



MANUAL DE MÉTODOS ANALÍTICOS

Teor da Alcalinidade da Soda Cáustica

Sector: Laboratório Controle de Qualidade

Método Analítico: 007

Vigência: 20/10/2014

Páginas: 1 de 2

1. OBJETIVO:

Determinar o teor da alcalinidade da soda cáustica contido na amostra.

2. APLICAÇÃO:

Aplica-se ao Laboratório Químico quando for necessária a Determinação do teor da alcalinidade da soda cáustica.

3. ATRIBUIÇÕES E RESPONSABILIDADES

Analista Químico, Técnico Químico, Estagiário e Supervisor de Controle de Qualidade.

4. MATERIAIS E EQUIPAMENTOS:

- Bureta de 25 ml com divisão de 0,1 ml
- Erlenmeyer de 250 ml
- Béquer 50 ml
- Balança analítica

5. REAGENTES:

- Hidróxido de sódio em escamas
- Ácido clorídrico 1 N
- Água destilada
- Indicador (solução alcoólica 1% alaranjado de metila)

6. PROCEDIMENTOS:

6.1 - Pesar aproximadamente 0,5 g de soda no erlenmeyer, anotar a massa e diluir com 50 ml de água destilada;

6.2 - Adicionar 3 ou 4 gotas de indicador;

6.3 – Completar o volume da bureta com ácido clorídrico e titular até o ponto de viragem com coloração rosa e anotar o volume gasto.

Elaborado: Laboratório – Controle de Qualidade	Revisado: 20/10/2014
Emissão: 06/06/08	Aprovado: Marcos Alcides Cavalcante
Revisão: 02	CRQ 004327283 IV Região



MANUAL DE MÉTODOS ANALÍTICOS

Teor da Alcalinidade da Soda Cáustica

Sector: Laboratório Controle de Qualidade

Método Analítico: 007

Vigência: 20/10/2014

Páginas: 2 de 2

7. CÁLCULO:

$$\%NaOH = \frac{Vg \times Fc \times N \times 4}{Pa}$$

Onde:

Vg = Volume gasto do titulante

Fc = Fator de correção do titulante

N = Normalidade do titulante

Pa = Peso da amostra analisada

8. REFERÊNCIAS:

NBR81402002- Determinação de alcalinidade total- por titulação de neutralização- NBR-8140- está norma substitui a NBR 8140:1983-ABNT/CB-10- Comitê brasileiro de Química.

Elaborado: Laboratório – Controle de Qualidade	Revisado: 20/10/2014
Emissão: 06/06/08	Aprovado: Marcos Alcides Cavalcante
Revisão: 02	CRQ 004327283 IV Região