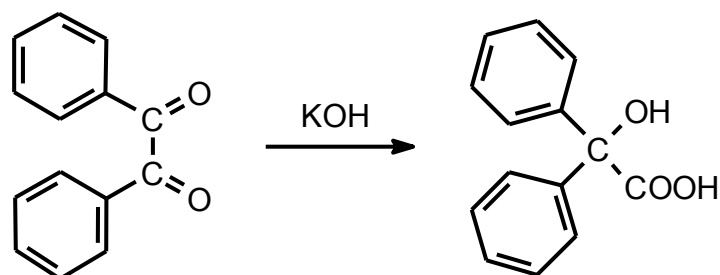


KWAS BENZILOWY**Odczynniki:**

dibenzoil (benzil)	2,5 g (0,012 m)	etanol	6,5 cm ³
wodorotlenek potasu	5,0 g (0,089 m)	kwas chlorowodorowy stęż.	

UWAGA: Praca z odczynnikami żrącymi i toksycznymi. Obowiązują rękawice ochronne oraz praca pod wyciągiem!

W małej kolbie okrągłodennej umieszcza się kolejno: roztwór wodorotlenku potasu w 7 cm³ wody, etanol i dibenzoil. Otrzymuje się roztwór o intensywnej ciemnoniebieskiej barwie, który ogrzewa się do wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez 10-15 minut. Następnie zawartość kolby wylewa się do porcelanowej parownicy i pozostawia do ostygnięcia (wskazane jest pozostawienie na noc). W tym czasie krystalizuje sól potasowa kwasu benzylowego. Kryształy odsącza się i przemywa małą ilością zimnego etanolu.¹ Odsączoną sól rozpuszcza się w 40 cm³ wody i dodaje się 2 krople stężonego kwasu chlorowodorowego, mieszając przy tym roztwór. Wytrącony osad ma barwę ciemnobrązową i jest nieco lepki. Osad sączy się, a do przesącza, który powinien być prawie bezbarwny dodaje się w dalszym ciągu kwas chlorowodorowy, aż roztwór stanie się kwaśny wobec papierka Kongo. Wytrącony kwas benzylowy sączy się, przemywa starannie wodą (do zaniku jonów chlorkowych)² i suszy. Otrzymuje się surowy produkt o zabarwieniu lekko różowym lub żółtym, który krystalizuje się następnie z wody z dodatkiem etanolu i węgla aktywnego.³ Czysty kwas benzylowy ma tt. 150 °C.

¹ Przesącz umieszcza się w pojemniku **E** (roztwory etanolowe).

² Przesącze umieszcza się w pojemniku **W-K** (wodne roztwory kwasów).

³ Przesącze po krystalizacji można wylać do zlewu.