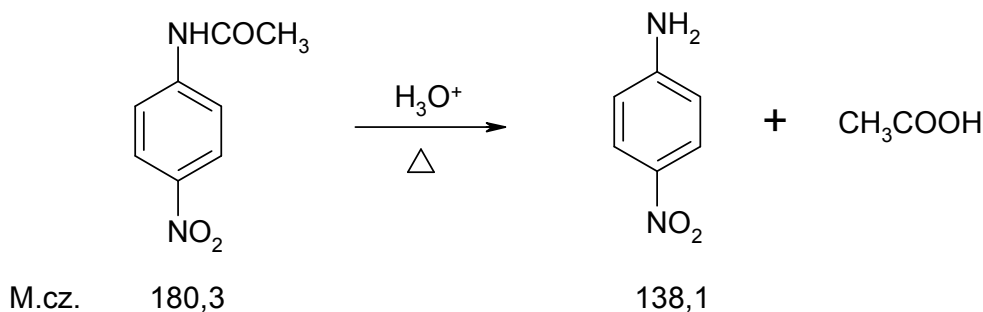


## p-NITROANILINA



### Substraty:

p-Nitroacetanilid	15 g (0,083 mola)
Kwas siarkowy (50% roztwór)	75 ml
Wodorotlenek sodu (20 % roztwór)	około 220 ml lub
Amoniak (stężony wodny roztwór)	około 80-100 ml
Etanol	

W 250 ml kolbie kulistej umieszcza się 15 g p-nitroacetanilidu i 75 ml 50% kwasu siarkowego. Mieszaninę ogrzewa się do wrzenia pod chłodnicą zwrotną w ciągu 20-30 minut. Hydrolizę należy zakończyć, gdy próbka mieszaniny rozpuszcza się całkowicie w pięciokrotnej objętości wody. Gorący, przezroczysty roztwór siarczanu p-nitroaniliny wylewa się do 200 ml zimnej wody i 100 g pokruszonego lodu i wytrąca p-nitroanilinę (*uwaga 1*), dodając nadmiar 20% roztworu wodorotlenku sodu lub stężonego roztworu amoniaku (*uwaga 2*). Po ochłodzeniu w lodzie odsącza się pod zmniejszonym ciśnieniem żółty, krystaliczny osad, przemywa dobrze wodą i dokładnie odciska. Surowy produkt krystalizuje się z mieszaniny etanol-woda (1:1 objętościowo), sączy, przemywa wodą i suszy. Wydajność p-nitroaniliny o tt. 148-149°C wynosi około 11 g (95%).

**Uwaga 1.** p-Nitroanilina jest silną trucizną.

**Uwaga 2.** Stężony wodny roztwór amoniaku ma właściwości silnie drażniące.

## Literatura:

- Mobring J.R., Neckers D.C.: Laboratory Experiments in Organic Chemistry. 2nd Ed. D. Van Nostrand Company 1973, str. 217;
- Moore J.A., Dalrymple D.L.: Ćwiczenia z Chemii Organicznej. PWN, Warszawa 1976, str. 66;
- Vogel A.J.: Preparatyka Organiczna. Wyd. II, WNT, Warszawa 1984, str. 586;