

ŚRODKI POMOCNICZE	N O R M A B R A N Ż O W A	BN-88
	Środki pomocnicze dla garbarstwa	6063-21/12
	Garbniki syntetyczne	
	Oznaczanie soli amonowych	Grupa katalogowa 1099

1. Przedmiot arkusza normy. Przedmiotem arkusza normy jest metoda oznaczania soli amonowych w przeliczeniu na siarczan amonowy.

2. Zasada metody. Zasada metody polega na reakcji soli amonowych zawartych w garbniku syntetycznym z aldehydem mrówkowym i potencjometrycznym miareczkowaniu mianowanym roztworem wodorotlenku sodowego do pH = 7 powstałego w reakcji kwasu.

3. Aparatura

a) Pehametr o zakresie pomiaru $0 \div 14$ pH, o dokładności odczytu 0,05 pH z układem pomiarowym: elektroda odniesienia wbudowana lub oddzielna oraz elektroda pomiarowa szklana.

b) Mieszadło magnetyczne.

4. Odczynniki. Do badań należy stosować odczynniki cz.d.a. oraz wodę destylowaną.

a) Formalina, $36 \div 38\%$ (m/m), świeżo zobojętniona wodorotlenkiem sodowym o $c(\text{NaOH}) = 0,1$ mol/l do pH = $7,0 \pm 0,05$ metodą potencjometryczną.

b) Wodorotlenek sodowy, roztwór o $c(\text{NaOH}) = 0,1$ mol/l.

5. Wykonanie oznaczania. Do zlewki pojemności 150 ml odmierzyć 50,0 ml roztworu analitycznego garbnika syntetycznego przygotowanego wg normy przedmiotowej i zobojętnić roztworem wodorotlenku sodowego do pH $7,0 \pm 0,05$. Następnie wprowadzić 10 ml roztworu formaliny i po 5 min odmiareczkować wydzielony kwas roztworem wodorotlenku sodowego przyjmując za koniec miareczkowania pH roztworu równe $7,0 \pm 0,05$.

6. Obliczanie wyników. Zawartość soli amonowych (X) w przeliczeniu na siarczan amonowy w garbniku syntetycznym obliczyć w procentach wg wzoru

$$X = \frac{V \cdot 0,0066 \cdot 1000 \cdot 100}{m \cdot 50} = \frac{13,2 \cdot V}{m}$$

w którym:

V — objętość roztworu wodorotlenku sodowego o $c(\text{NaOH}) = 0,1$ mol/l zużytego do miareczkowania, ml,

m — odważka garbnika syntetycznego użytego do przygotowania 1 l roztworu analitycznego, g,

0,0066 — ilość siarczuanu amonowego odpowiadająca 1 ml roztworu wodorotlenku sodowego o $c(\text{NaOH}) = 0,1$ mol/l, g.

7. Wynik końcowy oznaczania. Za wynik końcowy oznaczania należy przyjąć średnią arytmetyczną dwóch równoległych oznaczeń nie różniących się więcej niż o 0,5%.

K O N I E C

INFORMACJE DODATKOWE

1. Instytucja opracowująca normę — Instytut Przemysłu Skórzanego, Łódź.

2. Istotne zmiany w stosunku do PN-58/C-26000 p. 2.13. Wprowadzono nową, szybką metodę oznaczania soli amonowych, bez ich oddestylowania.

Dotychczas obowiązująca PN-58/C-26000 w zakresie p. 2.13 zostaje unieważniona z dniem 1 kwietnia 1989 r.

3. Autorzy projektu normy — doc. dr H. Gelo, mgr L. Korowajczyk

Zgłoszona przez Instytut Przemysłu Organicznego
Ustanowiona przez Dyrektora Instytutu Chemii Przemysłowej dnia 17 sierpnia 1988 r.
jako norma obowiązująca od dnia 1 kwietnia 1989 r.
(Dz. Norm. i Miar nr 1/1989, poz. 2)