**PONAVLJANJE\_Kisline, baze, soli\_Raztopine\_Organske kisikove spojine**

**1.** Kaj je indikator?

*Je snov, ki ob prisotnosti kisline ali baze spremeni barvo.*

**2. 1** Napiši formule naslednjih spojin:

a) Kalcijev hidroksid *Ca(OH)2* b) Ogljikova kislina *H2CO3* c) Magnezijev fosfat *Mg3(PO4)2*

**2.2** Zapisane spojine pri nalogi 2.1 opredeli kot, kislino, bazo ali sol.

*a) baza* *b) kislina* *c) sol*

3. Shema delcev predstavlja vodno raztopino neke kisline A (*zaradi preglednosti niso narisane vse molekule vode*). Katere trditve, veljajo za kislino A? Zapiši črke (a, b, c, d), kot odgovor na nalogo.

 **a** Kislina A je močna kislina.

 **b** Vodna raztopina kisline A ima pH 8.

 **c** Le majhen delež molekul kisline A je v vodni raztopini oddal protone molekulam vode.

 **d** V vodni raztopini kisline A so oksonijevi in nitratni ioni.

*ODGOVOR: a, d.*

**4.** Pojasni, zakaj je etanol topen v vodi, pentan-1-ol pa ni.

*Etanol je v vodi topen, ker se z vodo meša v vseh razmerjih. Pentan-1-ol v vodi ni topen, ker z naraščanjem števila ogljikovih atomov topnost v vodi manjša (pada).*

**5.** Kaj so mila?

*Mila so natrijeve in kalijeve soli maščobnih kislin.*

6. Napiši formulo (racionalno) oziroma imeni naslednjih spojin:

a) metil pentanoat b) CH3-CH2-COOH c) CH3-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-OH

*CH3-CH2-CH2-CH2-COO-CH3**propanojska kislina* *heksan-1-ol*