



Министарство  
просвете, науке и  
технолошког  
развоја

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
3. март 2019. године



Српско хемијско  
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови
1. б (шест)		6
2. 137	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. Задатак се не бодује уколико је у решењу за $A_r$ уз тачну вредност написана јединица.	6
3. а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
4. 113,6	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6
5. г		4
6. $2,4 \cdot 10^{23}$	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6
7. в; д $Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 2 Al^{3+} + 3 SO_4^{2-}$ $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	$2 \times 1$ +
8. а) >; б) =; в) <; г) =		$2 \times 2$
9. 0,36		$4 \times 1$
10. А: неелектролит; Б: јак електролит; В: слаб електролит		6
11. в		$3 \times 1$
12. а) $2 Zn + O_2 \rightarrow 2 ZnO$ б) 97,5%	Задатак под б) се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6
13. а) $SO_3$ ; б) $N_2O_5$ ; в) $SO_2$ ; г) $CO_2$ ; д) $Cl_2O_7$		2+4
14. а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	$5 \times 1$
15. д	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
16. в $Zn + 2 HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$		4
17. а) циклична; б) неразграната ациклична; в) разграната ациклична г) разграната ациклична; д) циклична		2+2
18. а) $S + O_2 \rightarrow SO_2$ или б) НЕ, потребно $S_8 + 8 O_2 \rightarrow 8 SO_2$ је $0,1 \text{ mol } O_2$	Задатак под б) се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	$5 \times 1$
19.	Признаје се одговор где су парови електрона приказани цртицом.	2 + 4
20. в		5
		4