




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. 6 (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.	2×1 + 2×2
8. а) >; б) =; в) <; г) =		4×1
9. 0,36		6
10. А: неелектролит; Б: јак електролит; В: слаб електролит		3×1
11. в		6
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.	2+4
13. а) SO_3 ; б) N_2O_5 ; в) SO_2 ; г) CO_2 ; д) Cl_2O_7		5×1
14. а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
15. д	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
16. в $Zn + 2 HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$		2+2
17. а) циклична; б) неразграната ациклична; в) разграната ациклична г) разграната ациклична; д) циклична		5×1
18. а) $S + O_2 \rightarrow SO_2$ или $S_8 + 8 O_2 \rightarrow 8 SO_2$ б) НЕ, потребно је 0,1 mol O_2	Задатак под б) се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	2 + 4
19. 	Признаје се одговор где су парови електрона приказани цртицом.	5
20. в		4