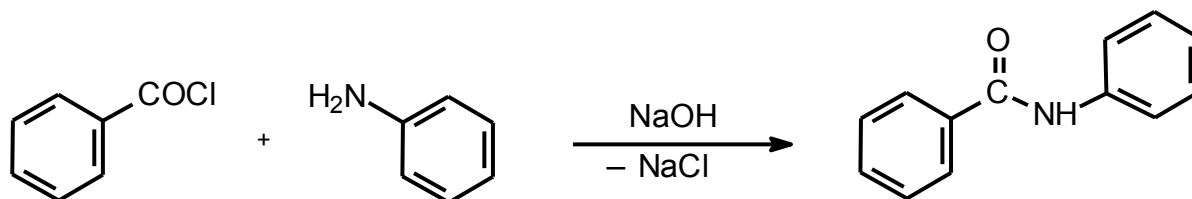


BENZANILID**Odczynniki:**

anilina	2,5 cm ³ (2,6 g, 0,028 m)
chlorek benzoilu	3,5 cm ³ (4,3 g, 0,03 m)
wodorotlenek sodu (roztwór 10 %)	22 cm ³
etanol	do krystalizacji

UWAGA: Zaleca się pracę w rękawicach ochronnych, wyłącznie pod wyciągiem, najlepiej w pomieszczeniu do pracy z substancjami łatwopalnymi.

W kolbie stożkowej o poj. 100 cm³ umieszcza się anilinę, roztwór NaOH i dodaje się chlorek benzoilu. Naczynie zamyka się korkiem i wstrząsa energicznie przez 20 minut. W czasie reakcji wydziela się ciepło. Surowy produkt wypada w postaci białego osadu. Po ukończeniu reakcji należy sprawdzić, czy mieszanina reakcyjna ma odczyn alkaliczny. Produkt odsącza się na lejku Büchnera i przemywa się starannie wodą.¹ Surowy produkt oczyszcza się przez krystalizację z etanolu, sącząc gorący roztwór przez duży sączek karbowany. Wydzielone kryształy odsącza się na lejku Büchnera. Otrzymuje się bezbarwny produkt o tt. 162 °C.

¹ Przesącz o odczynie alkalicznym miesza się w zamkniętym naczyniu do zaniku zapachu resztek chlorku benzoilu, a następnie zakwasza rozc. kwasem chlorowodorowym wobec papierka uniwersalnego. Wydzielony osad, po wysuszeniu, umieszcza się wraz sączkiem w pojemniku **P** (stałe, palne), a przesącz w pojemniku **W-K** (wodne roztwory kwasów).