




Министарство  
просвете, науке и  
технолошког  
развоја

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
3. март 2019. године



Српско хемијско  
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 7. РАЗРЕД	Бодови												
1.	а) хемијска; б) физичка; в) хемијска; г) физичка	4 × 1												
2.	б; г Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	2 × 2												
3.	а) Н; б) Н; в) Т; г) Н	4 × 1												
4.	б; г	2 × 2												
5.	б; јонску	2 × 2												
6.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Јонска веза</th> <th>Поларна ковалентна</th> <th>Неполарна ковалентна</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>MgCl<sub>2</sub></td> <td>HCl</td> <td>P<sub>4</sub></td> </tr> <tr> <td>KI</td> <td>SO<sub>3</sub></td> <td>S<sub>8</sub></td> </tr> </tbody> </table>	Јонска веза	Поларна ковалентна	Неполарна ковалентна	MgCl <sub>2</sub>	HCl	P <sub>4</sub>	KI	SO <sub>3</sub>	S <sub>8</sub>	6 × 1			
Јонска веза	Поларна ковалентна	Неполарна ковалентна												
MgCl <sub>2</sub>	HCl	P <sub>4</sub>												
KI	SO <sub>3</sub>	S <sub>8</sub>												
7.	Б < Г < В < А < Д Сви одговори у низу морају бити тачни да би се задатак бодовао.	6												
8.	1) Ф; 2) Х 3) Ф; 4) Х	4 × 1												
9.	а) 4; б) 16 и 16; в) 8 и 8	5 × 1												
10.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Елемент</th> <th>Једињење</th> <th>Смеша</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>злато</td> <td>амонијум-хлорид</td> <td>ваздух</td> </tr> <tr> <td>бакар</td> <td>амонијак</td> <td>зубна плomba</td> </tr> <tr> <td>хелијум</td> <td>плави камен</td> <td>челик</td> </tr> </tbody> </table>	Елемент	Једињење	Смеша	злато	амонијум-хлорид	ваздух	бакар	амонијак	зубна плomba	хелијум	плави камен	челик	9 × 1
Елемент	Једињење	Смеша												
злато	амонијум-хлорид	ваздух												
бакар	амонијак	зубна плomba												
хелијум	плави камен	челик												
11.	г	5												
12.	а	4												
13.	в	5												
14.	а) 6; б) 12; в) 6; г) 0 (ниједан)	4 × 1												
15.	<sup>12</sup> <sub>6</sub> X <sup>13</sup> <sub>6</sub> X или <sup>13</sup> <sub>6</sub> X <sup>12</sup> <sub>6</sub> X	2 × 3												
16.	3 	<p>Наведен тачан број атома водоника се бодује 1 бодом. Цртеж са кога се види да атом азота постиже електронски октет, а атоми водоника електронски дублет, бодује се са 5 бодова.</p>	1+5											
17.	г)	4												
18.	В; А; Б	3 × 2												
19.	17. (или VIIa); 3. (трећа)	2 × 2												
20.	а; б; ђ Један тачан одговор се не бодује. Уколико су заокружена два тачна одговора додељују се 4 бода. Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	6												