

[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 01:52

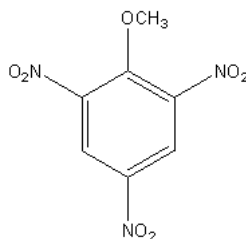
2,4,6-Trinitroanizol (2,4,6-trinitrometoksybenzen)

wielkość czcionki

[Wydruku](#)

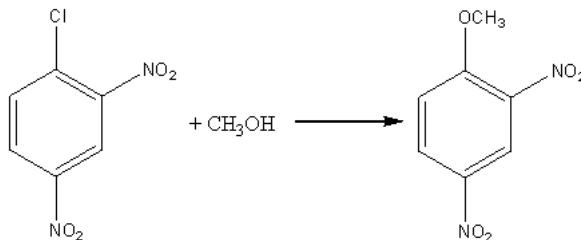
Oceń ten artykuł

(2 głosów)



2,4,6-Trinitroanizol jest białą krystaliczną substancją o temp. topnienia $t_f=68^\circ\text{C}$. Przy gęstości $d=1.6\text{g/cm}^3$ denotuje się z prędkością $V_0=6800\text{m/s}$. Jest reaktywny i łatwo ulegał hydrolizie do kwasu pikrynowego. Jego otrzymywanie przeprowadza się w dwóch fazach. Kondensacji 2,4-dinitrochlorobenzenu z alkoholem metylowym, a następnie nitracji pc dinitroanizolu.

Synteza 2,4-dintroanizolu

**Odczynniki:**

- dinitrochlorobenzen
- alkohol metylowy
- wodorotlenek potasu

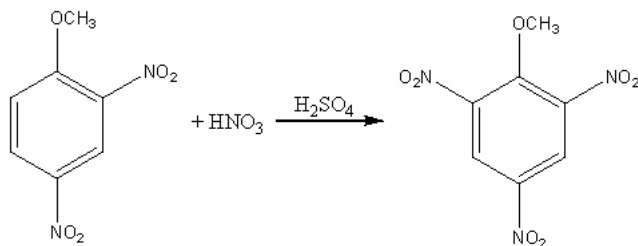
W naczyniu umieszczonym w łaźni z wodą i solą, wlewamy 60ml alkoholu etylowego i rozpuszczamy w nim 27g dinitrochlorobenzenu.

Teraz przygotowujemy roztwór 6g wodorotlenku potasu i 40ml alkoholu metylowego i dodajemy do pierwszego roztworu, ciągle mieszając. Zabarwienie powinno zmienić się na kolor czerwony przy wymieszaniu roztworów. Ogrzewać przez 1,5h, a następnie chłodzić w temperaturze pokojowej przez ok. 2h.

Kryształki które się wytworzą, należy odsączyć, przemyć alkoholem metylowym, ciepłą wodą i znowu alkoholem metylowym. Otrzymamy około 24g 2,4-dinitroanizolu o temp. topnienia 83°C

Teraz kiedy już mamy 2,4-dinitroanizol możemy przystąpić do jego nitracji, aby otrzymać 2,4,6-trinitroanizol.

Synteza 2,4,6-trinitroanizolu



Odczynniki:

- kwas siarkowy 77%
- kwas azotowy 17%

Przygotowujemy 120g mieszaniny nitrującej składającej się z 98g kwasu siarkowego 77%, 22g kwasu azotowego i 10g wody.

Dodajemy małymi porcjami 20g 2,4-dinitroanizolu, utrzymując temp. nie większa niż 50°C. Po dodaniu wszystkich składników, ogrzewamy przez 30 min. w 65°C.

Zostawiamy roztwór na jeden dzień. Odsączone kryształy przemywa się kilka razy zimną wodą, a następnie krystalizuje z alkoholu metylowego. Po takim zabiegu otrzymamy 1-Trinitroanizolu (żółtych igiełek) o temp. topnienia 67°C.

Artyku

Czytany **6163** razy

Ostatnio zmieniany wtorek, 13 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: [« Trinitroksylen](#) [TNO - 2,4,2',4'-tetranitrooksanilid](#) [»](#)

Zaloguj się, by skomentować

[powrót](#)