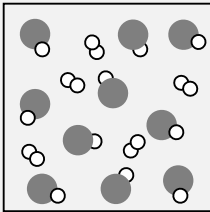




РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
Крагујевац, 23. и 24. мај 2015. године

Редни број задатка	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VII РАЗРЕД	Поени:				
1.	в	1 x 3 = 3				
2.	1,71 g	1 x 4 = 4				
3.	15, 16, 20	3 x 1 = 3				
4.	$X + 2Y_2 \rightarrow XY_4$	1 x 4 = 4				
5.	а) $2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$ б) <table border="1" style="margin-left: 40px;"> <tr> <td>11,2 g / 0,2 mol</td> <td>32,5 g / 0,2 mol</td> </tr> <tr> <td>28 g / 0,5 mol</td> <td>81,25 g / 0,5 mol</td> </tr> </table>	11,2 g / 0,2 mol	32,5 g / 0,2 mol	28 g / 0,5 mol	81,25 g / 0,5 mol	1 + 6 x 0,5 = 4
11,2 g / 0,2 mol	32,5 g / 0,2 mol					
28 g / 0,5 mol	81,25 g / 0,5 mol					
6.	32	1 x 3 = 3				
7.	г	1 x 2 = 2				
8.	5%	1 x 2 = 2				
9.	в	1 x 4 = 4				
10.	в	1 x 4 = 4				
11.	б а	2 + 2 = 4				
12.	Марина: 11,3 g; Александар: 5,0 g	2 x 2 = 4				
13.	а) 10      б) 	1 + 1 x 3 = 4				
14.	а) НЕ; б) ДА; в) НЕ; г) НЕ	4 x 1 = 4				
15.	а	1 x 2 = 2				
16.	$1,17 \cdot 10^{23}$ молекула шећера; $1,10 \cdot 10^{24}$ молекула воде	2 + 2 = 4				
17.	6,86 mol C; 20,58 mol H; 3,43 mol O	1 x 4 = 4				
18.	9,5%	1 x 3 = 3				
19.	$195 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$	1 x 4 = 4				
20.	а) X и Y      б) ${}^{13}_6\text{X}$ ${}^{14}_6\text{Y}$ ${}^{18}_8\text{Z}$	1 + 3 = 4				
		Укупно 70 поена				