



## 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 <sub>2</sub> О <sub>3</sub> (NO и N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	1 x 4 = 4																		
3.	кисеоник (O <sub>2</sub> ); 1; већу; слабо	4 x 1 = 4																		
4.	3,55%	1 x 4 = 4																		
5.	Чаша 1 - нема реакције; Чаша 2 - Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + 2NaOH → Pb(OH) <sub>2</sub> + 2NaNO <sub>3</sub> Чаша 3 - Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> + 3NaOH → Fe(OH) <sub>3</sub> + 3NaNO <sub>3</sub>	3 x 1 = 3																		
6.	б)	1 x 3 = 3																		
7.	X - NH <sub>3</sub> ; Y - H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ; 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"> <thead> <tr> <th></th> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> <th>Д</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>N(p<sup>+</sup>)</td> <td>1</td> <td>16</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>N(n<sup>0</sup>)</td> <td>0</td> <td>16</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> </tbody> </table>		А	Б	В	Г	Д	N(p <sup>+</sup> )	1	16	6	7	8	N(n <sup>0</sup> )	0	16	6	7	8	8 x 0,5 = 4
	А	Б	В	Г	Д															
N(p <sup>+</sup> )	1	16	6	7	8															
N(n <sup>0</sup> )	0	16	6	7	8															
11.	<p>А) <math>\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{O}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{O}}\cdot^{2-}</math></p> <p><math>\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot^{3-}</math></p> <p><math>\cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot^{3-}</math></p> <p>Б) г</p>	2 x 2 + 2 = 6																		
12.	б)	1 x 2 = 2																		
13.	гасовитом; C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> + 5O <sub>2</sub> → 3CO <sub>2</sub> + 4H <sub>2</sub> O	1 + 2 = 3																		
14.	а) C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> ; C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> ; C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> ; б) C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> ; C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> ; C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> ;	2 + 2 = 4																		
15.	0,116 g C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> ; 0,112 g C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	1 x 4 = 4																		
16.	в) У рачунском образложењу треба да постоје израчунате M <sub>r</sub> (X)=114 и M <sub>r</sub> (Y)=126	1 x 3 = 3																		
17.	CH <sub>3</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> ; 2-метилбутан	2 + 1 = 3																		
18.	0,05 mol Cl <sub>2</sub>	1 x 4 = 4																		
19.	а) KCl; б) C <sub>40</sub> H <sub>82</sub> ; в) C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> ; г) C <sub>20</sub> H <sub>42</sub>	4 x 1 = 4																		
20.	нето једињење	1 x 1 = 1																		
		Укупно 70 поена																		