




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>MgCl₂</td> <td>HCl</td> <td>P₄</td> </tr> <tr> <td>KI</td> <td>SO₃</td> <td>S₈</td> </tr> </tbody> </table>	Јонска веза	Поларна ковалентна	Неполарна ковалентна	MgCl ₂	HCl	P ₄	KI	SO ₃	S ₈	6 × 1			
Јонска веза	Поларна ковалентна	Неполарна ковалентна												
MgCl ₂	HCl	P ₄												
KI	SO ₃	S ₈												
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 пломба</td> </tr> <tr> <td>хелијум</td> <td>плавни камен</td> <td>челик</td> </tr> </tbody> </table>	Елемент	Једињење	Смеша	злато	амонијум-хлорид	ваздух	бакар	амонијак	зубна пломба	хелијум	плавни камен	челик	9 × 1
Елемент	Једињење	Смеша												
злато	амонијум-хлорид	ваздух												
бакар	амонијак	зубна пломба												
хелијум	плавни камен	челик												
11.	г	5												
12.	а	4												
13.	в	5												
14.	а) 6; б) 12; в) 6; г) 0 (ниједан)	4 × 1												
15.	$^{12}_6\text{X}$ $^{13}_6\text{X}$ или $^{13}_6\text{X}$ $^{12}_6\text{X}$	2 × 3												
16.	3 	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. 1+5												
17.	г)	4												
18.	В; А; Б	3 × 2												
19.	17. (или VIIa); 3. (трећа)	2 × 2												
20.	а; б; њ 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												