



6. Za pripremanje 25 grama 4% rastvora NaCl potrebno je:

- a) 4 g natrijum-hlorida i 25 g vode
- b) 4 g natrijum-hlorida i 21 g vode
- c) 4 g natrijum-hlorida i 96 g vode
- d) 1 g natrijum-hlorida i 25 g vode
- e) 1 g natrijum-hlorida i 24 g vode
- f) 1 g natrijum-hlorida i 21 g vode

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

7. Kolika je masena koncentracija rastvora koji u 250 cm<sup>3</sup> sadrži 1,5 g KNO<sub>3</sub>?

- a) 8 g/dm<sup>3</sup>
- b) 4 g/dm<sup>3</sup>
- c) 6 g/dm<sup>3</sup>
- d) 2 g/dm<sup>3</sup>

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

8. U 150 cm<sup>3</sup> rastvora Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> količinske koncentracije 0,3 mol/dm<sup>3</sup>, dodato je 300 cm<sup>3</sup> vode. Koncentracija rastvora nakon razblaženja iznosi:

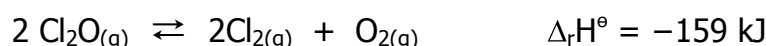
- a) 0,1 mol/ dm<sup>3</sup>
- b) 0,01 mol/ dm<sup>3</sup>
- c) 0,2 mol/ dm<sup>3</sup>
- d) 0,02 mol/ dm<sup>3</sup>

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

9. Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje. Nakon što se uspostavi ravnoteža brzina direktne reakcije:

- a) se ne menja
- b) raste
- c) opada
- d) je jednaka nuli

10. Hlađenjem gasovite smeše koja se nalazi u hemijskoj ravnoteži:



- a) povećava se koncentracija Cl<sub>2</sub>O
- b) smanjuje se koncentracija Cl<sub>2</sub>
- c) povećava se koncentracija O<sub>2</sub>
- d) promena temperature ne utiče na položaj ravnoteže.

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

11. Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje. Od sledećih supstanci sa hlorovodoničnom kiselinom ne reaguje:

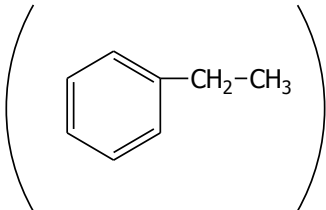
- a) kalijum-permanganat
- b) natrijum-hidroksid
- c) kalcijum-karbonat
- d) natrijum-hlorid

12. Ako je pH vrednost rastvora 10, onda je u tom rastvoru koncentracija OH<sup>-</sup>-jona:

- a) 10<sup>-4</sup> mol/dm<sup>3</sup>
- b) 10<sup>-5</sup> mol/dm<sup>3</sup>
- c) 10<sup>-7</sup> mol/dm<sup>3</sup>
- d) 10<sup>-10</sup> mol/dm<sup>3</sup>

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

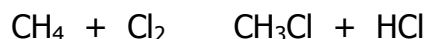


21. Oksidacijom etilbenzena  nastaje:

- a) fenilmetanska kiselina
- b) benzoeva kiselina
- c) fenol
- d) fenil-metil-keton

Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.

22. Predstavljena hemijska reakcija pripada reakcijama:



- a) adicije
- b) eliminacije
- c) supstitucije

Zaokružiti slovo ispred tačnog odgovora.

23. U molekulu 1,3-butadiena svi C-atomi su:

- a)  $\text{sp}^3$ -hibridizovani
- b)  $\text{sp}^2$ -hibridizovani
- c)  $\text{sp}$ -hibridizovani

Zaokružiti slovo ispred tačnog odgovora.

24. Koje od navedenih tvrdnji se odnose na etil-etanoat?

- a) Anhidrid je.
- b) Dobija se reakcijom etanola i etanske kiseline.
- c) Rastvara se u vodi.
- d) Estar je.

Zaokružiti slovo ispred tačnih odgovora.

25. Koje od navedenih karbonilnih jedinjenja podleže aldolnoj kondenzaciji?

- a) 2,2-dimetilpropanal
- b) 2-metilpropanal
- c) benzaldehid

Zaokružiti slovo ispred tačnog odgovora.

26. Koje jedinjenje nastaje blagom oksidacijom 1-butanola?

- a) butanal
- b) propanska kiselina
- c) butanon

Zaokružiti slovo ispred tačnog odgovora.

27. Napisati hemijsku jednačinu reakcije piridina sa HBr.

28. Koje od navedenih jedinjenja zagrevanjem daje etanamid?

- a) etilamonijum-hlorid
- b) etilamin
- c) amonijum-etanoat

Zaokružiti slovo ispred tačnog odgovora.

29. Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje.  $\alpha$ -D-glukopiranoza i  $\beta$ -D-glukopiranoza su:

- a) anomeri
- b) enantiomeri
- c) pentoze
- d) ketoze

30. Zaokružiti slovo ispred tačne tvrdnje. Primarna struktura proteina se odnosi na:

- a. način formiranja vodoničnih veza u proteinu
- b. raspored polipeptidnih lanaca u molekulu složenog proteina
- c. prvu aminokiselinu u polipeptidnom nizu molekula proteina
- d. redosled aminokiselina u polipeptidnom lancu