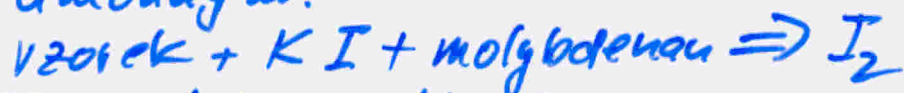
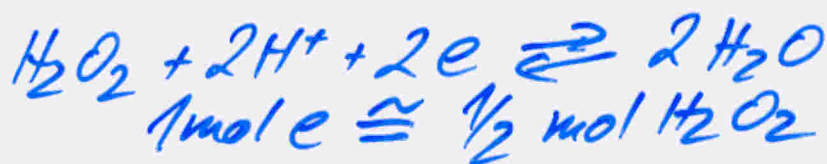


5) Stanovení peroxidu vodíku

Peroxid vodíku s jodidem, katalýza molybdenanem amoniakem.



I_2 se titruje $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$



$$1 \text{ ml } 0,05 \text{ M I} \cong 0,05 \text{ mmol I} \cong 0,025 \text{ mmol H}_2\text{O}_2 \cong 0,85 \text{ mg H}_2\text{O}_2$$

$$1 \text{ ml } 0,05 \text{ M Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cong 0,05 \text{ mmol Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cong 0,05 \text{ mmol I} \\ \cong 0,025 \text{ mmol H}_2\text{O}_2 \cong 0,85 \text{ mg H}_2\text{O}_2$$

6) Stanovení mědi

1) Způsobeno změnou hodnoty redukčního potenciálu

tvorbou nerozpustného $\text{CuI} \Rightarrow$ zvýšení aktivity Cu^{2+} a také zvýšení hodnoty red. potenciálu až nad hodnotu I_2/I^-

2) zvýšená koncentrace I^- (posun doprava) snižuje hodnotu red. potenciálu I_2/I^-



Uvolněný jód se titruje thiosíranem