

EAUX RESIDUAIRES DOSAGE DES NITRITES PAR COLORIMETRIE

Page 1/5

SANS RESTRICTION D'UTILISATION

1.OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente méthode se rapporte à la détermination de la teneur en nitrites dans les eaux résiduaires résultant du traitement des liquides de coupe du type émulsions, ou des liquides de rectification du type solutions vraies. Cette méthode s'applique également à la détermination de ces composés dans les rejets en général.

2.PRINCIPE

En solution acide, l'acide sulfanilique donne, avec les nitrites, par diazotation, l'acide paradiazobenzène sulfonique. Par copulation avec l' α naphthylamine il y a formation d'un composé du type parabenzènesulfonate d'azonaphthylamine de coloration rouge violacé dosable par colorimétrie.

3.APPAREILLAGE

Photocolorimètre genre BAUSCH et LOMB.
Matériel courant de laboratoire.

4.REACTIFS

4.1.ACIDE SULFANILIQUE

pour analyses ($\text{NH}_2 - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{SO}_3\text{H}$).

4.2.ALPHANAPHTHYLAMINE POUR ANALYSES

" α naphthylamine" ($\text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{NH}_2$).

4.3.ACIDE ACETIQUE POUR ANALYSES

(CH_3COOH).

4.4.NITRITE DE SODIUM POUR ANALYSES

(NaNO_2).

4.5.REACTIF DIAZOÏQUE

4.5.1.SOLUTION A

200 mg d'acide sulfanilique (4.1) sont dissous dans un mélange de 6 ml d'acide acétique (4.3) et 54 ml d'eau distillée.

4.5.2.SOLUTION B

40 mg d' α naphthylamine (4.2) sont dissous dans 10 ml d'eau. Ajouter ensuite un mélange de 6 ml d'acide acétique et 52 ml d'eau.

4.5.3.MELANGER LES SOLUTIONS A ET B

Le produit obtenu est conservé à 4 °C dans un flacon teinté et bouché émeri.