

CETESB	ÁGUAS – DETERMINAÇÃO DE CROMO HEXAVALENTE MÉTODO DA S-DIFENILCARBAZIDA Método de ensaio	L5.118 JAN/94
--------	---	----------------------

SUMÁRIO

- 1 Objetivo
- 2 Aparelhagem
- 3 Execução do ensaio
- 4 Resultado

1 OBJETIVO

1.1 Esta Norma prescreve o método de determinação de cromo hexavalente em amostras de águas naturais e de abastecimento e de efluentes domésticos e industriais.

1.2 Este método se aplica à determinação de cromo hexavalente em concentrações a partir de 4 µg/L Cr.

2 APARELHAGEM

2.1 Vitraria, materiais e equipamentos

2.1.1 Frascos erlenmeyers, 300 mL.

2.1.2 Pipeta graduada, 10 mL.

2.1.3 Funil.

2.1.4 Papel de filtro nº 41 ou similar.

2.1.5 Tubos de Nessler, 100 mL.

2.1.6 Espectrofotômetro, para uso a 540 nm.

2.1.7 Centrífuga.

2.1.8 Sistema de filtração a vácuo para utilização de membrana filtrante de 0,45 µm.

2.2 Reagentes

2.2.1 Reagente de S-difenilcarbazida:

Dissolver 250 mg de 1,5 - difenilcarbazida ($C_{13}H_{14}N_4O$) p.a. em 50 mL de acetona ($(CH_3)_2CO$) p.a. Guardar em frasco âmbar.

Nota: Descartar a solução quando começar a descolorir.

2.2.2 Ácido sulfúrico concentrado.

2.2.3 Solução-estoque de cromo:

Dissolver 141,4 mg de dicromato de potássio ($K_2Cr_2O_7$) p.a., em água destilada e desionizada e diluir a 1000 mL.

Nota: 1,00 mL = 50,0 µgCr.

2.2.4 Solução-padrão de cromo:

Diluir 50,0 mL da solução-estoque (2.2.3) a 500 mL com água destilada e desionizada.

Nota: 1,00 mL = 5,00 µgCr.

3 EXECUÇÃO DO ENSAIO**3.1 Princípio do Método**

O cromo hexavalente reage com difenilcarbazida produzindo uma cor vermelho-púrpura em meio ácido.

3.2 Interferentes

Durante o desenvolvimento de cor, as seguintes substâncias podem causar interferências: mercúrio I e II produzem uma cor azul ou azul púrpura, mas a reação não é mais sensível a este ion na acidez empregada; ferro acima de 1 mg/L interfere produzindo uma cor amarela com o reagente; vanádio interfere da mesma maneira, mas produzindo uma cor mais acentuada; a cor produzida pelo vanádio desaparece rapidamente e é negligenciável após dez minutos da adição da difenilcarbazida.

3.3 Procedimento**3.3.1 Processamento da amostra.**

3.3.1.1 Se a amostra precisar ser clarificada, fazê-lo através de centrifugação, filtração em papel nº 41 ou em membrana 0,45 µm.

3.3.1.2 Tomar 100,0 mL de amostra (ou de amostra centrifugada ou filtrada), ou uma aliquote diluída a 100,0 mL em balão volumétrico, com água destilada e desionizada.

3.3.1.3 Ajustar o pH da amostra para 1,0 ± 0,3.

3.3.1.4 Adicionar 2,0 mL do reagente S-difenilcarbazida; agitar vigorosamente.

3.3.1.5 Após dez minutos da adição do reagente, medir a % de transmittância ou absorvância em cela de 10 mm.

3.3.1.6 Efetuar uma prova em branco, tratando 100,0 mL de água destilada e desionizada conforme os itens 3.3.1.1, 3.3.1.4 e 3.3.1.5, utilizando-a para ajustar a transmittância em 100%.

3.3.1.7 Correr padrões com cada lote de amostra para verificar a validade da curva.

3.3.2 Construção da curva padrão.

3.3.2.1 Preparar soluções-padrão de várias concentrações de cromo, fazendo diluições da solução-padrão (2.2.4) em balão volumétrico, conforme a Tabela.

TABELA

Concentração de cromo (mg/L)	Volume da solução 2.2.4 a elevar a 1000 mL com água destilada e desionizada isenta de cromo (mL)
0 (branco)	0
0,010	2
0,050	10
0,100	20
0,150	30
0,200	40
0,250	50
0,300	60
0,350	70

3.3.2.2 Construir uma curva % transmitância X mgCr/L, utilizando papel monolog. A partir da curva padrão, elaborar uma tabela % transmitância X mgCr/L.

- Notas: a) Opcionalmente pode-se fazer a regressão linear dos pares absorvância/concentração e, com a equação obtida, elaborar a tabela.
- b) A curva de calibração vale para um determinado aparelho e deve ser feita nova curva cada vez que forem preparados ou utilizados novos reagentes ou for realizada alguma alteração no aparelho.

4 RESULTADOS

4.1 Expressão do resultado.

4.1.1 A concentração de cromo hexavalente é dada por:

$$\text{mg/L Cr (em 102 mL de volume final)} \times 100 \\ \text{mg/L Cr} = \frac{\text{---}}{V_{AM}}$$

onde:

mg/L Cr é obtido da curva.
 V_{AM} = volume da amostra, em mL.