# **3. test znanja – 2.letnik**

## Ime in priimek: …………………………. št. točk ….. / 24 …….. %

Datum: OCENA ……...

Kriterij: 0-49% - 1, 50-62% - 2, 63-75% - 3, 76-88% - 4, 89-100% - 5

Pišite čitljivo. Pri računskih nalogah mora biti razviden potek reševanja!

Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

1. V katerem primeru bomo pri raztapljanju soli v vodi dobili raztopino s pH večjim od 7? Obkroži pravilen odgovor! [2]
2. natrijev acetat
3. amonijev klorid
4. natrijev nitrat(V)
5. barijev sulfat(VI)
6. amonijev nitrat(V
7. 1 liter kisline s pH = 2 razredčimo na 10 litrov. Kolikšen je pH razredčene kisline? [3]
8. 100 mL 0,20 M klorovodikove kisline razredčimo na 200 mL. Koliko mL 0,1 M raztopine natrijevega hidroksida porabimo za nevtralizacijo razredčene raztopine? [5]
9. V 10 mL raztopine klorovodikove kisline je 6,0∙1020 oksonijevih ionov. Izračunaj pH raztopine! [3]
10. Zmešamo raztopini dveh elektrolitov. V katerih primerih poteče ionska reakcija? [1]
11. ........................
12. ........................
13. ........................
14. Katera trditev je pravilna za 25 mL 0,01 M vodno raztopino etanojske kisline? [2]
15. V 1 L raztopine je 0,01 mol oksonijevih ionov.
16. pH raztopine je 2,0.
17. Raztopina ne prevaja električnega toka.
18. V raztopini je več oksonijevih ionov kakor molekul etanojske kisline.
19. Pri titraciji porabimo 25 mL 0,01 M raztopine natrijevega hidroksida.
20. Za nevtralizacijo natrijevega hidroksida smo porabili 140 mL 0,55 M žveplove(VI) kisline. Koliko gramov natrijevega hidroksida je bilo v vzorcu? [4]
21. 1 L 1M žveplove(VI) kisline popolnoma zreagira z: [2]
22. 1 L 1 M NaOH
23. 1 L 2 M NaOH
24. 1 L 3 M NaOH
25. 1 L 4 M NaOH
26. 1 L 5 M NaOH
27. Pri kakšnih pogojih bo nastalo več produkta pri reakciji: [2]



1. Dodamo katalizator.
2. Povišamo temperaturo.
3. Povišamo tlak reakcijske zmesi.
4. Z nižamo tlak kisika v reakcijski zmesi.
5. Na količino produktov ne moremo vplivati.