

# SAT KEMIJE 7. razred – Vrste tvari

Pripremila: Ružica Milošević, učiteljica kemije

Tvari možemo svrstati u dvije skupine:

1. **Elementarne tvari** - nikakvim se postupkom ne mogu razložiti na jednostavnije i tu ubrajamo **metale i nemetale**.



Neki metali



Neki nemetali

2. **Kemijski spojevi su složene tvari.**

2a. **Kemijske spojeve možemo rastaviti na elementarne tvari**

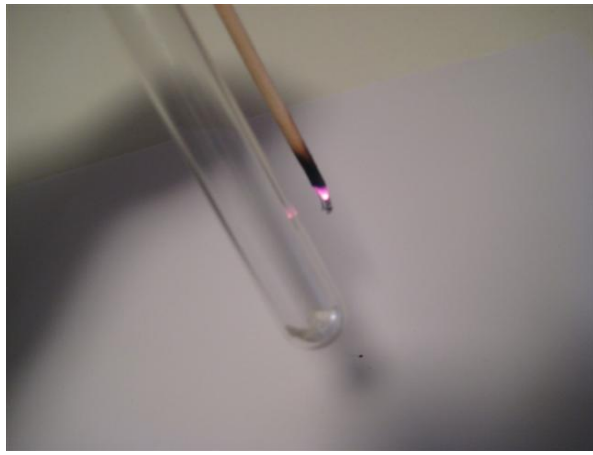


Pribor: plamenik, epruveta, drvena trješčica, žličica, drvena hvataljka, srebrov(I) oksid.



Zagrijavali smo srebrov(I) oksid, crnu praškastu tvar i pratili smo promjenu boje iz crne u srebrnu.

**Dno epruvete se posrebrilo.**



Pripremili smo tinjajuću trješčicu.



Unijeli smo tinjajuću trješčicu u epruvetu i ona se rasplamsala jer se u kemijskoj reakciji stvarao plin koji podržava gorenje, a to je kisik.

**Zaključak: srebrov(I) oksid je spoj, jer se u kemijskoj reakciji razložio na srebro i kisik.**

## 2b. Kemijske spojeve možemo dobiti iz elementarnih tvari

Pribor: plamenik, pinceta, satno staklo, magnezijeva traka.

Zagrijavali smo komadić magnezijeve trake na plameniku.



Metal magnezij je burno reagirao s kisikom iz zraka uz svjetlosni bljesak. Učenici su to pratili kroz naočale za sunce

Metal magnezij se pretvorio u bijeli prah, magnezijev oksid.

**Zaključak: dobili smo kemijski spoj magnezijev oksid iz dvije elementarne tvari-magnezija i kisika.**