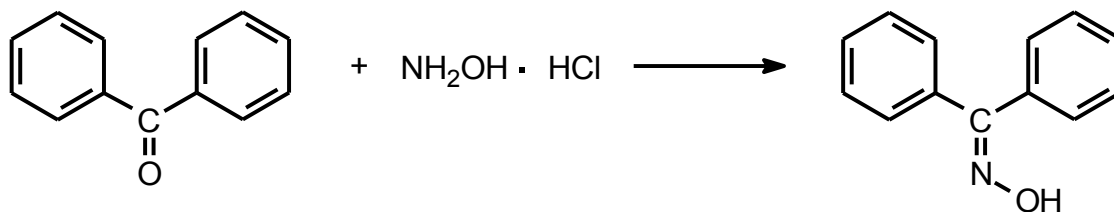


OKSYM BENZOFENONU**Odczynniki:**

benzofenon	5,0 g (0,027 m)	wodorotlenek sodu	5,6 g
chlorowodorek hydroksyloaminy	3,0 g (0,043 m)	kwas chlorowodorowy stęż.	15,0 cm ³
etanol	10,0 cm ³	metanol do krystalizacji	

UWAGA. Praca z substancjami żrącymi i toksycznymi. Obowiązują rękawice ochronne!

W kolbie kulistej o poj. 100 cm³ umieszcza się benzofenon, chlorowodorek hydroksyloaminy, etanol i 2 cm³ wody. Następnie wprowadza się małymi porcjami wodorotlenek sodu w pastylkach, wstrząsając przy tym kolbą. Gdyby reakcja przebiegała zbyt gwałtownie, należy kolbę chłodzić zimną wodą. Po dodaniu całej ilości wodorotlenku sodu, kolbę zaopatruje się w chłodnicą zwrotną i mieszaninę ogrzewa do wrzenia na łaźni wodnej przez 5 min. Następnie zawartość kolby chłodzi się i wylewa do zlewki o poj. 250 cm³, zawierającej roztwór kwasu chlorowodorowego w 100 cm³ wody. Wytrącony osad odsącza się, dokładnie przemywa zimną wodą¹ i suszy na powietrzu. Otrzymuje się produkt o tt. 142 °C. Można go przekrystalizować z metanolu (4 cm³ na 1 g związku).² Oksym benzofenonu jest związkiem nietrwałym, pod wpływem tlenu i wilgoci ulega stopniowemu rozkładowi na benzofenon i kwas azotowy. W miarę możliwości, bezpośrednio po otrzymaniu powinien zostać wykorzystany do dalszych reakcji. Jeśli nie jest to możliwe, należy przechowywać go w lodówce w szczelnie zamkniętym naczyniu.

¹ Przesącz umieszcza się w pojemniku **W-K** (wodne roztwory kwasów nieorganicznych).

² Przesącz umieszcza się w pojemniku **O** (ciekłe, palne, bez fluorowców).