	PROGRAMA DE GESTÃO DA QUALIDADE					
	PREPARAÇÃO E PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÃO 0,1mol/L de $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$					
	Código:	POP74	Revisão:	01	Data de Aprov.:	07/06/2018

1. OBJETIVO

Obter, pelo método da Análise Titrimétrica/ Oxirredução, a preparação e padronização de solução 0,1 mol/L de $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$.

2. EXECUTANTE

Alunos, professores e bolsistas.

3. DOCUMENTOS DE REFERÊNCIA

Roteiro de prática.

4. CONDIÇÕES/MATERIAIS OU EQUIPAMENTOS

4.1 Equipamentos

- Béquer (250mL)
- Chapa Aquecedora
- Cadinho de Vidro
- Erlenmeyer (250mL)
- Pipeta (10mL)
- Balão Volumétrico (100mL)
- Balança Analítica
- Equipamentos de proteção individual (EPIs) – Jaleco, sapato fechado, calça comprida, luva de látex e óculo;

4.2 Reagentes


- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- KIO_3
- Carbonato de sódio
- KI
- H_2SO_4 1:8

5. DESCRIÇÃO DAS ATIVIDADES

- PREPARO DE SOLUÇÃO 0,1 MOL/L DE $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

Dissolva cerca de 6,24g de $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ e 0,04 g de Na_2CO_3 (para ajustar o pH da solução e evitar a formação de enxofre) em 250mL de água destilada previamente fervida. Deixe decantar por 24 h e padronizar.

APROVAÇÃO DO DOCUMENTO		
ELABORADOR (ES)	COORDENAÇÃO LAQAMB	COORDENAÇÃO LTPA
Louhana M. Rebouças	Profa. Cynara Aguiar	Prof. Bruno César

	PROGRAMA DE GESTÃO DA QUALIDADE					
	PREPARAÇÃO E PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÃO 0,1mol/L de Na₂S₂O₃					
	Código:	POP74	Revisão:	01	Data de Aprov.:	07/06/2018

- SOLUÇÃO DE AMIDO

Faz-se uma pasta com 2,0g de amido solúvel e 25mL de água e transfere-se com agitação para um béquer contendo 250mL de água fervendo. Ferve-se a mistura por mais 2 minutos e adiciona-se 1g de ácido bórico como preservativo e deixa-se esfriar. Mantém-se em frasco de vidro fechado.

- PADRONIZAÇÃO DA SOLUÇÃO 0,1 MOL/L DE Na₂S₂O₃

Pesar de 0,12 a 0,17 g de iodato de potássio (KIO₃), dessecado (aquecer em estufa por 1 h a 150 °C) para dentro de um erlenmeyer de 250 mL e dissolver com 25 mL de água destilada. Adicionar 2,0 g de KI e agitar até a dissolução completa do sal. Adicionar 10 mL de H₂SO₄ 1:8 e titular, imediatamente, com a solução de tiosulfato até a solução ficar amarela. Então, adicionar 2 mL de amido 0,5 % e prosseguir a titulação até desaparecimento da cor. Faça a duplicata.

6. RESULTADOS ESPERADOS

-

7. DEFINIÇÕES E CONCEITO

Não aplicável.

8. INSTRUÇÕES DE SEGURANÇA

- Equipamentos de proteção individual (EPIs) – Jaleco, sapato fechado, calça comprida, luva de látex e óculos.
- Consultar a **FISPQ** dos reagentes usados no preparo das soluções.

9. DESTINO OS RESÍDUOS GERADOS

Acondicionamento em frasco identificado.

10. ANEXOS

-

11. CONTROLE DE REVISÕES

REVISÃO	DATA DE APROVAÇÃO	NATUREZA DA REVISÃO
00		– Criação do documento
01		– Revisão de formatação e adequação ao QLAB

APROVAÇÃO DO DOCUMENTO		
ELABORADOR (ES)	COORDENAÇÃO LAQAMB	COORDENAÇÃO LTPA
Louhana M. Rebouças	Profa. Cynara Aguiar	Prof. Bruno César



PROGRAMA DE GESTÃO DA QUALIDADE

**PREPARAÇÃO E PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÃO 0,1mol/L de
 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$**

Código: POP74 Revisão: 01 Data de Aprov.: 07/06/2018 Página:

APROVAÇÃO DO DOCUMENTO

ELABORADOR (ES)	COORDENAÇÃO LAQAMB	COORDENAÇÃO LTPA
Louhana M. Rebouças	Profa. Cynara Aguiar	Prof. Bruno César