

UNIVERZITET U TUZLI
FARMACEUTSKI FAKULTET TUZLA

Kvalifikacioni ispit (2014/2015)

HEMIJA – TEST B2

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

1. Prelazni elementi:
 - a) svi su nemetali
 - b) svi su gasovi
 - c) popunjavaju d-podljusku
 - d) ništa od navedenog
2. p-podljuska može da primi:
 - a) 2 elektrona
 - b) 6 elektrona
 - c) 10 elektrona
 - d) 18 elektrona
3. Jedan mol neon-a, pri normalnim uslovima, ima:
 - a) $11,2 \text{ dm}^3$
 - b) 22,4 molekula
 - c) Avogadrova broj atoma
 - d) Avogadrova broj molekula
4. U kom nizu se nalaze samo metali:
 - a) J, B, Si, K, Ca
 - b) Br, He, Sn, As, Bi
 - c) Ag, Cl, He, As, Si
 - d) Hg, Al, Bi, Cs, Be
5. Baze su:
 - a) hidroksidi metala
 - b) oksidi nemetala
 - c) rastvori koji boje lakmus crveno
 - d) rastvori niskog pH
6. U slabe kiseline spada:
 - a) HNO_3
 - b) H_2SO_4
 - c) H_2S
 - d) HCl
7. Oksidacijski broj +2 ugljenika je u spoju:
 - a) CO_2
 - b) H_2CO_3
 - c) CO
 - d) H_2C_2

8. Potpunom neutralizacijom jednog mola fosfatne kiseline nastat će:
- a) 2 mola vode
 - b) 3 mola vode
 - c) 1 mol vode
 - d) 0,5 mola vode
9. Jedan mol LiH u reakciji sa vodom pri standardnim uslovima daje:
- a) $2,24 \text{ dm}^3 \text{ H}$
 - b) $11,2 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$
 - c) $22,4 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$
 - d) ništa od navedenog
10. Broj mogućih izomera kod butana iznosi:
- a) 4
 - b) 3
 - c) 2
 - d) 1
11. Heksoza je:
- a) maltoza
 - b) riboza
 - c) glukoza
 - d) deoksiriboza
12. Reakcije na dvostrukoj vezi nazivaju se reakcije:
- a) supstitucije
 - b) adicije
 - c) esterifikacije
 - d) saponifikacije
13. HCHO predstavlja molekulu:
- a) formaldehida
 - b) acetaldehyda
 - c) acetona
 - d) ništa od navedenog
14. Aminokiseline:
- a) se mogu ponašati kao kiseline i kao baze
 - b) se mogu međusobno povezivati preko kiseonika
 - c) se mogu međusobno povezivati preko vodika
 - d) se dobro otapaju u organskim rastvaračima
15. Između dva atoma karbona u etenu obrazuju se:
- a) dvije σ veze
 - b) dvije π veze
 - c) jedna σ i jedna π veza
 - d) dvije σ i jedna π veza