



POKUS 3.4. Ispitivanje kiselosti i lužnatosti otopina

Potreban pribor i kemikalije

- stalak s osam epruveta, četiri kapaljke, satno stakalce
- vodena otopina sapuna, vodena otopina kuhinjske soli, ocat, destilirana voda, metiloranž, fenolftalein, crveni i plavi lakmusov papir

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Označi epruvete brojevima od 1 do 8. U dvije epruvete ulij malo octa, u dvije vodenu otopinu sapuna, u dvije vodenu otopinu kuhinjske soli, a u preostale dvije destiliranu vodu.

2. Razreži trake plavoga i crvenog lakmusova papira na četiri dijela te ih položi na satno stakalce. Kapaljkom dodaj po jednu kap sadržaja epruvete 1, 3, 5 i 7 na komadiće obaju lakmusovih papira. Pozorno promatraj.

Koje otopine mijenjaju boju crvenoga lakmusova papira? _____

Kakvu je promjenu boje pokazao crveni lakmusov papir? _____

Jesu li te otopine kisele ili lužnate? _____

Koje otopine mijenjaju boju plavog lakmusova papira? _____

Kakvu je promjenu boje pokazao plavi lakmusov papir? _____

Jesu li te otopine kisele ili lužnate? _____

Kada ćeš upotrijebiti plavi, a kada crveni lakmusov papir kao indikator?

3. U svaku od epruveta označenih brojevima 1, 3, 5 i 7 dodaj kapaljkom po dvije kapi metiloranža.

U kojim je otopinama došlo do promjene boje metiloranža? _____

Kako se mijenja boja metiloranža? _____

Što zaključuješ o svojstvima tih otopina? _____

Za koje otopine možeš kao indikator rabiti metiloranž?

4. U svaku od epruveta označenih brojevima 2, 4, 6 i 8 dodaj kapaljkom po dvije kapi otopine fenolftaleina.

U kojim je otopinama došlo do promjene boje otopine fenolftaleina? _____

Kako se mijenja boja otopine fenolftaleina? _____

Što zaključuješ o svojstvima tih otopina? _____

Za koje otopine možeš kao indikator rabiti fenolftalein?

5. Na slici zabilježi opažanja iz aktivnosti 3. i 4.

