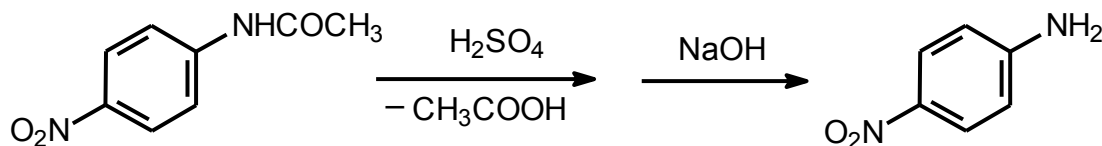


4-NITROANILINA**Odczynniki:**

4-nitroacetanilid	2,70 g (15 mmoli)
kwas siarkowy(VI) 98 %	3,00 cm ³ (5,52 g, 55 mmoli)
wodorotlenek sodu	4,8 g (120 mmoli) - jako roztwór w 40 cm ³ wody
chloroform	

UWAGA: Obowiązują rękawice ochronne. Praca tylko pod wyciągiem.

W małej kolbce okrągłodennej umieszcza się 4-nitroacetanilid i dodaje roztwór 3 cm³ stęż. kwasu siarkowego(VI) w 12 cm³ wody. Mieszaninę ogrzewa się do wrzenia pod chłodnicą zwrotną do chwili, gdy cały 4-nitroacetanilid przejdzie do roztworu. Otrzymany roztwór sączy się przez mały sączonek karbowany zwilżony wodą,¹ a przesącz alkalizuje, przez dodanie roztworu wodorotlenku sodu (sprawdzić odczyn roztworu - powinien być wyraźnie zasadowy!). Wydzielony osad surowego produktu odsącza się,² przemywa niewielką ilością zimnej wody i suszy.

Surowy produkt oczyszcza się na drodze krystalizacji. Odpowiedni rozpuszczalnik należy dobrać samodzielnie.³ Czysty związek ma postać żółtych igieł o tt. 147 °C. Czystość otrzymanego produktu należy również określić przy pomocy chromatografii cienkowarstwowej (SiO₂/CHCl₃). Obok rozcieńczonego roztworu otrzymanego związku należy nanieść wzorcowy roztwór 4-nitroaniliny oraz roztwór substratu.

¹ Sączonek z osadem umieszcza się w pojemniku **P** (stałe, palne).

² Przesącz należy przemyć w małym rozdzielaczu ok. 5 cm³ chloroformu. Warstwę organiczną wylewa się do pojemnika **F** (ciepłe, palne, zawierające fluorowce), zaś warstwę wodną do pojemnika **W-Z** (wodne roztwory zasad nieorganicznych).

³ Należy postępować zgodnie z opisem podanym przy ćwiczeniu wstępnym - *Krystalizacja*.