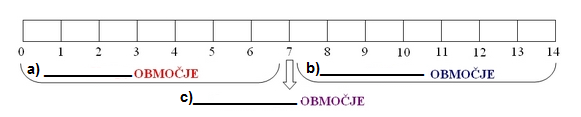
**PPREVERJANJE\_Kisline, baze, soli\_Raztopine\_Organske kisikove spojine**

**OPOMBA: rešitve so podčrtane.**

**1.** Dopolni pH lestvico, tako da poimenuješ območja pod a, b in c.

a) *Kislo območje*

b) *Bazično območje*

c) *Nevtralno območje*

**2.** Napiši formule naslednjih spojin:

a) Natrijev karbonat *Na2CO3* b) Aluminijev hidroksid *Al(OH)3* c) Jodovodikova kislina *HI*

3.Pojasni pojem koncentrirana raztopina.

*Koncentrirana raztopina ima malo topila (vode) in veliko topljenca (npr. sol).*

4. Iz 100 g raztopine soli smo odparili 30 g vode, tako da je v čaši ostala čista sol. Izračunaj masni delež soli v raztopini.

*m(raztopine)= 100g W(soli)= m(soli) / m (raztopine) m(raztopine)= m(soli) + m(vode)*

*m(vode)= 30g W(soli)= 70 g / 100 g m(soli)= m(raztopine) – m(vode)*

*W(soli)=? W(soli)= 0,7 m (soli)= 100g – 30g = 70g*

Pravilen odgovor je C.

**5.** Poimenuj in napišifunkcionalni skupini za:

a) Aldehid; Ime *aldehidna funk. sk*, Formula funkcionalne skupine *-CHO*

b) Alkohol; Ime *hidrokslina funk. sk.*, Formula funkcionalne skupine *-OH*

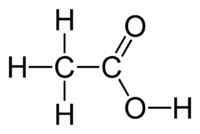
**6.** Opredeli trditve kot pravilne ali nepravilne.

a) Maščobe so estri glicerola in maščobnih kislin. *Pravilna*

b) Natrijeva mila so trda.  *Pravilna*

c) Glukoza je predstavnik monosaharida. *Pravilna*

7. Napiši formuli oziroma ime naslednjih spojin:

a) metil propanoat b)  c) pentan-2-ol

*CH3-CH2-COO-CH3* *Etanojska kislina* CH3-CH(OH)-CH2-CH2-CH3

Zapis OH v oklepaju pomeni, da je

vezan točno na drugi ogljik.

8. Dopolni reakcijsko shemo reakcije alkoholov, tako da napišeš katera vrsta spojine nastane.

Sekundarni alkohol  *Keton*