

WYROBY PRZEMYSŁU CHEMICZNEGO	N O R M A   B R A N Ż O W A	<b>BN-86</b>
	<b>Syntetyczny węglan wapniowy</b>	<b>6016-05/12</b>
	Metody badań własności fizykochemicznych	Zamiast BN-70/6016-05 <sup>1)</sup> BN-69/6016-18 <sup>2)</sup>
	Oznaczanie pH zawiesiny wodnej, pozostałości na sicie oraz białości	Grupa katalogowa 1019

## 1. WSTĘP

Przedmiotem niniejszego arkusza normy są metody badań własności fizykochemicznych syntetycznych węglanów wapniowych obejmujące oznaczanie:

- pH zawiesiny wodnej,
- pozostałości na sicie,
- białości.

## 2. OZNACZANIE pH ZAWIESINY WODNEJ

**2.1. Zasada metody.** Metoda polega na potencjometrycznym pomiarze pH zawiesiny wodnej próbki z użyciem pehametru.

**2.2. Wykonanie oznaczania.** Oznaczanie pH zawiesiny wodnej wykonać wg PN-80/C-04401 p. 2.6 z następującymi zmianami i uzupełnieniami:

a) pomiar pH przeprowadzić z użyciem pehametru wyposażonego w wycechowane uprzednio na roztworach buforowych elektrody szklaną i kalomelową lub elektrodę kombinowaną (zespolone ogniwo pomiarowe),

b) do oznaczania odważyć 2 g próbki przygotowanej wg BN-86/6016-05/04 p. 4,

c) nie dopuszcza się gotowania zawiesiny przed wykonaniem pomiaru pH.

## 3. OZNACZANIE POZOSTAŁOŚCI NA SICIE

**3.1. Zasada metody.** Metoda polega na przesiewaniu na mokro próbki przez sito kontrolne, wysuszeniu pozostałości i zważeniu.

**3.2. Wykonanie oznaczania.** Oznaczanie pozostałości na sicie należy wykonać wg PN-80/C-04401 p. 2.3.4 z następującymi zmianami i uzupełnieniami:

a) do oznaczania odważyć 10 g próbki przygotowanej wg BN-86/6016-05/04 p. 4.

b) przygotować zawiesinę odważki próbki węglanu wapniowego w 100 ml wody,

c) w przypadku złej zwilżalności wodą, próbkę należy zwilżyć alkoholem etylowym lub metylowym przed przemyciem wodą,

d) pozostałość na sicie po wysuszeniu przenieść na szkiełko zegarkowe i zważyć.

## 4. OZNACZANIE BIAŁOŚCI

**4.1. Zasada metody.** Metoda polega na pomiarze stopnia białości za pomocą leukometru przy zastosowaniu do porównania wzorca białości.

### 4.2. Aparatura.

- a) Leukometr z wyposażeniem.
- b) Wzorec o stopniu białości 85%, uprzednio zalegalizowany.

**4.3. Wykonanie oznaczania.** Odważyć około 50 g próbki przygotowanej wg BN-86/6016-05/04 p. 4, następnie przygotować do pomiaru wg instrukcji obsługi leukometru. Uruchomienie leukometru i pomiar przeprowadzić wg instrukcji obsługi aparatu. Stopień białości zmierzyć po sprawdzeniu poprawności działania i nastawieniu leukometru na wzorec białości, stosując filtr niebieski. Stopień białości próbki odczytać na skali bębna pomiarowego.

Dopuszcza się wizualne oznaczanie białości przez porównanie z próbką wzorcową, której białość (80%) oznaczono za pomocą leukometru. W tym celu na płytce szklanej umieszczonej na arkuszu czarnego papieru o średnicy podstawy 15÷20 cm należy usypać dwa stożki z próbki badanej i próbki wzorcowej. Wysokość stożków wyrównać drugą płytką szklaną, następnie porównać białość obu próbek.

**4.4. Wynik końcowy oznaczania.** Za wynik końcowy oznaczania należy przyjąć średnią arytmetyczną co najmniej dwóch równoległych oznaczeń, między którymi różnica nie przekracza 0,5% wyniku niższego.

W przypadku wizualnego oznaczania produkt odpowiada wymaganiom normy, jeżeli białość próbki badanej jest co najmniej równa białości próbki wzorcowej.

K O N I E C

Informacje dodatkowe

Zgłoszona przez Instytut Chemii Nieorganicznej  
Ustanowiona przez Dyrektora Instytutu Chemii Przemysłowej dnia 25 sierpnia 1986 r.  
jako norma obowiązująca od dnia 1 lipca 1987 r.  
(Dz. Norm. i Miar nr 6/1987, poz. 16)

## INFORMACJE DODATKOWE

**1. Instytucja opracowująca normę** — Inowrocławskie Zakłady Chemiczne i Instytut Chemii Nieorganicznej, Gliwice.

**2. Normy związane**

PN-80/C-04401 Pigmenty. Ogólne metody badań

BN-86/6016-05/04 Syntetyczny węgiel wapniowy. Pobieranie i przygotowanie próbek do badań

**3. Normy zagraniczne**

Bułgaria GDC 1820-71 Калциев карбонат — утаен

CSRS ČSN 653397-68 Uhlíčan vápenatý sražený technický

Jugosławia JUS HB-1 102-63 Kalcijumkarbonat tehnicki (Telažena kreda)

NRD TGL 2789-1976 Grundchemikalien. Kalziumkarbonat gefällt  
Rumunia STAS 1083-76 Carbonat de calcium precipitat, tehnic  
Węgry MSZ 2692-74 Kalciumkarbonat. Precipitat, ipari  
ZSRR ГОСТ 8253-79 Мел химический осаждённый. Технические условия

**4. Autorzy projektu normy** — inż. Helena Marciniak-Nowak, mgr Romuald Czerwiński, Teresa Olejniczak — Inowrocławskie Zakłady Chemiczne; mgr inż. Anna Milińska — Instytut Chemii Nieorganicznej, Gliwice.