

1.3.8 Otrzymywanie tlenku miedzi(I) Cu_2O

W zlewce o poj. 250 cm^3 chłodzonej lodem umieścić przesączoną mieszaninę roztworów $5,5\text{ g}$ krystalicznego siarczanu miedzi(II) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ w 50 cm^3 wody i $2,5\text{ g}$ chlorowodoru hydroksyloaminy $\text{NH}_3(\text{OH})\text{Cl}$ w ok. 12 cm^3 wody. Do mieszanego roztworu ochłodzonego do 0° C , powoli dodać zimny r-r 5 g wodorotlenku potasowego w 75 cm^3 wody. Wytrącony czerwono żółty surowy tlenek po ok. 30 min . Zdekantować i przemyć czterokrotnie wodą zakwaszoną kwasem solnym, następnie wodą, aż r-r myjący nie będzie zawierał jonów siarczanowych i chlorkowych. Osad odsączyć, przemyć alkoholem etylowym i eterem, wysuszyć i zważyć. Zapisać równanie reakcji, obliczyć wydajność w przeliczeniu na ilość użytego siarczanu miedzi i wraz z opracowanym sprawozdaniem oddać osobie prowadzącej zajęcia.