



ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ - 21. март 2015. године

Редни број задатка	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД	Поени																		
1.	в)	1 x 3 = 3																		
2.	ЕО и Е ₂ О ₃ (NO и N ₂ O ₃)	1 x 4 = 4																		
3.	кисеоник (O ₂); већу; слабо	4 x 1 = 4																		
4.	3,55%	1 x 4 = 4																		
5.	Чаша 1 - нема реакције; Чаша 2 - Pb(NO ₃) ₂ + 2NaOH → Pb(OH) ₂ + 2NaNO ₃ Чаша 3 - Fe(NO ₃) ₃ + 3NaOH → Fe(OH) ₃ + 3NaNO ₃	3 x 1 = 3																		
6.	б)	1 x 3 = 3																		
7.	X - NH ₃ ; Y - H ₂ SO ₄ ; Z - HCl	1 x 4 = 4																		
8.	E3: K: 2; L: 8; M: 8; N: 2 E5: K: 2; L: 8; M: 4 E7: K: 2; L: 6 E8: K: 2; L: 8; M: 6	4 x 1 = 4																		
9.	К	1 x 3 = 3																		
10.	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td></td> <td>А</td> <td>Б</td> <td>В</td> <td>Г</td> <td>Д</td> </tr> <tr> <td>N(p⁺)</td> <td>1</td> <td>16</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>N(n⁰)</td> <td>0</td> <td>16</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> </table>		А	Б	В	Г	Д	N(p ⁺)	1	16	6	7	8	N(n ⁰)	0	16	6	7	8	8 x 0,5 = 4
	А	Б	В	Г	Д															
N(p ⁺)	1	16	6	7	8															
N(n ⁰)	0	16	6	7	8															
11.	<p>А) $\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{O}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{O}}\cdot^{2-}$</p> <p>$\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot^{3-}$</p> <p>$\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot^{3-}$</p> <p>$\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot^{3-}$</p> <p>Б) г</p>	2 x 2 + 2 = 6																		
12.	б)	1 x 2 = 2																		
13.	гасовитом; C ₃ H ₈ + 5O ₂ → 3CO ₂ + 4H ₂ O	1 + 2 = 3																		
14.	а) C ₃ H ₈ ; C ₄ H ₆ ; C ₄ H ₈ ; б) C ₄ H ₆ ; C ₄ H ₈ ; C ₃ H ₈ ;	2 + 2 = 4																		
15.	1,16 g C ₄ H ₁₀ ; 1,12 g C ₄ H ₈	1 x 4 = 4																		
16.	в) У рачунском образложењу треба да постоје израчунате M _r (X)=114 и M _r (Y)=126	1 x 3 = 3																		
17.	CH ₃ -CH(CH ₃)-CH ₂ -CH ₃ ; 2-метилбутан	2 + 1 = 3																		
18.	0,05 mol Cl ₂	1 x 4 = 4																		
19.	а) KCl; б) C ₄₀ H ₈₂ ; в) C ₆ H ₁₂ ; г) C ₂₀ H ₄₂	4 x 1 = 4																		
20.	нето једињење	1 x 1 = 1																		

Укупно 70 поена