



POKUS 2.3. Od elementarnih tvari možemo dobiti kemijski spoj

D

Potreban pribor i kemikalije

- plamenik, epruveta, stalak za epruvete, špatula, žličica, keramička ploča, željezna žica, zaštitne naočale i rukavice
- željezo u prahu (ili strugotine), sumpor u prahu



Aktivnosti tijekom pokusa

1. Stavimo u epruvetu pola žličice željeza u prahu i jednako toliko sumpora.
 - a) Koje je boje sumpor u prahu? _____
 - b) Koje je boje željezo u prahu? _____Sadržaj epruvete pažljivo pomiješamo špatulom.
2. Na radnu površinu stavimo keramičku ploču i na nju istresimo sadržaj smjese iz epruvete.

Upalimo plamenik. Užarimo vrh željezne žice u šuštećem plamenu. Dotaknimo smjesu na keramičkoj ploči užarenim vrhom žice i pričekajmo da promjena prestane.
3. a) Opiši uzorak novonastale tvari na keramičkoj ploči.

b) Je li došlo do promjene tvari? Po čemu to zaključuješ?

c) Razlikuje li se novonastala tvar od početnih u ovom pokusu? Po čemu?

d) Kemijskom reakcijom dviju elementarnih tvari nastaje nova vrsta tvari.
Takve tvari nazivamo _____.