

【測定方法】

- ① 試料2mLをホールピペットにより100mL共栓付三角フラスコに採取します。
- ② 6mol/L 塩酸を30mL加えます。
- ③ ビュレットを用いて、攪拌しながら0.05mol/L ヨウ素溶液20mLを加え、暗所に30分間放置します。
- ④ 0.1mol/L チオ硫酸ナトリウム滴定液で滴定し、変曲点検出法により終点検出を行います。また、空試験を上記②～④項の操作を同様に行ってブランクを求めます。次式により次亜リン酸ナトリウムを求めます。

$$\text{次亜リン酸ナトリウム [g/L]} = (B - D) \times K \times F \times M / S$$

D : 0.1mol/L チオ硫酸ナトリウム滴定液の滴定値 (mL)

B : ブランク (測定値20.626mL)

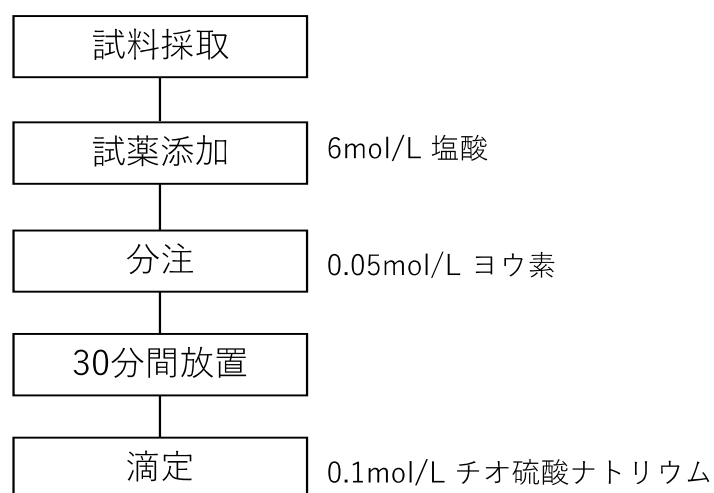
K : チオ硫酸ナトリウム1molに相当する次亜リン酸ナトリウムの質量 (52.996)

F : 0.1mol/L チオ硫酸ナトリウム滴定液のファクタ (1.007)

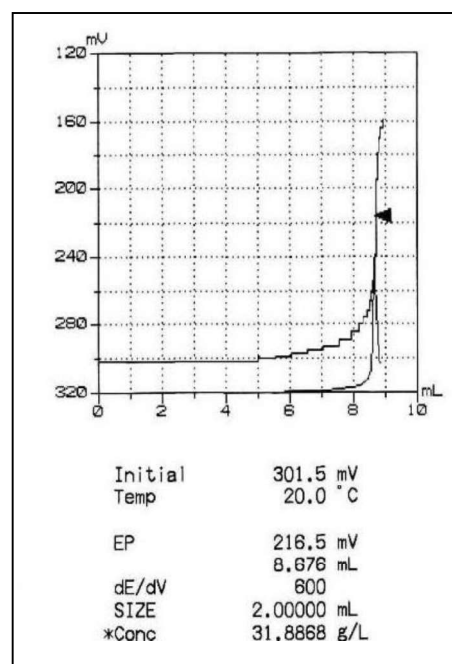
M : 0.1mol/L チオ硫酸ナトリウム滴定液の濃度 (0.1mol/L)

S : 試料量 (2mL)

【測定フロー】



【滴定曲線印字例】 ※前モデルによる



【測定結果例】

測定回数	滴定値 (mL)	次亜リン酸ナトリウム (g/L)	統計計算結果	
			平均値 (g/L)	標準偏差 (g/L)
1	8.676	31.8868	31.95	0.06
2	8.682	31.9641		
3	8.665	32.0068		0.20