

A. Standardizzazione di una soluzione di $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (sodio tiosolfato)

- > Scrivere l'equazione che permette di calcolare la Normalità
- > Calcolare la Normalità della soluzione di $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ a partire dai seguenti dati:

pesata KIO_3 (standard primario)	0.1311 g
volume titolante al PE (punto di equivalenza)	33.4 ml
PM KIO_3	214.02

B. Standardizzazione di una soluzione di HCl

- > Scrivere l'equazione che permette di calcolare la Normalità
- > Calcolare la Normalità della soluzione di HCl a partire dai seguenti dati:

pesata Na_2CO_3 (standard primario)	0.1601 g
volume titolante al II PE (secondo punto di equivalenza)	30.2 ml
PM Na_2CO_3 :	105.989

C. Determinazione della concentrazione di una soluzione di H_2O_2

- > Scrivere l'equazione che permette di calcolare la Normalità (titolazione con KMnO_4 a concentrazione nota)
- > Calcolare i volumi di ossigeno (V_{O_2}) della soluzione di H_2O_2 a partire dai seguenti dati;

Normalità KMnO_4 (titolante)	0.1500
Volume titolante al PE (punto di equivalenza)	23.8 ml
volume iniziale H_2O_2 (analita)	20.0 ml

D. Determinazione della % di purezza di un campione di cloramina

- > Scrivere l'equazione che permette di calcolare la % di purezza (titolazione con tiosolfato a concentrazione nota):
- > Calcolare la % di purezza della cloramina a partire dai seguenti dati:

Normalità $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ (titolante)	0.1000
volume titolante al PE (punto di equivalenza)	30.5 ml
grammi pesati di cloramina (analita):	0.4300 g
PM (cloramina)	281.70

