



**Bezdýmné prachy. Metody zkoušení
STANOVENÍ DUSÍKU V NITROCEULÓZE
DVOUSLOŽKOVÝCH PRACHŮ**

**ČSN 66 8102
část 28**

JK -

Nezobrazitelný cizojazyčný text!

Smokeless powders. Methods of testing. Determination of nitrocellulose-nitrogen in double-base powders

Tato norma platí pro stanovení obsahu dusíku v nitrocelulóze izolované z dvousložkových bezdýmných prachů.

Při zkoušce se musí dodržet všechna ustanovení části 1 ČSN 66 8102.

Podstata zkoušky

1. Roztok nitrocelulózy v kyselině sírové se titruje odměrným roztokem síranu železnatého.

Zkušební přístroj a chemikálie

2. Na zkoušku je třeba:

Zařízení pro potenciometrickou titraci s platinovou elektrodou a elektrodou z nerezové oceli

Kyselina sírová ($r = 1,84 \text{ g. cm}^{-3}$).

Síran železnatý, roztok 0,5 N s faktorem; příprava: 28 g práškového železa se rozpustí v 950 ml kyseliny sírové ($r = 1,28 \text{ g. cm}^{-3}$), doplní se vodou do 1000 ml, důkladně se promíchá a rychle se zfiltruje skládaným papírovým filtrem do zásobní láhve, v níž se pak roztok uchovává v inertní atmosféře vodíku.

Stanovení faktoru. Naváží se 0,2 g dusičnanu draselného vysušeného při 130 °C do kádinky na 150 ml, přidá se 80 ml kyseliny sírové ($r = 1,84 \text{ g. cm}^{-3}$) a mícháním se rozpustí. Kádinka s roztokem se vloží do chladičích lázně s drceným ledem. Za stálého míchání a chlazení se pak z mikrobyrety titruje

roztokem síranu železnatého za potenciometrické indikace bodu ekvivalence tak, aby teplota titrovaného roztoku nepřestoupila 25 °C. Při titraci se ústí mikrobyrety ponoří asi 0,5 cm pod hladinu titrovaného roztoku, před bodem ekvivalence se vysune nad hladinu a titruje se po kapkách.

Účinnost od:
1.7.1979

05025

-- Vynechaný text --