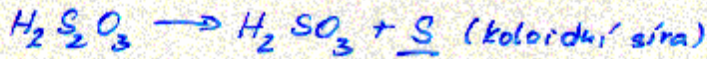
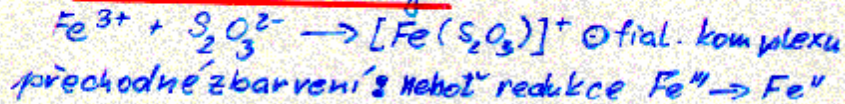


$S_2O_3^{2-}$: 1) v kyselém prostředí rozklad:

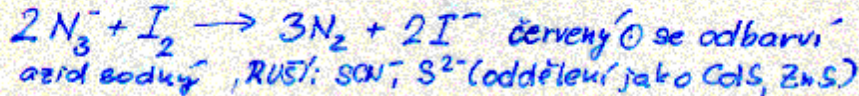


2) s chloridem železitým



RUSÍ: SCN^- , SO_3^{2-}

3) Jodazidová reakce - katalýza; v přítomnosti S^{2-} (obsažena v $S_2O_3^{2-}$) rychle probíhá:



F^- : se Zr(IV)-okalátem s xylenolovou oranží:
stabilnější komplex Zr s ligandy $F^- \Rightarrow$ chelát
se rozkládá \Rightarrow červeno fialový chelát \rightarrow žluté
uvolněné činidlo. Obecně - využití F^- jako silné komplex.
ligandu

SiO_3^{2-} : s molybdenanem amonným \Rightarrow molybdaťo -
křemičitá kyselina $H_4[Si(Mo_3O_{10})_4]$
vznik v kyselém prostředí - žlutý roztok
vzorek však nejdříve zalkalizovat, aby byl dostatek
monomerní kys. $Si(OH)_4$.
Reduktor $SuCl_2$, $S_2O_3^{2-} \Rightarrow$ molybdenová modř - lze
ji oxidovat HNO_3 na žlutou $H_4[Si(Mo_3O_{10})_4]$
RUSÍ: AsO_4^{3-} , $PO_4^{3-} \Rightarrow$ molybdaťo fosforečná
molybdaťo arseničná