

LAB.

Några jonreaktioner



Syfte

Att studera reaktioner mellan olika joner och skriva reaktionsformler.

Utrustning

4 små provrör (halvmikroskala), provrörsställ, ev. provplatta, glasstav till omrörning, lite torkpapper, tabeller eller handböcker.

Kemikalier

Dropplaskor med utspädda ($0,1 \text{ mol/dm}^3$) lösningar av bariumklorid, kaliumjodid, kopparsulfat, natriumhydroxid, natriumsulfat, saltsyra, silvernitrat.

Utförande och redogörelse

Du kan utföra de försök som anges nedan, antingen i små provrör eller i fördjupningarna på en provplatta. Det räcker med 2–3 droppar av varje lösning.

Rör om med glasstaven om det behövs. Torka av staven innan du rör i en annan blandning.

Notera färgändringar, förändringar i aggregationstillstånd och eventuella temperaturändringar.

Identifiera reaktionsprodukterna genom att jämföra med beskrivningar av ämnena i tabeller, handböcker eller läroböcker.

Försök 1

Vad händer när du blandar silvernitratlösning (AgNO_3) och kaliumjodidlösning (KI)?

Skriv reaktionsformel.

Försök 2

Vad händer när du blandar bariumkloridlösning (BaCl_2) och natriumsulfatlösning (Na_2SO_4)? Skriv reaktionsformel.

Försök 3

Vad händer när du blandar kopparsulfatlösning (CuSO_4) och natriumhydroxidlösning (NaOH)? Skriv reaktionsformel.

Försök 4

Vad händer när du blandar natriumhydroxidlösning (NaOH) och saltsyra (HCl)? Skriv reaktionsformel.

Redogörelse

Hur kan man se att en kemisk reaktion ägt rum i försök 1-4?

Vilka olika typer av reaktioner kan joner och jonföreningar genomgå?