



I₂



PRI KEMIJSKI REAKCIJI SE SPREMINJA BARVA

V epruveto damo žličko joda, I₂. Nad jod namestimo nekaj zrahljane železne volne. Najprej rahlo segrevamo del epruvete, kjer je jod. Ko vijoličasta para joda doseže železno volno, začnemo z močnim plamenom segrevati železno volno.

Ko je reakcija končana in epruveta hladna, vanjo nalijemo 5–6 mL vode.

Epruveto večkrat pretresemo in vsebino prefiltriramo v drugo epruveto.

V vodi poskusimo raztopiti še železo in jod.

Kaj smo pri tem opazili?

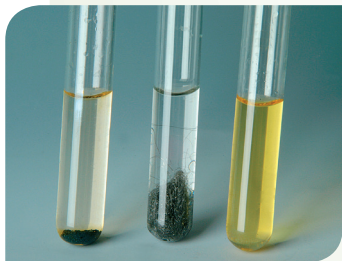
Jod je trdna siva snov kovinskega sijaja. Pri segrevanju sublimira. Njegova para je vijoličaste barve. Železna volna je prav tako trdna siva snov kovinskega sijaja. Ko smo začeli segrevati še železno volno, je to postopno prekrila nova snov rdečerrjave barve brez kovinskega sijaja. Produkt reakcije se dobro topi v hladni vodi, raztopina je rumeno-zelene barve. Železo in jod pa se v hladni vodi slabo topita.

Kako razložimo opažanja?

Pri segrevanju železa in pare joda je prišlo do kemijske reakcije. Jod in železo sta pri reakciji **reaktanta**. Produkt, ki je nastal iz kovine železa in nekovine joda, je ionska spojina in se imenuje železov jodid. Tako kemijsko reakcijo imenujemo tudi spajanje oz. sinteza.



Reakcija železa in joda



Raztapljanje reaktantov in produkta v vodi