

 <b>ABIFA</b> <b>CEMP</b> Comissão de Estudos de Matérias Primas	<b>PÓ DE CARVÃO MINERAL PARA          FUNDIÇÃO - DETERMINAÇÃO DO TEOR          DE ENXOFRE TOTAL PELO PROCESSO          DE ESCHKA (GRAVIMETRIA)</b>	<b>Recomendação</b> <b>CEMP 135</b> <b>Aprovada em: Out/1987</b> <b>Revisada em: Abr/2024</b>
	<b>Método de Ensaio</b>	<b>Folha : 1 de 5</b>

## SUMÁRIO

- 1\_ Objetivo
- 2\_ Documentos a consultar
- 3\_ Princípio do método
- 4\_ Definição
- 5\_ Aparelhagem/reagentes
- 6\_ Preparação das soluções
- 7\_ Execução do ensaio
- 8\_ Segurança
- 9\_ Resultados

### 1\_ OBJETIVO

- 1.1\_ Esta recomendação prescreve o método de ensaio para determinação do teor de enxofre no carvão mineral com a finalidade de se evitar uma possível deterioração de aglomerantes no sistema de areia verde.

### 2\_ DOCUMENTOS A CONSULTAR

- 2.1\_ CEMP 204 - Pó de carvão mineral para Fundição – Preparação de amostra de carvão mineral para análise - Procedimento.

### 3\_ PRINCÍPIO DO MÉTODO

- 3.1\_ Determinação gravimétrica que se baseia na eliminação dos componentes orgânicos e na transformação e fixação das diferentes formas de enxofre em sulfato, em atmosfera oxidante, através da mistura de eschka, em forno mufla, sobre condições, tempo e temperatura controlados.

### 4\_ DEFINIÇÃO

- 4.1\_ Para os efeitos desta recomendação é adotada a definição:
  - 4.1.1- Enxofre total no carvão mineral: Determinação da quantidade total de enxofre existente no carvão mineral pelo processo Eschka (gravimétrico).

### 5\_ APARELHAGEM/REAGENTES

- 5.1\_ Aquecedor elétrico ou chapa elétrica;
- 5.2\_ Forno mufla com temperatura controlável até 1200 °C;
- 5.3\_ Balança analítica;

 <b>ABIFA</b> <b>CEMP</b> Comissão de Estudos de Matérias Primas	<b>PÓ DE CARVÃO MINERAL PARA          FUNDIÇÃO - DETERMINAÇÃO DO TEOR          DE ENXOFRE TOTAL PELO PROCESSO          DE ESCHKA (GRAVIMETRIA)</b>	<b>Recomendação</b> <b>CEMP 135</b> <b>Aprovada em: Out/1987</b> <b>Revisada em: Abr/2024</b>
	<b>Método de Ensaio</b>	<b>Folha : 2 de 5</b>

- 5.4\_ Aquecedor elétrico ou chapa elétrica;
- 5.5\_ Estufa de laboratório com temperatura regulável até 250 °C;
- 5.6\_ Cadinho de porcelana ou platina com capacidade de 30 ml;
- 5.7\_ Dessecador;
- 5.8\_ Placa refratária;
- 5.9\_ Espátula de aço inoxidável (meia cana);
- 5.10\_ Fio de platina ou níquel cromo;
- 5.11\_ Pincel de cerdas macias;
- 5.12\_ Luva de proteção para altas temperaturas;
- 5.13\_ Pinça metálica revestida de borracha para manusear o béquer;
- 5.14\_ Pinça metálica de cabo longo;
- 5.15\_ Pinça metálica de cabo curto;
- 5.16\_ Béquer com capacidade de 400 e 600 ml;
- 5.17\_ Vidro de relógio com diâmetro adequado;
- 5.18\_ Bastão de vidro com ponta de borracha;
- 5.19\_ Funil analítico com diâmetro de 80 mm;
- 5.20\_ Pipeta graduada de 10 ml;
- 5.21\_ Papel de filtro analítico faixa preta ou de textura aberta;
- 5.22\_ Papel de filtro analítico faixa azul ou de textura fechada;
- 5.23\_ Polpa de papel de filtro analítico;
- 5.24\_ Ácido Clorídrico (HCl) P.A.;
- 5.25\_ Bromo ou água oxigenada 120 volumes;
- 5.26\_ Carbonato de Sódio (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>) anidro P.A.;
- 5.27\_ Nitrato de prata P.A.;
- 5.28\_ Alaranjado de metila P.A.;

 <b>ABIFA</b> <b>CEMP</b> Comissão de Estudos de Matérias Primas	<b>PÓ DE CARVÃO MINERAL PARA          FUNDIÇÃO - DETERMINAÇÃO DO TEOR          DE ENXOFRE TOTAL PELO PROCESSO          DE ESCHKA (GRAVIMETRIA)</b>	<b>Recomendação</b> <b>CEMP 135</b> <b>Aprovada em: Out/1987</b> <b>Revisada em: Abr/2024</b>
	<b>Método de Ensaio</b>	<b>Folha : 3 de 5</b>

5.29\_ Mistura de eschka;

5.30\_ Cloreto de Bário P.A.;

5.31\_ Óxido de Magnésio P.A.

## 6\_ PREPARAÇÃO DAS SOLUÇÕES.

6.1\_ Proceder ao preparo das soluções, como segue:

6.1.1\_ Cloreto de bário a 10 % dissolver 100 g de  $BaCl_2 \cdot 2H_2O$  em água destilada e completar o volume para 1000 ml.

6.1.2\_ Água de bromo saturada: adicionar 100 g de bromo em água destilada e completar o volume para 500 ml.

6.1.3\_ Mistura Eschka: misturar duas partes de  $MgO$  (ligeiramente calcinado) em uma parte de  $Na_2CO_3$  anidro;

6.1.4\_ Ácido clorídrico 1:9 misturar 1 volume de  $HCl$  concentrado em 9 volumes de água destilada ou equivalente.

6.1.5\_ Ácido clorídrico 1:1 misturar volumes iguais de ácido clorídrico concentrado e água destilada;

6.1.6\_ Alaranjado de metila a 0,02 %: dissolver 0,02 g de alaranjado de metila em 100 ml de água destilada quente e filtrar em seguida;

6.1.7\_ Carbonato de sódio a 10 % dissolver 100 g de  $Na_2CO_3$  anidro em água destilada, completando o volume para 1000 ml;

6.1.8\_ Nitrato de prata a 0,2 %: dissolver 0,2 g de  $AgNO_3$  em água destilada, completando o volume para 100 ml.

## 7\_ EXECUÇÃO DO ENSAIO

7.1\_ Pesar 0,5 g de mistura de Eschka, cobrindo o fundo do cadinho de porcelana previamente calcinado. Pesar 1,0 g de amostra preparada conforme CEMP 204 e adicionar sobre a mistura de Eschka. Adicionar mais 2,5 g de mistura de Eschka, no mesmo cadinho. Homogeneizar a massa total pesada, usando fio de platina ou níquel-cromo, nivelando a superfície e adicionando mais 1,0 g de mistura de Eschka.

7.2\_ Colocar o cadinho no interior do forno mufla à temperatura de 100 °C, no máximo. Elevar gradualmente a temperatura do forno mufla até  $800 \pm 25$  °C. Manter nessa temperatura por 2 horas. Retirar o cadinho do forno mufla e revolver a massa com auxílio do fio de platina ou níquel-cromo, a fim de constatar se houve combustão completa. No caso de incompleta (existência de partículas escuras), retornar o cadinho ao forno mufla por mais 30 minutos.

 <b>ABIFA</b> <b>CEMP</b> Comissão de Estudos de Matérias Primas	<b>PÓ DE CARVÃO MINERAL PARA          FUNDIÇÃO - DETERMINAÇÃO DO TEOR          DE ENXOFRE TOTAL PELO PROCESSO          DE ESCHKA (GRAVIMETRIA)</b>	<b>Recomendação</b> <b>CEMP 135</b> <b>Aprovada em: Out/1987</b> <b>Revisada em: Abr/2024</b>
	<b>Método de Ensaio</b>	<b>Folha : 4 de 5</b>

- 7.3\_ Aguardar o resfriamento do cadinho à temperatura ambiente. Limpá-lo externamente e transferi-lo, com a massa fundida, para um béquer de 400 ml contendo aproximadamente 100 ml de água destilada quente.
- 7.4\_ Após a remoção do cadinho, aquecer a solução à fervura, por um tempo de 30 a 45 minutos, protegida com o vidro de relógio, agitando-a, ocasionalmente, com o bastão de vidro.
- 7.5\_ Decantar e filtrar a solução para o béquer de 600 ml, através de papel de filtro de textura aberta, lavando-o com água destilada aquecida, de modo que o volume do filtrado não exceda 250 ml. Descartar o insolúvel.
- 7.6\_ Adicionar 2 ou 3 gotas do indicador alaranjado de metila e acidular levemente com HCl 1:1 a solução filtrada, até a viragem para cor avermelhada.
- 7.7\_ Aquecer a solução em chapa elétrica e adicionar 10 ml de água de bromo ou 1 ml de água oxigenada 120 volumes.
- 7.8\_ Aquecer e manter a solução à fervura, por um tempo mínimo de 15 minutos, para eliminação do excesso de bromo ou de oxigênio.
- Nota: A ausência de bromo é verificada através do não descolorimento do alaranjado de metila.
- 7.9\_ Aguardar o resfriamento da solução à temperatura ambiente, neutralizar com solução de carbonato de sódio a 10 % a adicionar ácido clorídrico 1:9 até leve acidez.
- 7.10\_ Aquecer novamente a solução à fervura, adicionar lentamente 10 ml de cloreto de bário a 10 %, agitar a solução constantemente, mantendo-a em ebulição durante 10 minutos.
- 7.11\_ Deixar a solução em repouso a uma temperatura próxima à temperatura de ebulição por um tempo mínimo de 2 horas.
- 7.12\_ Filtrar a solução através de papel de filtro de textura fechada, ou com polpa de papel, de modo a assegurar completa retenção do precipitado.
- 7.13\_ Lavar o béquer e o retirado no filtro, com água destilada quente, até que uma porção de 8 a 10 ml do filtrado não fique turva quando adicionada uma gota de nitrato de prata.
- 7.14\_ Transferir o papel de filtro com o resíduo para um cadinho previamente calcinado e tarado. Levar o cadinho à estufa com temperatura entre 105 e 110 °C por um tempo de aproximadamente 1 hora, para eliminação do excesso de água.
- 7.15\_ Transferir o cadinho para o forno mufla e aquecer lentamente até a temperatura de 800 a 925 °C, de modo que o filtro carbonize sem inflamar. Manter a esta temperatura por aproximadamente 30 minutos. Calcinar até obter massa constante.

 <b>ABIFA</b> <b>CEMP</b> Comissão de Estudos de Matérias Primas	<b>PÓ DE CARVÃO MINERAL PARA          FUNDIÇÃO - DETERMINAÇÃO DO TEOR          DE ENXOFRE TOTAL PELO PROCESSO          DE ESCHKA (GRAVIMETRIA)</b>	<b>Recomendação</b> <b>CEMP 135</b> <b>Aprovada em: Out/1987</b> <b>Revisada em: Abr/2024</b>
	<b>Método de Ensaio</b>	<b>Folha : 5 de 5</b>

7.16\_ Retirar o cadinho do forno mufla, colocando-o no interior do dessecador para resfriar.

7.17\_ Pesar e anotar a sua massa.

7.17\_ Efetuar uma prova em branco utilizando todos os reagentes, conforme as seções 7.1 a 7.16 e anotar a sua massa final.

## 8\_ SEGURANÇA

8.1\_ Ao introduzir ou retirar os cadinhos do forno mufla, deve-se usar pinça metálica de cabo longo e ter a mão protegida com luva de amianto. Deixar a pinça em local adequado a fim de evitar danos pessoais e/ou materiais.

8.2\_ Ao retirar os cadinhos do forno mufla, deixá-los em local adequado, a fim de evitar danos pessoais e/ou materiais.

8.3\_ Ao realizar a dissolução da amostra, filtração e lavagem com produtos voláteis, fazê-lo no interior da capela.

## 9\_ RESULTADO

9.1\_ O resultado é expresso em % com uma resolução mínima de 2 (duas) casas decimais, e é obtido através da seguinte fórmula:

$$\% S = \frac{0,1373 (m_1 - m_2)}{M_3} 100$$

Onde:

% S = teor de enxofre;

$m_1$  = massa de sulfato de bário precipitada na amostra (g);

$m_2$  = massa de sulfato de bário precipitada na prova em branco (g);

$m_3$  = massa da amostra (g).

HISTÓRICO DAS REVISÕES		
REVISÃO	ITENS REVISADOS	JUSTIFICATIVA
Abr/2024	10 e 11	Excluídos os capítulos de repetibilidade e reprodutibilidade.