

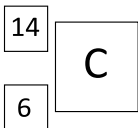


Република Србија
Министарство просвете



Српско
хемијско
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 7. РАЗРЕД	Бодови																								
1.	а) Н; δ) Т; в) Т; г) Н; д) Н; њ) Т	6 × 1																								
2.	δ	5																								
3.	а) Ф; δ) Х; в) Ф; г) Ф; д) Х	5 × 1																								
4.	<p>А: топљење Б: мржњење В: кондензација Г: испаравање Д: сублимација</p>	<p>Признати и „кристализација” или „очвршћавање” као одговор за процес Б, као и „кључање” за процес В.</p>	5 × 1																							
5.	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>Z</th> <th>A</th> <th>p⁺</th> <th>e⁻</th> <th>n⁰</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>11</td> <td>23</td> <td>11</td> <td>11</td> <td>12</td> </tr> <tr> <td>Y</td> <td>3</td> <td>7</td> <td>3</td> <td>3</td> <td>4</td> </tr> <tr> <td>Z</td> <td>19</td> <td>39</td> <td>19</td> <td>19</td> <td>20</td> </tr> </tbody> </table> <p>а) периоди б) већи је в) протона</p>		Z	A	p ⁺	e ⁻	n ⁰	X	11	23	11	11	12	Y	3	7	3	3	4	Z	19	39	19	19	20	12 × 0,5
	Z	A	p ⁺	e ⁻	n ⁰																					
X	11	23	11	11	12																					
Y	3	7	3	3	4																					
Z	19	39	19	19	20																					
6.	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{C}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \text{ : } \text{C} \text{ : } \text{H} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	<p>Признати и структуре у којима су заједнички електронски парови другачије оријентисани или приказани у виду једностуке везе.</p>	6																							
7.	<p>а) ${}^8\text{E}, {}^{15}\text{E}$ б) ${}^{19}\text{E}, {}^{12}\text{E}$ в) ${}^{17}\text{E}$</p>	5 × 1																								
8.	<p>Први ред, слева надесно: 5 10 9 Други ред, слева надесно: 3 8 6</p>	6 × 1																								
9.	<table border="1"> <tbody> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>7</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> </tbody> </table>	2	7	4	5	6	5 × 1																			
2																										
7																										
4																										
5																										
6																										

10.	г		4
11.		$N(p^+) = 4$ $N(e^-) = 4$ $N(n^0) = 6$	3 × 2
12.	в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
13.		а) He, H, F б) Cl ₂ , O ₂ , в) CO, NH ₃ , H ₂ O ₂	8 × 0,5
14.	г	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
15.		а) Ca б) H в) Fe г) He	4 × 1
16.		а) K <u>2</u> L <u>8</u> M <u>8</u> N <u>1</u> б) K <u>2</u> L <u> </u> M <u> </u> N <u> </u> в) K <u>2</u> L <u>8</u> M <u>8</u> N <u> </u>	Електронска конфигурација мора бити сасвим тачна да би се признала. Признати и одговоре у којима је уместо остављене празне линије на њу уписана нула. 3 × 2
17.	в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
18.			Тачна вредност и позиција атомског броја носи 1 бод. Тачна вредност и позиција масеног броја носи 2 бода. Исправан симбол за угљеник носи 2 бода. 1 2 2
19.	а, б, в, г	Уколико су заокружена три од четири тачна одговора, дати половину од могућих бодова (2 бода). У случају једног или два заокружена одговора не признати задатак.	4
20.	а) 12 б) 2	Признати и „друга група” као тачан одговор под б.	3 × 2