



POKUS 4.9. Ispitivanje kvalitativnog sastava organskih spojeva – dokazivanje dušika

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ epruveta, stalak, plamenik, drvena hvataljka, ljepljiva vrpca
- ✓ bjelance jajeta, koncentrirana natrijeva lužina, crveni lakmusov papir



Aktivnosti tijekom pokusa

1. U epruvetu stavi oko 1 mL bjelanca jajeta. Učitelj će ti u epruvetu dodati oko 1 mL koncentrirane natrijeve lužine. Odloži epruvetu na stalak.
2. Presavij crveni lakmusov papir po sredini te jednu polovicu papira navlaži vodom. Navlaženu polovicu stavi uz unutrašnji rub epruvete, a suhu polovicu presavij na vanjsku stijenku i pričvrsti ljepljivom vrpcom (selotejpom).
3. Lagano zagrijavaj epruvetu pridržavajući je drvenom hvataljkom. Pazi da njezin sadržaj ne dođe u dodir s lakmusovim papirom. Zagrijavaj sadržaj dok ne uočiš promjenu na lakmusovu papiru. Epruvetu odloži na stalak i zabilježi opažanje.

4. a) Koja je tvar uzrokovala promjenu boje lakmusova papira? Zaokruži broj ispred točnog odgovora.

1. kiselina

2. sol

3. lužina

4. voda

b) Promjenu boje indikatora uzrokovao je amonijak. Koji su kemijski elementi dokazani tim postupkom? Zaokruži broj ispred točnog odgovora.

1. vodik i kisik

2. kisik i dušik

3. dušik i klor

4. vodik i dušik

c) Nastali se amonijak dobro otapa u vodi dajući amonijevu lužinu. Opisani proces prikaži kemijskom jednadžbom.

