



Министарство
просвете, науке и
технолошког
развоја

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
6. март 2021. године



Српско хемијско
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови								
1. б, г	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	2 × 2								
2. а) амонијак; б) азот; в) амонијак		3 × 1								
3. 180	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. Задатак се не бодује уколико је уз број наведена јединица g/mol.	6								
4. <table border="1"><tr><td>В</td><td>X₂ZT₃</td></tr><tr><td>А</td><td>X₂ZT₄</td></tr><tr><td>Б</td><td>ZT₂</td></tr><tr><td>Г</td><td>ZT₃</td></tr></table>	В	X ₂ ZT ₃	А	X ₂ ZT ₄	Б	ZT ₂	Г	ZT ₃		4 × 1
В	X ₂ ZT ₃									
А	X ₂ ZT ₄									
Б	ZT ₂									
Г	ZT ₃									
5. $N(\text{Ni}) = 1,9 \cdot 10^{21}$ $N(\text{Cu}) = 2,0 \cdot 10^{22}$	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	2 × 4								
6. б	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	3								
7. <table border="1"><tr><td>1</td><td>горка со</td></tr><tr><td>4</td><td>каустична сода</td></tr><tr><td>2</td><td>кварцни песак</td></tr><tr><td>3</td><td>шалитра</td></tr></table>	1	горка со	4	каустична сода	2	кварцни песак	3	шалитра		4 × 1
1	горка со									
4	каустична сода									
2	кварцни песак									
3	шалитра									
8. <table border="1"><tr><td>3</td><td>натријум</td></tr><tr><td>4</td><td>бели фосфор</td></tr><tr><td>2</td><td>негашени креч</td></tr><tr><td>1</td><td>бакар(II)-сулфат пентахидрат</td></tr></table>	3	натријум	4	бели фосфор	2	негашени креч	1	бакар(II)-сулфат пентахидрат		4 × 1
3	натријум									
4	бели фосфор									
2	негашени креч									
1	бакар(II)-сулфат пентахидрат									
9. 1. CO; 2. Fe ₂ O ₃ ; 3. MgO		3 × 2								
10. 161,1 t	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	7								
11. 50,4 g	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	7								
12. а) $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$ б) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{NH}_4^+ + \text{SO}_4^{2-}$	Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте, а јони одговарајућа наелектрисања.	2 × 3								
13. в, г	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	2 × 2								

14.	a) $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{LiOH}$ б) $\text{I}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HIO}_3$ в) $2 \text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}$	Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте.	3×2			
15.	а) H; б) T; в) T; г) H; д) H		5×1			
16.	а) T; б) H; в) T; г) T; д) T		5×1			
17.	а) $\underline{\quad} \text{Al}(\text{OH})_3 + \underline{3} \text{HCl} \rightarrow \underline{\quad} \text{AlCl}_3 + \underline{3} \text{H}_2\text{O}$ б) $\underline{3} \text{SiO}_2 + \underline{4} \text{Al} \rightarrow \underline{3} \text{Si} + \underline{2} \text{Al}_2\text{O}_3$		2×3			
18.	а) AlPO_4 ; б) O_3 ; в) KHSO_4 ; г) FeCl_3 ; д) Cu_2O		5×1			
19.	б, д	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	2×2			
20.	<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr> <td>алуминијум</td> <td>силицијум</td> <td>олово</td> </tr> </table>	алуминијум	силицијум	олово	Сви одговори морају бити тачни да би се задатак бодовао.	3
алуминијум	силицијум	олово				