



**CHEMICKÝ A FYZIKÁLNÍ ROZBOR
ODPADNÍCH VOD
Stanovení dusitanů**

**ČSN 83 0540
část 11**

Nezobrazitelný cizojazyčný text!

Chemical and physical analysis of waste water. Determination of nitrites

Tato norma platí pro stanovení dusitanů fotometrickou metodou s kyselinou sulfanilovou a N - (l-naftyl) - ethylendiaminhydrochloridem v odpadních vodách.

Při rozboru je nutno dodržet ustanovení ČSN 83 0540, části 1 a 2.

Podstata zkoušky

1. Podstatou stanovení je diazotace kyseliny sulfanilové přítomnými dusitany a kopulace diazoniové soli s N - (l-naftyl) - ethylendiaminhydrochloridem za vzniku červeného azobarviva. Intenzita zbarvení je přímo úměrná koncentraci dusitanů.

Rozsah použití

2. Metoda se užíje ke stanovení dusitanů v koncentracích větších než 0,05 mg/l.

Úprava a uchování vzorku před rozbořem

3. Vzorek se zpracuje ihned po odběru, nebo se konzervuje 2 ml až 4 ml chloroformu na 1000 ml a uchovává se v chladnu.

Rušivé vlivy

4. Stanovení ruší nerozpuštěné látky, barviva, zákal, železo, trichloramin, silné oxidační a redukční látky.

Neodstraní-li se zákal filtrací, je nutno vzorek čířit hydroxidem hlinitým. Ke 100 ml vzorku vody se přidá 5 ml roztoku síranu hlinitého (12 g na 100 ml) a 5 ml roztoku hydroxidu sodného (4 g na 100 ml). Směs se promíchá, vzniklá sraženina se nechá usadit a čirý roztok s opatrností stáhne a zfiltruje. Ke stanovení se vezme část filtrátu a výsledek se koriguje s ohledem na objemovou změnu. Uvedeným způsobem se odstraní i rušivý vliv železa.

K odstranění barvy, zákalu a Fe^{3+} nad 5 mg/l je možné použít předem připravené suspenze hydroxidu hlinitého: 125 g $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$.

Účinnost od:
1.8.1985

31746

-- Vynechaný text --