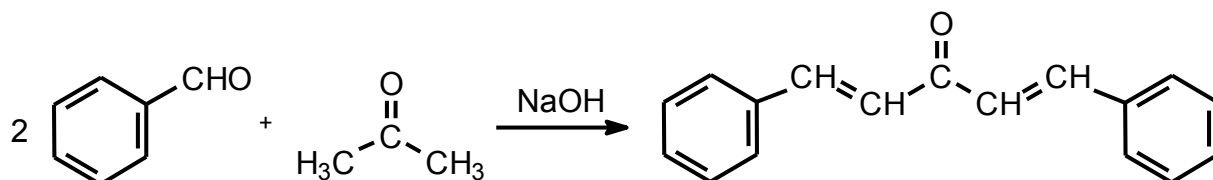


DIBENZYLIDENOACETON**Odczynniki:**

[aldehyd benzoesowy](#) 6,2 cm³ (6,4 g, 0,06 m)

[aceton czysty](#) 2,2 cm³ (1,8 g, 0,03 m)

[wodorotlenek sodu](#) 5,6 g

[etanol](#)

UWAGA: Praca z substancją żrącą. Obowiązują rękawice ochronne!

W zlewce o poj. 250 cm³ umieszcza się roztwór wodorotlenku sodu w 60 cm³ wody i 55 cm³ etanolu. Naczynie umieszcza się w łaźni lodowej na mieszadle magnetycznym, energicznie mieszając, dodaje się do roztworu połowę przygotowanej uprzednio mieszaniny acetonu i świeżo przedestylowanego aldehydu benzoesowego.¹ Po upływie 15 min wlewa się drugą połowę, utrzymując temp. mieszaniny w granicach 20 – 25 °C i miesza się jeszcze przez 0,5 godz. Jasnożółty, kłaczkowaty osad odsacza się,² przemywa zimną wodą, aż do obojętnego odczynu przesącza³ i suszy na powietrzu. Surowy produkt krystalizuje się z etanolu.² Tt. 112 °C.

¹ Przedgon i pozostałość po destylacji umieszcza się w pojemniku **O** (ciekłe, palne, bez fluorowców).

² Przesącz umieszcza się w pojemniku **E** (roztwory etanolowe).

³ Przesącze wodne umieszcza się w pojemniku **W-Z** (wodne roztwory zasad nieorganicznych).