

SAT KEMIJE 7. razred – Vrste tvari

Pripremila: Ružica Miloševi , u iteljica kemije

Pokuse snimili: Izabela Gvardiol i Marcelo Lordani , u enici 7. razreda

Tvari možemo svrstati u dvije skupine:

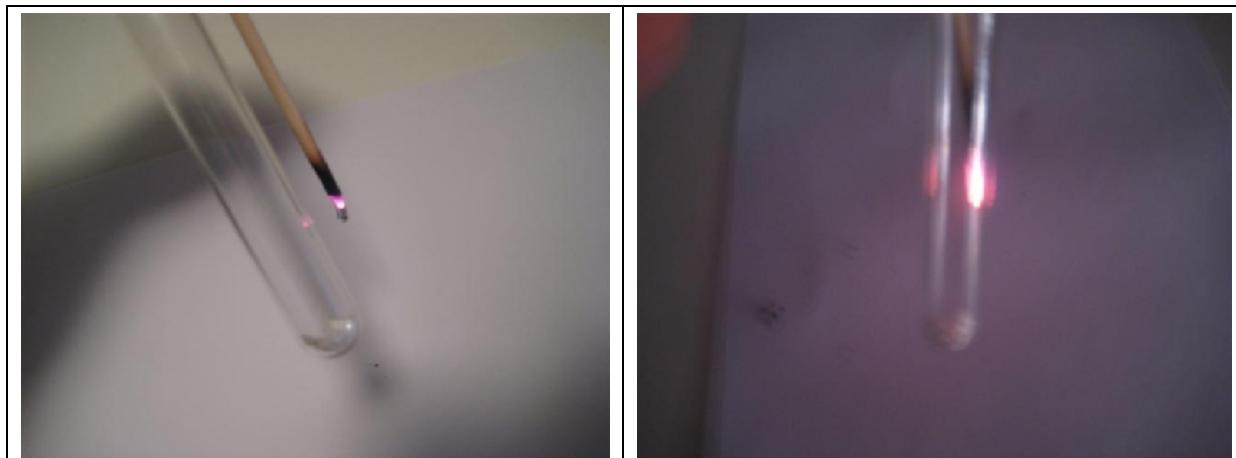
1. **Elementarne tvari** - nikakvim se postupkom ne mogu razložiti na jednostavnije i tu ubrajamo **metale i nemetale**.

Neki metali	Neki nemetali

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

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

Pribor: plamenik, epruveta, drvena trješica, žličica, drvena hvataljka, srebrov(l) oksid.	Zagrijavali smo srebrov(l) oksid, crnu praškastu tvar i pratili smo promjenu boje iz crne u srebrnu. Dno epruvete se posrebrilo.

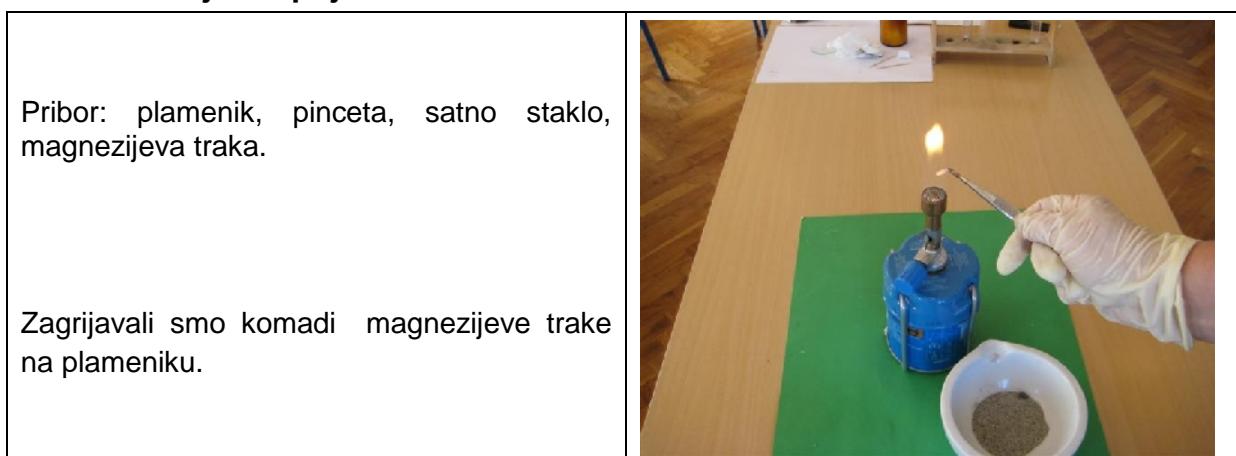


Pripremili smo tinjaju u trješ icu.

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

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

2b. Kemijske spojeve možemo dobiti iz elementarnih tvari



Metal magnezij je burno reagirao s kisikom iz zraka uz svjetlosni blijesak. U enici su to pratili kroz nao ale za sunce

Metal magnezij se pretvorio u bijeli prah, magnezijev oksid.

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