



POKUS 4.10. Ispitivanje kvalitativnog sastava organskih spojeva – dokazivanje sumpora

Potrebni pribor i kemikalije

✓ epruveta, stalak, plamenik, drvena hvataljka, žličica

✓ bjelance jajeta, vodena otopina natrijeva

hidroksida ($w(\text{NaOH}) = 20\%$), olovov(II) acetat ili olovov(II) nitrat (ili njihove vodene otopine)



Aktivnosti tijekom pokusa

1. U epruvetu stavi oko 1 mL bjelanca jajeta. Učitelj će ti u epruvetu dodati oko 1 mL otopine natrijeve lužine. Odloži epruvetu na stalak.
2. Upali plamenik. Sadržaj epruvete lagano zagrijavaj do vrenja pridržavajući epruvetu hvataljkom. Odmakni epruvetu od plamena i odloži je na stalak.
3. Dodaj u epruvetu na vrhu žličice olovova(II) acetata (ili nitrata). Zabilježi opažanja.

4. a) Obojena tvar koja je nastala u reakciji potječe od olovova(II) sulfida. Koja je njegova kemijska formula? Zaokruži broj ispred točnog odgovora.

1. PbSO_4

3. PbS_2

2. PbSO_3

4. PbS

b) Što je po kemijskom sastavu obojena tvar nastala u epruveti? Zaokruži broj ispred točnog odgovora.

1. kiselina

3. hidroksid

2. sol

4. oksid

c) Kemijskom jednadžbom prikaži nastajanje olovova(II) sulfida reakcijom iona metala i nemetala u vodenoj otopini.

d) Koji je kemijski element dokazan pokusom u bjelancu jajeta?