Główna Wirtualna biblioteka Forum BHP FAQ Chemia **Pirotechnika** Art. Użytkowników Kontal

Polecamy



Domowe laboratorium naukowe. Zrób to sam Windell Oskay (Author), Raymond Barrett (Contributor)

Cena: 44.90 zł

dodaj do koszyka zobacz opis

niedziela, 04 grudnia 2011 01:09

Azotan poliwinylu (PNV)

wielkość czcionki Wydruku

Oceń ten artykuł

(0 głosów)

Azotan poliwinylu $(C_2H_3NO_3)_n$ Pierwszy raz wyprodukowany przez G.Frank'a i H.Kruger'a w Niemczech w 1929 roku. Procedura otrzymywania ulepszyli dwaj 1 naukowcy Chédin i Tribot.

Właściwości fizyko-chemiczne:

- postać makroskopowa: biały proszek
- postać mikroskopowa: polimer posiadający na przemian w łańcuchu grupy - CH_2 i - CHONO_2 -
- gęstość od ρ=0,3 g/ml do ρ=1,5 g/mL
- prędkość detonacji zależy od gęstości V_D =2030 m/s i V_D =6560 m/s

Zastosowanie:

- paliwo
- · materiał wybuchowy

Otrzymywanie

Odczynniki:

- bezwodnik octowy
- alkohol etylowy (etanol)
- wodorowęglan sodu
- kwas azotowy (99-100%)
- · alkohol poliwinylowy

Sprzęt:

- kolba okrągłodenna
- mieszadło
- papierek lakmusowy
- ręczniki papierowe (sączki)

Do 100ml mieszaniny bezwodnik octowy/kwas azotowy (bezwodnik:kwas=0,4) o temp. -8°C dodawać przez około godzinę, 5g sproszkowanego alkoholu poliwynylowego. Mieszać dodawania i utrzymywać temp. poniżej -8°C podczas dodawania i 2 godz. po zakończeniu. Roztwór dodajemy do 100mL wody, mieszając bardzo gwałtownie. Wytrącony biały przefiltrować i przemyć wodą aż papierek pokaże odczyn neutralny.

Zostawiamy na 12 godz. w wodzie. Filtrujemy i przemywamy 96% alkoholem etylowym. Zostawiamy na kolejne 12 godz. w wodzie po czym filtrujemy i przemywamy 12% rc wodorowęglanu sodu. Myjemy wodą do neutralnego odczynu (papierka lakmusowego) i suszymy na otwartym powietrzu i eksykatorze próżniowym.

Mieszaniny przemysłowych materiałów wybuchowych wykorzystujące PVN:

WC846:

- 82% PVN
- 10.2% nitrogliceryna
- 0.7% dinitrotoluen (DNT)
- 6.1% ester dibutylu (DBP)
- 1.0% dwufenyloamina

M90:

- 57.75% PVN
- 40.0% nitrogliceryna
- 0.75% centralit etylu
- 0.50% alkohol etylowy

Artyku

Czytany 5456 razy

Ostatnio zmieniany czwartek, 15 grudnia 20

Tweetnij

Opublikowano w Kruszące

Inne przedmioty Użytkownika

- Nowy artykuł
- Nitroguanidyna
- Nowe książki w bibliotece!
- Wirtualna Biblioteka na VmC
- Nowy artykuł i zmiany na forum

Więcej w tej kategorii: « Chlorek pikrylu

Azotan metylu »

Zaloguj się, by skomentować

<u>powrć</u>