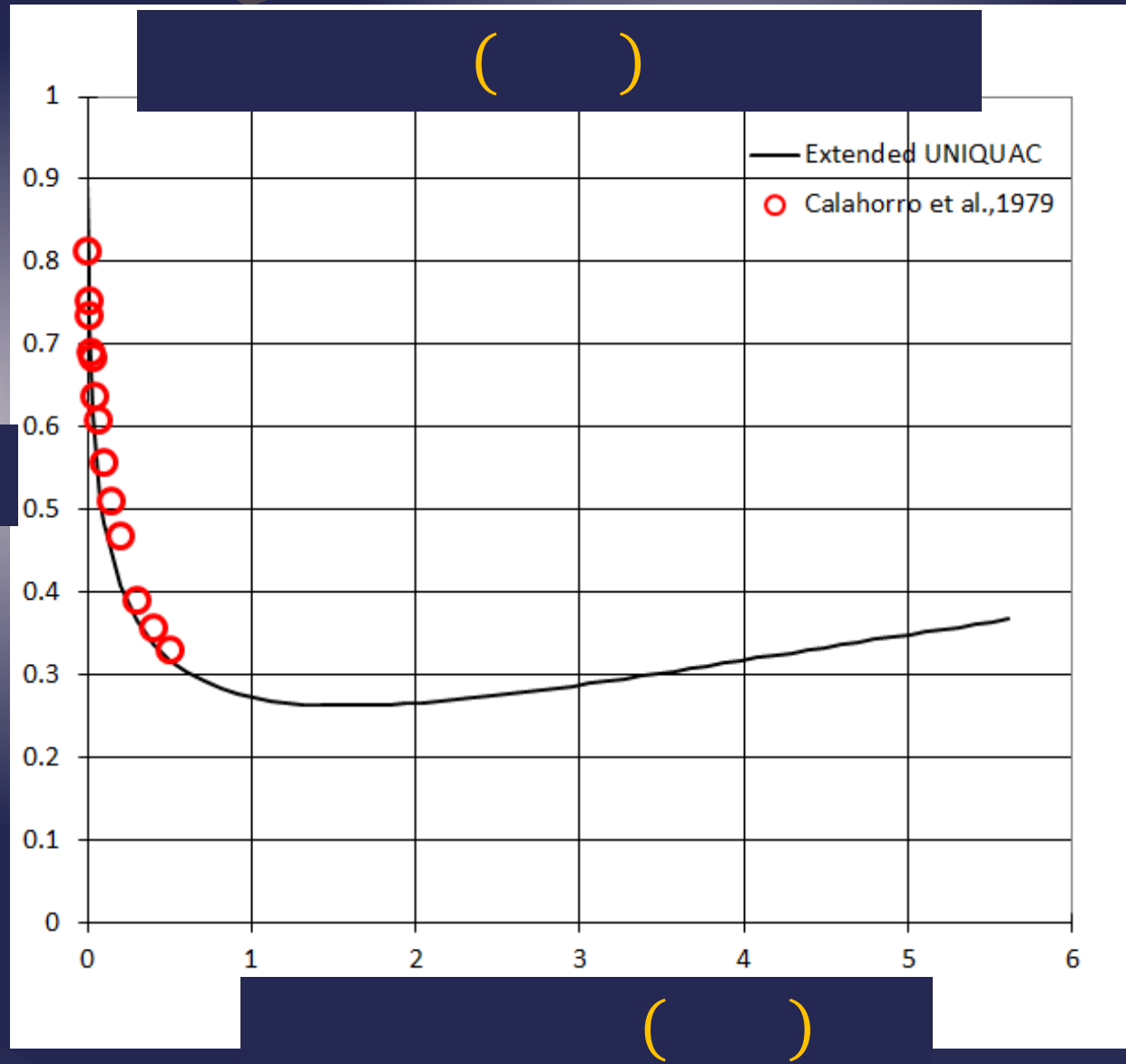
Co jsme tímto vztahem v minulé přednášce vyjadřovali?

Chemický potenciál
kationtu/aniontu
v roztoku

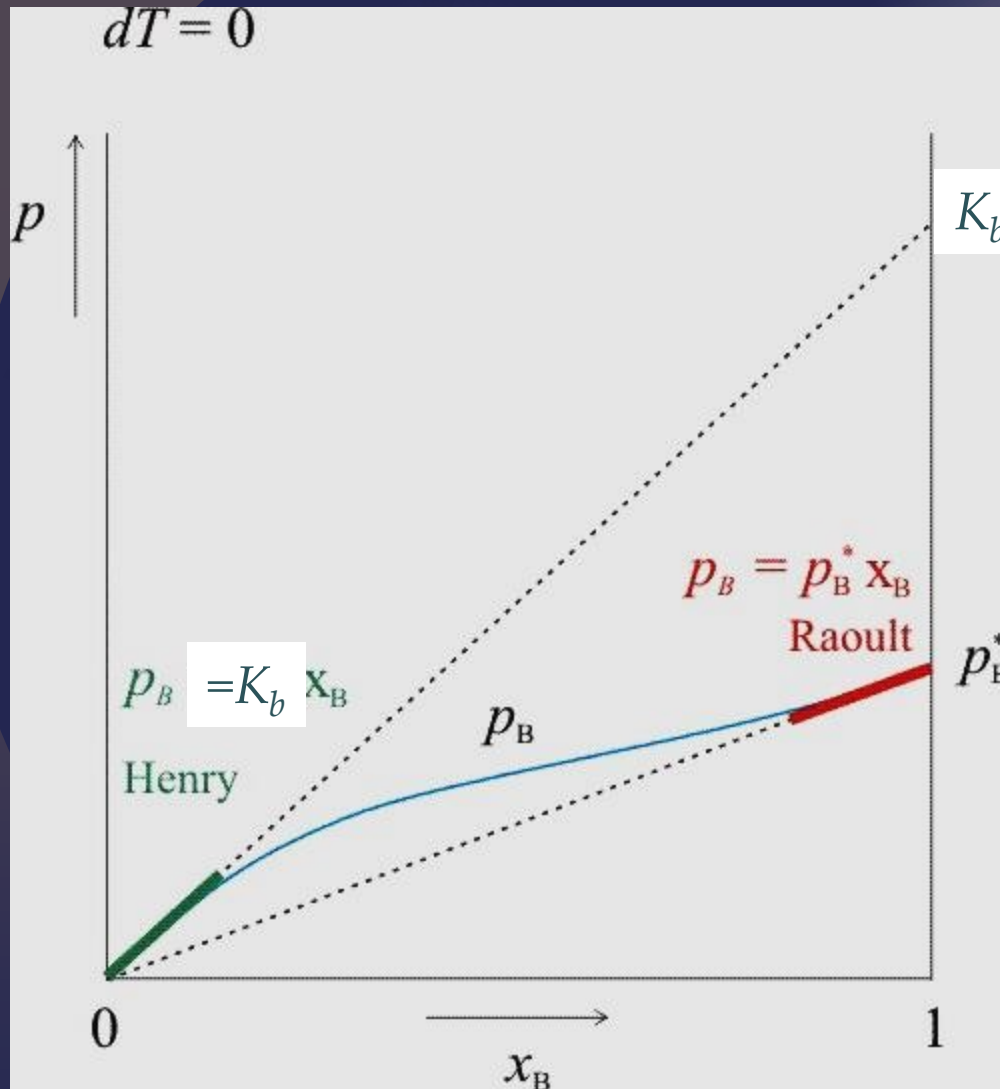
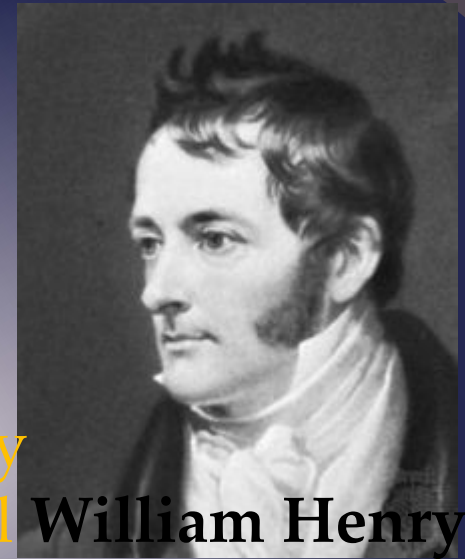


→ Koncentrace „mísící“ (molalita)

Koncentrace „efektivní“
(z hlediska
Henryho
zákona)



Parciální p rozpuštěné látky



- Pro reálné roztoky popsal William Henry
- Zákon minule uveden pro neideální směs $l-l$
- Nastává při mísení velmi odlišných kapalin (aceton + CS_2)
- Při mísení podobných kapalin platí Raoultův zákon

Aktivita rozpuštěné látky

- Raoultův / Henryho zákon lze použít i pro pevnou látku B rozpuštěnou v kapalině A (např. roztok NaCl v H₂O)



Platí pro chemický potenciál látky B v **OBOU FÁZÍCH**

Individuální ion a jeho γ -koeficient (neměřitelný)

Definuji AKTIVITU iontu v roztoku s využitím stavové rovnice ideálního plynu, neboť chemický potenciál látky je v rovnováze ve všech fázích stejný

