

	MÉTODO ANALÍTICO	Edição: Revisão: 04 Data: 07/05/12	Seção: Página 1 de 2 Código: LAB MA 06
DETERMINAÇÃO DO TEOR DE INSULFONADOS			

1. OBJETIVO

1.1. Determinar o teor de insulfonáveis (material orgânico não-detergente) presente no ácido sulfônico.

2. APLICAÇÃO

2.1. Amostras de ácido sulfônico.

3. RESUMO DO MÉTODO

O Material Orgânico Não-Detergente é extraído com éter de petróleo, proveniente de uma solução contendo ácido sulfônico, usando água/etanol como solvente.

4. REAGENTES

- Éter de Petróleo PA
- Etanol

5. MATERIAIS

- Becker de 100 mL
- Funil decantação tipo pêra com tampa de teflon
- Pérolas de vidro
- Proveta graduada de 25 mL
- Dessecador
- Banho Maria
- Balança analítica
- Estufa

6. PROCEDIMENTOS

- Pesar de 3,000 a 5,000 gramas de amostra em um Becker de 100 mL e adicionar 100 mL de etanol 1:1, Homogeneizar e transferir a solução quantitativamente para o Funil de decantação tipo pêra, em seguida adicionar 80 mL de Éter de Petróleo, tampar o funil de decantação e agitar bem, aproximadamente 20 vezes, soltando a tampa eventualmente para aliviar a pressão;
- Deixar em repouso para separação das fases por aproximadamente 5 min , em seguida coletar a fase inferior em Becker que foi dissolvido o LAS e a fase superior (fase etérea) em beckre de 100 mL previamente tarado com pérolas de vidro.
- Em seguida repetir o processo anterior : Adicionar o Las dissolvido em etanol 1:1 novamente no Funil de decantação tipo pêra, em seguida adicionar 80 mL de Éter de

DETERMINAÇÃO DO TEOR DE INSULFONADOS

petróleo , tampar o funil de decantação e agitar bem, por aproximadamente 20 vezes, soltando a tampa eventualmente para aliviar a pressão; Deixar em repouso para separação das fases por aproximadamente 5 min , em seguida coletar a fase inferior em Becker que foi dissolvido o LAS e este pode ser desprezado , e a fase superior, recolher juntamente com a primeira fase do Éter de petróleo em Becker previamente tarado e em seguida evaporar em banho-maria até completa evaporação do Éter de Petróleo;

- Colocar na estufa por alguns minutos, levar ao dessecador até atingir temperatura ambiente e pesar logo em seguida.

Nota 1: Caso haja formação de emulsão, adicionar um pouco de água destilada ou etanol. Se a emulsão persistir, adicionar um pouco de cloreto de sódio.

7. CÁLCULOS

Dedução da fórmula:

$$\%INS = \frac{(P2 - P1)}{M} \times 100$$

Onde:

M = massa da Amostra (g)

P1 = Tara do Becker (g)

P2 = Peso do Becker contendo o teor de insulfonáveis após dessecador

8. PRECAUÇÕES DE SEGURANÇA

- 8.1. Utilizar luvas, máscaras e óculos de segurança.

9. REFERÊNCIA

- 9.1. Laboratório Deten (Método Chemithon 1201.4)

10.HISTÓRICO DE ALTERAÇÃO

- 10.1 Esta é a revisão nº 04 deste documento.