



POKUS 4.15. Gorenje alkohola

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ porculanska zdjelica, dva staklena lijevka, žigice, drveni štapić, kapaljka
- ✓ vapnena voda, kupovni etanol, metanol



Aktivnosti tijekom pokusa

1. U porculansku zdjelicu stavi oko 20 kapi etanola i zapali ga.
2. Suhi stakleni lijevak širim otvorom drži iznad plamena dok ne uočiš promjenu, a zatim spusti u zdjelicu. **Pazi da se ne opečeš!**

Opiši boju plamena pri gorenju etanola. _____

Opiši promjene na unutrašnjim stijenkama staklenog lijevka.

Što se dogodilo s plamenom nakon što si stakleni lijevak ostavio/ostavila u zdjelici?

Objasni zbog čega je nastala uočena promjena.

3. Prvi lijevak izvadi iz zdjelice s alkoholom. Unutrašnju stijenku drugoga staklenog lijevka navlaži bistrom vapnenom vodom. Ponovno zapali alkohol. Drži lijevak širim otvorom iznad plamena dok ne uočiš promjenu. Odmakni lijevak s plamena, a prvim lijevkom ugasi plamen.

Opiši promjenu koja se dogodila na unutrašnjoj stijenci lijevka.

Koje si tvari dokazao/dokazala gorenjem alkohola? Napiši njihova imena.

Kemijskom jednadžbom prikaži promjenu uočenu na unutrašnjoj stijenci lijevka.

Kemijskom jednadžbom prikaži gorenje etanola molekulske formule C_2H_6O .

4. Ovaj će dio pokusa izvesti nastavnik/nastavnica.

U porculansku zdjelicu stavimo oko 20 kapi metanola i zapalimo ga.

Opiši boju plamena pri gorenju etanola. _____

Kemijskom jednadžbom prikaži gorenje metanola molekulske formule CH_4O .

Usporedi boju plamena etanola s bojom plamena metanola. Možemo li na temelju boje plamena razlikovati ta dva alkohola?
