

$Fe^{3+}$

1) S THIOKYANATANEM  $(SCN)^-$  KYSELÉ PROSTŘEDÍ  
ČERVENÉ KOMPLEXY  $FeNCS^{2+}$   $Fe(NCS)_2^+$   
RUŠÍ  $F^-$

2) S KYANDĚLEZNATANEM DRASELNÝM KYSL. PROSTŘ.  
SRAŽENINA, KOLOIDNÍ Č. BERLÍNSKÉ HOŘKÉ  
 $K_4[Fe[Fe(CN)_6]_3] \text{ a } Fe_3[Fe[Fe(CN)_6]_3]_3$   
RUŠÍ:  $Ca^{2+}$  UPŘEBYTKU

3) S KYSELINOU SULFOSALICYLOVOU KYSL. PROSTŘ.  
FIALOVÝ ROZPUŠTÝ CHELÁT  
RUŠÍ  $F^-$ ,  $H_2PO_4^-$

$Fe^{2+}$

1) S 1,10-FENANTROLINEM pH 2-9  
ČERVENÝ CHELÁT

2) S KYANDĚLEZITANEM DRASELNÝM  
BERLÍNSKÁ HOŘKÁ

$Mn^{2+}$

OXIDACÍ JODISTANEM NA  $MnO_4^-$

$Zn^{2+}$

S KYANDĚLEZNATANEM  $K_2ZnFe(CN)_6$   
BÍLÁ SRAŽENINA

$Co^{2+}$

S THIOKYANATANEM  $[Co(NCS)_4]^{2-}$   
HOŘKÝ ROZP. KOMPLEX, EXTRAKCE  
RUŠÍ  $Fe^{3+}$ ,  $Bi^{3+}$