

UNIVERZITET U NOVOM SADU  
MEDICINSKI FAKULTET

Dana: 07. 09. 2006.

TEST PITANJA IZ HEMLJE  
ZA PRIJEMNI ISPIT ŠK. 2006/07. GODINE

- Koji od navedenih elemenata ima najveći afinitet prema elektronu?  
A) Al      B) Na      C) S      D) Cl      E) Mg
- U kom od navedenih jedinjenja postoji jonska veza?  
A)  $\text{NH}_3$     B)  $\text{NH}_2\text{OH}$     C)  $\text{HCl}$       D)  $\text{MgCl}_2$     E)  $\text{CHCl}_3$
- Sagorevanjem neke količine saharoze ( $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ) oslobodi se 282,5 kJ toplote. Promena standardne entalpije reakcije potpunog sagorevanja saharoze je  $\Delta H^0 = -5650 \text{ kJ/mol}$ . Odrediti zapreminu nastalog  $\text{CO}_2$  svedenu na normalne uslove. ( $p = 101,325 \text{ kPa}$ ,  $T = 273 \text{ K}$ )  
A)  $134,4 \text{ dm}^3$     B)  $13,44 \text{ dm}^3$     C)  $1344 \text{ cm}^3$       D)  $268,8 \text{ dm}^3$     E)  $26,88 \text{ dm}^3$
- Na osnovu vrednosti energija aktivacija za date supstance (datih u zagradama) odrediti koja se od njih najbrže termički razlaže.  
A)  $\text{CH}_3\text{N}_3$  (172 J)      B)  $\text{HI}$  (180 J)      C)  $(\text{CH}_3)_2\text{O}$  (224 J)  
D)  $\text{NH}_3$  (321 J)      E)  $\text{N}_2\text{O}_5$  (256 J)
- Izračunati količinsku koncentraciju hloridnih jona ( $\text{mol/dm}^3$ ) u rastvoru hlorovodonične kiseline masene koncentracije  $3,65 \text{ g/dm}^3$  ako je stepen disocijacije rastvora 0,92.  $\text{Ar}(\text{Cl}) = 35,5$   
A) 0,01      B)  $9,2 \times 10^{-3}$       C) 0,1  
D) 0,92      E)  $9,2 \times 10^{-2}$
- Koliko grama taloga nastaje reakcijom  $200 \text{ cm}^3$  rastvora natrijum-sulfata, koncentracije  $0,25 \text{ mol/dm}^3$ , sa odgovarajućom količinom barijum-nitrata?  
 $\text{Ar}(\text{Ba}) = 137$ ,  $\text{Ar}(\text{Na}) = 23$ ,  $\text{Ar}(\text{S}) = 32$ ,  $\text{Ar}(\text{N}) = 14$ ,  $\text{Ar}(\text{O}) = 16$   
A) 23,3      B) 17,5      C) 11,65      D) 8,5      E) 2,33
- Koji od navedenih elektrolita je amfoteran?  
A)  $\text{LiOH}$       B)  $\text{NH}_4\text{OH}$     C)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$     D)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$     E)  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

