

Bi³⁺: 1) STHIKOČOVINOU ⇒ ŽLUTÝ ROZŘ. KOMPLEX (DHCl)
 $[Bi(S=C(NH_2)_2)_3]^{3+}$

RUŠÍ Sb³⁺, OXIDACE NA Sb^V POMOCÍ KMnO₄
Sb^V SE MASKUJE F⁻

2) REDUKCE CIÁNANEM $3Sn^{II} + 2Bi^{3+} \rightarrow 2Bi^0 + 3Sn^{IV}$
Sn(OH)₃⁻ ČERNÝ KOV

RUŠÍ: Ag⁺, Hg₂²⁺, Hg²⁺

2M-HCl

CH₃COONa SRÁŽÍ Bi³⁺

$Bi^{3+} + H_2O + Cl^- \rightarrow BiOCl + 2H^+$

Sb³⁺:

1) REDUKCE Fe V KYS. PROSTŘEDÍ

Sb³⁺ SE HYDROLYTICKY ODDĚLÍ POMOCÍ NaAc
ČERNÝ PRÁŠEK + H₂

2) BAREVNÝ IONTOVÝ ASOCIÁT { Sb³⁺Cl₆⁻, B⁺ }

B⁺ - KRISTALOVÁ VIOLET

PO OXIDACI KMnO₄

EXTRAKCE DO BENZENU

Sn^{II}, Sn^{IV}:

LUMINISČENČNÍ REAKCE - MODRÁ EMISE SnCl

RUŠÍ: Cu²⁺ - BARVÍ PLAMEN (PROTO SE
REDUKUJE PRÁŠKOVÝM Fe)

SKUPINA HYDROXIDŮ A ZBÝVAJÍCÍCH SOLFIDŮ

~ NH₄HS

Al³⁺, Cr³⁺, Fe³⁺, Fe²⁺, Mn²⁺, Zn²⁺, Co²⁺

Na²⁺

SRÁŽENÍ S NH₄HS V AMONIÁK. PROSTŘEDÍ
PO ODDĚLENÍ PŘEDCHOZÍCH SKUPIN