

kwasu octowego. Do ochłodzonego roztworu aniliny w lodowatym kwasie octowym powoli wkrapla się roztwór $4,5 \text{ cm}^3$ (14 g; 0,09 mola) bromu w 9 cm^3 lodowatego kwasu octowego intensywnie mieszając. Reakcja jest silnie egzotermiczna. Surowa mieszanina poreakcyjna powinna być zabarwiona na żółto (w razie potrzeby dodaje się dodatkową ilość bromu).

Mieszaninę wylewa się do 80 cm^3 wody z drobno potłuczonym lodem, osad sączy na lejku sitowym, przemywa wodą i suszy. Otrzymuje się produkt o temp. topnienia $119\text{-}120^\circ\text{C}$. Po krystalizacji z etanolu uzyskuje się czystą 2,4,6-tribromoanilinę o temp. topnienia 120°C w ilości 9,9 g, co stanowi 62% wyd. teoret.

Piśmiennictwo: A. I. Vogel: Preparatyka organiczna. WNT, Warszawa 1984, s. 576.

Po wykonaniu ćwiczenia oczyszczony produkt należy przekazać prowadzącemu ćwiczenia. Do zaliczenia preparatu wymagane jest aby wydajność praktyczna wyniosła co najmniej 40%.

5. Utylizacja odpadów:

Zlewki poreakcyjne wodne i przesącz po krystalizacji należy wylać do pojemnika na zlewki organiczne zawierające chlorowce.

C. Sporządzenie raportu

Raport z wykonanego ćwiczenia należy sporządzić w formie pisemnej po wykonanym ćwiczeniu według obowiązującego wzoru i oddać prowadzącemu najpóźniej tydzień po skończonym ćwiczeniu.

D. Ocena ćwiczenia

Aby zaliczyć ćwiczenie, trzeba zdać kolokwium, wykonać ćwiczenie i oddać raport.