



NASTANEK OBORINE CuCO_3

Pripravite raztopino modre galice, $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, in raztopino natrijevega karbonata, Na_2CO_3 .

S 100-mililitrskim merilnim valjem odmerite 50 mL raztopine CuSO_4 . Prelijte jo v 150-mililitrsko čašo. Z drugim merilnim valjem odmerite 50 mL raztopine Na_2CO_3 . Čašo in drugi merilni valj postavite na tehtnico, stehtajte in zabeležite maso pred začetkom poskusa.

Iz merilnega valja prelijte raztopino Na_2CO_3 v čašo z raztopino CuSO_4 . Prazen merilni valj postavite nazaj na tehtnico. Opazujte spremembe in zabeležite maso po poskusu.

Vse uporabljene raztopine po končanem poskusu zlijte v za to namenjeno posodo.

Kaj smo opazili pri poskusu?

Raztopina postaja motna. S tehtanjem smo ugotovili, da je masa snovi pred reakcijo enaka masi snovi po njej. Skupna masa se pri reakciji torej ne spremeni.

Kako razložimo opažanja?

Pri poskusu nastane netopen produkt bakrov karbonat, CuCO_3 , ki se izloči kot oborina. Nastanek oborine je dokaz, da je potekala kemijska reakcija, ki jo zapišemo s kemijsko enačbo:



Pri delu uporabljajte zaščitne rokavice.

