



Република Србија  
Министарство просвете,  
науке и технолошког  
развоја

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
26. фебруар 2017. године



Задатак	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗА 7. РАЗРЕД	Бодови																		
1.	в)	1 x 4 = 4																		
2.	а) НЕ; б) НЕ; в) ДА; г) ДА	4 x 1 = 4																		
3.	<table border="1"> <tr> <td>6</td> <td>6</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>8</td> </tr> </table>	6	6	6	8	4 x 1 = 4														
6	6																			
6	8																			
4.	в)	1 x 4 = 4																		
5.	${}^{40}_{18}\text{Ar}$ и ${}^{40}_{19}\text{K}$	1 x 5 = 5																		
6.	г)	1 x 4 = 4																		
7.	<table border="1"> <tr> <td>чврсто</td> <td>сива*</td> <td>X</td> <td>ДА</td> </tr> <tr> <td>чврсто</td> <td>жута</td> <td>НЕ</td> <td>НЕ</td> </tr> <tr> <td>чврсто</td> <td>бела</td> <td>ДА</td> <td>НЕ</td> </tr> </table> <p>*Прихватају се и остали одговарајући описи за метале, нпр. метални сјај...</p> <p>Бодује се ако су за <b>супстанцу</b> тачна сва четири одговора.</p>	чврсто	сива*	X	ДА	чврсто	жута	НЕ	НЕ	чврсто	бела	ДА	НЕ	3 x 2 = 6						
чврсто	сива*	X	ДА																	
чврсто	жута	НЕ	НЕ																	
чврсто	бела	ДА	НЕ																	
8.	а) ДА; б) НЕ; в) НЕ; г) ДА	4 x 1 = 4																		
9.	<table border="1"> <tr> <td>8</td> <td>16</td> </tr> <tr> <td>8</td> <td>16</td> </tr> <tr> <td>К: 2 L: 6*</td> <td>К: 2 L: 8 M: 6*</td> </tr> </table> <p>*Признаје се и распоред електрона написан без ознака електронских нивоа, нпр. 2; 6 и 2; 8; 6.</p>	8	16	8	16	К: 2 L: 6*	К: 2 L: 8 M: 6*	6 x 1 = 6												
8	16																			
8	16																			
К: 2 L: 6*	К: 2 L: 8 M: 6*																			
10.	${}_9\text{X}$ ${}_7\text{Y}$ (или ${}_5\text{Y}$ ) ${}_6\text{Z}$ ${}_8\text{E}$	4 x 2 = 8																		
11.	1,26 g cm <sup>-3</sup> ; (1260 kg m <sup>-3</sup> ) Признаје се тачан податак за густину само уз одговарајућу јединицу. Признају се и јединице написане на следеће начине g/cm <sup>3</sup> или kg/m <sup>3</sup> . 10 cm <sup>3</sup> ; Признаје се тачна вредност и уз друге, одговарајуће јединице.	2 x 3 = 6																		
12.	б); д); Задатак се не бодује уколико су уз један или оба тачна одговора заокружени и нетачни одговори.	2 x 3 = 6																		
13.	$A_r = 4$ ; $A_r = 20$ ; $A_r = 36$	3 x 2 = 6																		
14.	2,35 g; 0,05 g	2 x 3 = 6																		
15.	Дестилација Раздвајање магнетом Дестилација Раздвајање магнетом	4 x 1 = 4																		
16.	нижа; виша; топлотна проводљивост (проводљивост топлоте)	2x1 + 3 = 5																		
17.	б)	1 x 4 = 4																		
18.	<table border="1"> <tr> <td>1</td> <td>1.</td> <td>1.</td> </tr> <tr> <td>8</td> <td>16.</td> <td>2.</td> </tr> <tr> <td>17</td> <td>17.</td> <td>3.</td> </tr> <tr> <td>7</td> <td>15.</td> <td>2.</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>14.</td> <td>2.</td> </tr> <tr> <td>9</td> <td>17.</td> <td>2.</td> </tr> </table> <p>Бодује се ако су за <b>елемент</b> тачна сва три податка. Признаје се и обележавање група према старој верзији ПСЕ.</p>	1	1.	1.	8	16.	2.	17	17.	3.	7	15.	2.	6	14.	2.	9	17.	2.	6 x 1 = 6
1	1.	1.																		
8	16.	2.																		
17	17.	3.																		
7	15.	2.																		
6	14.	2.																		
9	17.	2.																		
19.	физичка својства хемијска промена физичка својства	3 x 1 = 3																		
20.	кисеоник и хелијум	1 x 5 = 5																		
<b>УКУПНО БОДОВА</b>		<b>100</b>																		