Główna Wirtualna biblioteka Forum BHP FAQ Chemia Pirotechnika Art. Użytkowników Kontakt

Polecamy



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

Cena: 44.90 zł

dodaj do koszyka zobacz opis

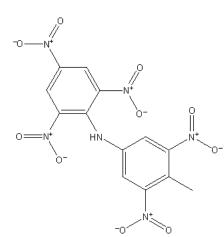
niedziela, 04 grudnia 2011 01:42

PADNT

wielkość czcionki Wydruku

Oceń ten artykuł

(1 głos)



PADNT (pikryloaminodinitrotoluen, 4-pikrylamino-2,6-dinitrotoluen, N-(4-metylo-3,5-dinitrofenylo)-2,4,6-trinitrofenyloamina) jest wojskowym materiałem wybuchowym stosowanym do głowic pocisków kumulacyjnych, bądź jako składnik PBX, czyli plas materiałów wybuchowych.

PADNT jest stałą substancją krystaliczną o temperaturze topnienia 198-201°C i gęstości 1,85 g/cm 3 . Jego próba Kasta wynosi 135 50% wybuchów. Wrażliwość na tarcie to 36 kg, a prędkość detonacji przy wcześniej wspomnianej gęstości to V_0 = 6628 m/s. detonacji to 203,7 kbar przy bilansie tlenowym B_t = -27,45.

Teoretyczny rozkład do produktów termodynamiczne trwałych zachodzi według następującego równania:

$$C_{13}H_8N_6O_{10} \rightarrow 6 \text{ CO} + 4 \text{ H}_2O + 3 \text{ N}_2 + 7 \text{ C}$$

Otrzymywanie

PADNT otrzymuje się w reakcji chlorku pikrylu z 4-amino-2,6-dinitrotoluenem.

Odczynniki

- Chlorek pikrylu (2,4,6-trinitrochlorobenzen)
- 4-amino-2,6-dinitrotoluen
- Metanol
- Octan etylu
- Woda destylowana

Sprzęt

- kolba trójszyjna 250 ml
- mieszadło mechaniczne
- chłodnica zwrotna

W kolbie kulistej na 250ml zaopatrzonej w chłodnice zwrotną, mieszadło magnetyczne i wkraplacz umieszcza się delikatnie4-amino-2,6-dinitrotoluen (1,97 g, 0,01 mol) i chlorek pikrylu (2,47 g, 0,01 mol). Z wkraplacza wprowadza się delikatnie mieszając 50ml metanolu i rozpoczyna ogrzewanie. Ogrzewanie w temperaturze wrzenia prowadzi się przez okres ok. 3h po czym wychładza mieszaninę reakcyjną do temperatury pokojowej. Wychłodzoną mieszaninę wylewa się do wody z kruszonym lodem. Odsącza wydzielone kryształy, kilkakrotnie przemywa wodą i suszy na powietrzu.

W celu oczyszczenia surowego produktu prowadzi się krystalizację z octanu etylu otrzymując ok. 2,5 g pikryloaminodinitrotoluenu co stanowi ok. 85% wydajności teoretycznej.



Artyku

Źródła

• Mehilal et al.: Journal of Hazardous Materials 2001, A84, 117-122.

Czytany 5298 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: « PETN ONBD (2,2',3,3',5,5',6,6'-oktanitrobenzydyna) »

Zaloguj się, by skomentować

powrć

10/25/23, 6:23 PM PADNT