

BaSO₄, SrSO₄ - důkaz SO₄²⁻ heparovou reakcí.

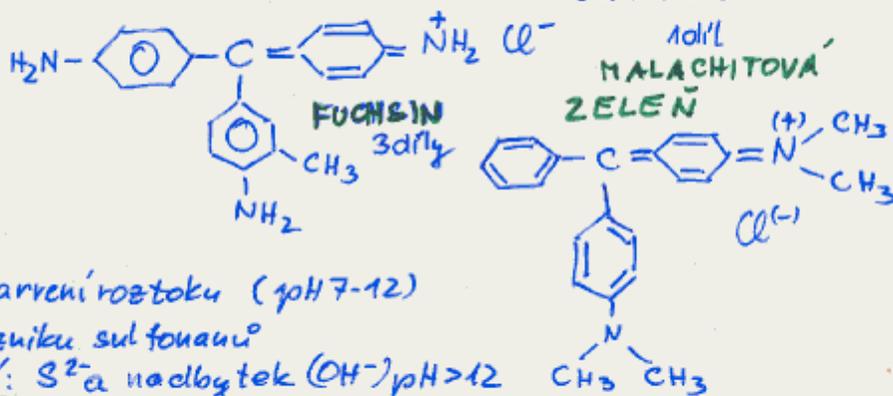
SO₄²⁻: sraženina za žáru s Mg ⇒ redukce

S²⁻ - důkaz: -Pb Ac (octan olovnatý)

- Na₂ Fe (CN)₅ NO - nitroprusid sodný

[Fe^{II}(CN)₅NO]²⁻ + S²⁻ → [Fe^{II}(CN)₅NOS]⁴⁻ - fialové v alkal. prostředí.

SO₃²⁻: 1) s malachitovou zelení a fuchsinem činidlo dle VOTOČKA

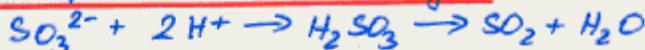


Odbarvení roztoku (pH 7-12)

se vznikem sulfonatu

ROŠÍ: S²⁻ a nadbytek (OH⁻) pH > 12
S²⁻ se odstraní pomocí CdCO₃, ZnCO₃

2) s nitroprusidem zinečnatým - důkaz vplynností:



ROŠÍ: S₂O₃²⁻ - H⁺ → SO₂ + S²⁻ sulfitonitroprusid Zn
červený, málo rozpustný

MASKOVÁNÍ: HgCl₂

Provedení: na filtračním papíře napojeném činidlem - nad kelímkem v parách. Nezareagovaný nitroprusid se odbarví v parách amoniaku ⇒ barva jen u produktu