

Oppgave 7

Framstilling av standard natriumtiosulfatløsning

Navn	Lab	Plass	Dato
Erlend Sørli	B2-114	61-B	4/11-20
	B2-114	61-B	4/11-20

Kaliumjodatløsning: Vekt KIO_3 : 0,4459 g Volum: 250 mL

Volum av hver parallell tatt ut: 50 mL

Titrvolum med Na_2SO_3 -løsning: 25,5 mL 25,5 mL 25,5 mL

Gjennomsnittlig titrvolum: 25,5 mL

Beregning:

$$n(\text{KIO}_3)_{50\text{ mL}} = \frac{1}{5} \cdot \frac{0,4459\text{ g}}{214\text{ g/mol}} = 4,16729 \cdot 10^{-4}\text{ mol}$$

$$n(\text{Na}_2\text{SO}_3)_{\text{tilsett}} = 6 \cdot n(\text{KIO}_3) = 2,50037 \cdot 10^{-3}\text{ mol}$$

$$V = 25,5\text{ mL}$$

$$C = \frac{n}{V} = \underline{\underline{0,09805\text{ M}}}$$

Løsningen er 0,09805 M Na_2SO_3

Underskrift: Erlend Sørli