

HEMIJA – TEST C1

Zaokruži slovo ispred tačnog odgovora! (samo jedan odgovor je tačan)

1. Hlor ima redni broj 17 i elektronsku konfiguraciju:
 - a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 - b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^5 3d^1$
 - c) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^6$
 - d) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1 3p^5 3d^2$
2. Kojoj vrsti elemenata pripadaju brom i jod?
 - a) halogeni
 - b) plemeniti gasovi
 - c) izotopi
 - d) izobari
3. Koliko ima atoma u 16 g kiseonika:
 - a) 3×10^{23}
 - b) 6×10^{23}
 - c) 9×10^{23}
 - d) 12×10^{23}
4. Zaokružiti koncentraciju $[H^+]$ jona koja odgovara baznom rastvoru:
 - a) $[H^+] = 10^{-1}$
 - b) $[H^+] = 10^{-6}$
 - c) $[H^+] = 10^{-7}$
 - d) $[H^+] = 10^{-13}$
5. U svojim stabilnim jedinjenjima zemnoalkalni metali obično postoje kao:
 - a) M^+ kationi
 - b) M^{2+} kationi
 - c) M^- anioni
 - d) M^{2-} anioni
6. Oksidacijsko stanje kiseonika u oksidima je:
 - a) - 2
 - b) - 1
 - c) +1
 - d) + 2
7. Koji od navedenih vodenih rastvora soli reaguje bazno usljed hidrolize?
 - a) Na_2SO_4
 - b) NH_4Cl
 - c) $FeCl_3$
 - d) $NaCN$

8. Za neutralizaciju 0,2 mola kalcijevog hidroksida treba:
- 0,2 mol HCl
 - 0,3 mol HCl
 - 0,4 mol HCl
 - 0,8 mol HCl
9. Za izgaranje 8 g sumpora u SO_2 pri standardnim uslovima, potreban volumen kiseonika je:
- $5,6 \text{ dm}^3$
 - $11,2 \text{ dm}^3$
 - $22,4 \text{ dm}^3$
 - ništa od navedenog
10. Broj mogućih izomera kod propana iznosi:
- 1
 - 2
 - 3
 - ništa od navedenog
11. Fruktaza je:
- aldopentoza
 - ketoheksaza
 - aldoheksaza
 - ketopentoza
12. Za alkane je karakteristična reakcija:
- polimerizacije
 - adicije
 - supstitucije
 - oksidacije
13. Peptidna veza je:
- $-\text{CO}-\text{NH}-$
 - $-\text{COO}-\text{NH}-$
 - $-\text{CO}-\text{NH}_2-$
 - $-\text{COO}-\text{NH}_2-$
14. Kaboksilnu skupinu sadrži
- adenin
 - alanin
 - anilin
 - timin
15. σ (sigma) veza je:
- jonska
 - kovalentna
 - donorska
 - ništa od navedenog