

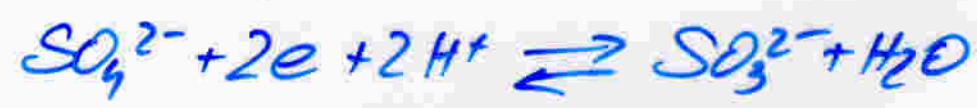
$$1 \text{ mole } e \cong \frac{1}{6} \text{ mol } KIO_3$$

$$1 \text{ ml } 0,05 \text{ M } I \cong 0,05 \text{ mmol } I \cong \frac{1}{6} (0,05) \text{ mmol } IO_3^- \cong 1,78 \text{ mg } KIO_3$$

### 3) Stanovení siričitanu

Zpětová titrace. Do roztoku jodu (odměrného) se přidá první vzorek obs. siričitan.

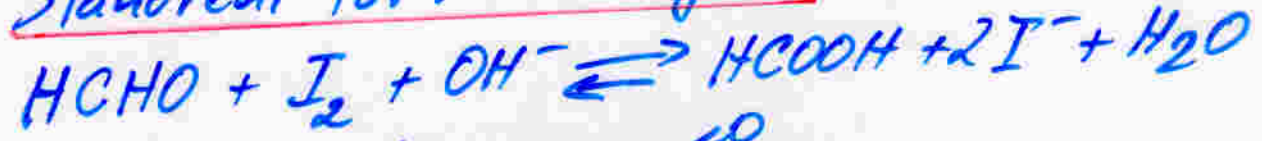
Hnědý roztok (vyloučený jód) se titruje po přidání škrobového mazu thiosíranem



$$1 \text{ mol } e \cong \frac{1}{2} \text{ mol } SO_3^{2-}$$

$$1 \text{ ml } 0,05 \text{ M } - I \cong 0,05 \text{ mmol } I \cong 0,025 \text{ mmol } SO_3^{2-} \cong 0,025 \text{ mmol } Na_2SO_3 \cong 3,15 \text{ mg } Na_2SO_3 \cong 1,6 \text{ mg } SO_2$$

### 4) Stanovení formaldehydu (retitrace)



$$1 \text{ mol } e \cong \frac{1}{2} \text{ mol } H-C(=O)-H$$

$$1 \text{ ml } 0,05 \text{ M } I \cong 0,05 \text{ mmol } I \cong 0,025 \text{ mmol } HCHO \cong 0,15 \text{ mg}$$

Nezareagovaný jód se titruje thiosíranem