

## SELEKTIVITA A PROVEDENÍ ANAL. REAKCÍ

Dle stupně selektivity reakce - skupinové A)  
selektivní B)  
specifické C)

a d A) SKUPINOVÁ ČINIDLA - větší skupina iontů  
vhodná k DĚLENÍ skupin iontů

a d B) SELEKTIVNÍ Č. - za určitých podmínek důkazy  
omezené skupiny iontů

Ne prokazuje se přítomnost JEDINÉHO iontu JEDNOZNAČNĚ  
nutno doplnit DALŠÍMI selekt. reakcemi

STUPEŇ SELEKTIVITY závisí na reakčních podmínkách

a d C) SPECIFICKÁ Č. - za předepsaných podmínek  
dokazují JEDINÝ ION (je jich málo)

### PROVEDENÍ REAKCÍ

- 1) Kapkové r. 0,03 ml
- 2) Mikrozkumavka 0,1 ml
- 3) Malá zkum. 1 ml
- 4) Běžná zkum. 5 ml
- (5) Mikroskop. r. 0,01 ml

MĚŘÍTKO CITLIVOSTI JE

MEZNÍ ZRE DĚNÍ

$$D = \frac{m.p. \text{ (mez postřehu)}}{V \cdot 10^6 \text{ (objem v cm}^3\text{)}}$$

$$\rho D = -\log D$$

m.p. = MEZ POSTŘEHU = nejmenší  
množství ( $\mu\text{g}$ ), které lze dokázat

## DĚLENÍ A DŮKAZY KATIONTŮ

Historicky: BÖTTGER, FRESENIUS - rozdílné vlastnosti

sulfidů: Činidla:  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{NH}_4\text{HS}$ ,  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

- 1. NEROZPUSTNÉ CHLORIDY
- 2. SULFIDY SRÁŽEJÍCÍ SE Z KYS. PROSTR.
- 3. SULFIDY A HYDROXIDY SRÁŽ. Z AMONIÁKALNÍHO PROSTR.