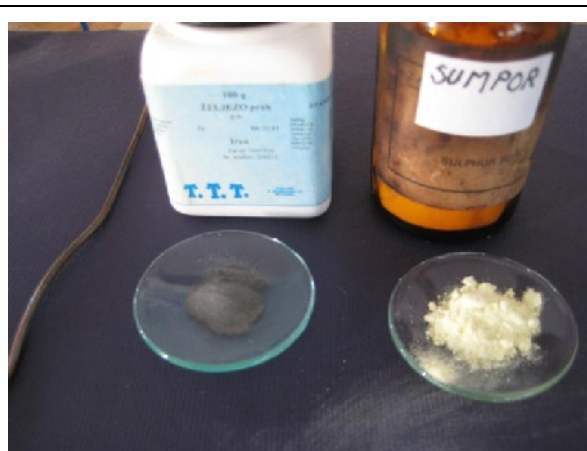


SAT KEMIJE- SOLI - 8. razred

Pripremila: Ružica Milošević, učiteljica kemije

Soli su ionski spojevi izgrađeni od **kationa**, najčešće metala, i **aniona**, kiselinskog ostatka.

Najpoznatija sol je natrijev klorid, kuhinjska sol, neophodna za život. Soli su najbrojniji spojevi u anorganskoj kemiji. Nazivi soli se formiraju po nazivu kationa i nazivu aniona kiselinskog ostatka. Primjerice kalcijev karbonat, bakrov sulfat, kalijev nitrat, željezov(II) sulfid. Soli možemo dobiti na više načina.



1. Dobivanje soli reakcijom metala i nemetala

Pribor: porculanska pločica, bakrena žica, žlijezica, plamenik, tarionik, željezni prah, sumporni prah, voda.

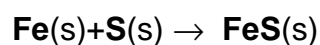
Pomiješali smo željezni i sumporni prah u tarioniku. Dobili smo heterogenu smjesu.



Smjesu smo izručili na porculansku pločicu, a bakrenu žicu smo užarili na plameniku.

Dodirnuli smo smjesu sumpora i željeza užarenom bakrenom žicom.

Smjesa se iskrila i stvorila se tamno siva kruta tvar, željezov(II) sulfid, sol.





Željezov(II) sulfid je tvrda tvar, razlikuje se od sumpora i željeza. Usitnili smo je u tarioniku.



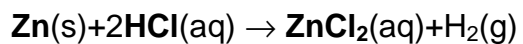
Željezov(II) sulfid ne otapa se u vodi i nije magneti an.

2. Dobivanje soli reakcijom metala i kiseline

Pribor: epruveta, granula cinka, klorovodi na kiselina.



Cink reagira s klorovodi nom kiselinom, pri emu nastaje sol cinkov klorid i vodik, kojeg uo avamo po mjehuri ima i što se sadržaj u epruveti pjeni.



3. Dobivanje soli reakcijom oksida metala i kiseline

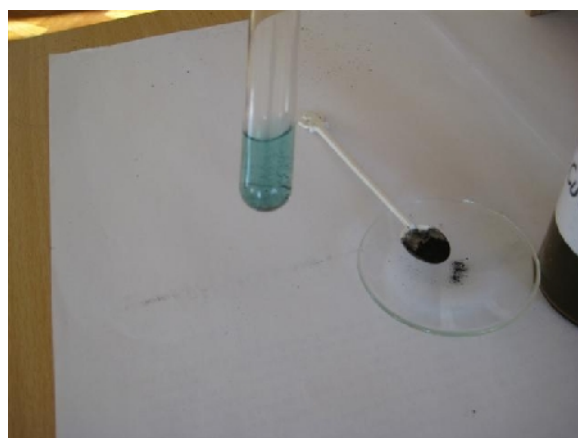
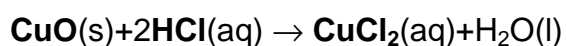
Pribor: epruveta, bakrov(II) oksid, klorovodi na kiselina.



U epruvetu smo ubacili žličicu bakrovog(II) oksida, crni prah.

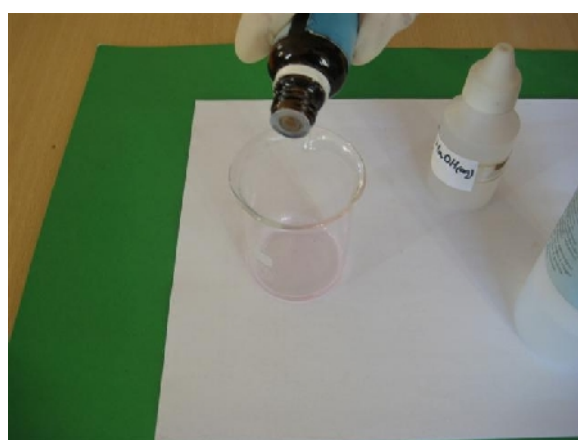
Dodali smo 3-4 mL razrije ene kiseline.

U reakciji se dobiva sol bakrov(II) klorid i voda. Sol je otopljena u vodi i otopina ima karakteristi nu zeleno-plavu boju.



4. Dobivanje soli reakcijom neutralizacije

Pribor: aša, razrije ena natrijeva lužina, razrije ena klorovodi na kiselina, indikator fenolftalein, plavi i crveni lakmus papir.



Ulili smo natrijevu lužinu u ašu i kap indikatora fenolftaleina. Pojavila se karakteristi na ljubi asta boja.



Pomalo smo dodavali klorovodičnu kiselinu i pratili promjenu boje fenolftaleina.



Neutralizacija je postignuta kada se obezboji otopina.

