



Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови	
1.	а) $\text{KNO}_3$ б) $\text{Na}_2\text{SO}_4$ в) $\text{NaCl}$	Уколико је уместо формуле написан тачан назив, дати половину од могућих бодова (0,75 бодова по одговору).	$3 \times 1,5$
2.	Први корак: $\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{NH}_3$ Други корак: $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$	Све формуле и коефицијенти у једначини морају бити тачни да би се одговор признао.	$2 \times 2,5$
3.	$n = 3,1 \cdot 10^{11} \text{ mol}$ А = $\text{H}_2\text{SO}_3$ Б = $\text{SO}_3$ В = $\text{H}_2\text{SO}_4$	Први одговор се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак. Уколико је уместо формуле написан тачан назив, дати половину од могућих бодова (0,75 бодова по одговору).	$4 \times 1,5$
4.	а) $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$ б) $\text{Mg} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$ в) $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	Све формуле и коефицијенти у једначини морају бити тачни да би се одговор признао.	$3 \times 2$
5.	а) $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$ б) 3	Сви коефицијенти у једначини морају бити тачни да би се одговор признао.	3 1
6.	а) Н; б) Т; в) Н; г) Н; д) Т		$5 \times 1$
7.	а) $\text{CaCO}_3$ б) $\text{BaSO}_4$ в) $\text{AgCl}$	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	$3 \times 2$
8.	в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује. Тачан одговор се признаје и без написаног поступка.	4
9.	г	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4
10.	а) $3 \text{Mg}(\text{OH})_2 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6 \text{NaOH} \rightarrow 2 \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3 \text{Na}_2\text{SO}_4$ в) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow 2 \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$	Све формуле и коефицијенти у једначини морају бити тачни да би се одговор признао.	$3 \times 2,5$

11.	11,8%	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак. Признати и 11,7% као тачан одговор.	5														
12.	a		4														
13.	138,6 g	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак.	6														
14.	$m(\text{Na}) = 69 \text{ g}$ $m(\text{Cl}_2) = 106,5 \text{ g}$	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак.	3 3														
15.	<table border="1"> <tbody> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>1</td></tr> </tbody> </table>	3	4	2	5	1		5 × 1									
3																	
4																	
2																	
5																	
1																	
16.	b	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	3														
17.	<table border="1"> <tbody> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>4</td></tr> </tbody> </table>	3	1	2	4		4 × 1										
3																	
1																	
2																	
4																	
18.	$3 \text{ H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{ Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6 \text{ H}_2\text{O}$	Све формуле и коефицијенти у једначини морају бити тачни да би се одговор признао.	5														
19.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>назив једињења</th> <th>хемијска формула</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>калијум-хлорид</td> <td><b>KCl</b></td> </tr> <tr> <td>калцијум-хидроксид</td> <td><math>\text{Ca}(\text{OH})_2</math></td> </tr> <tr> <td>цинк-оксид</td> <td><b>ZnO</b></td> </tr> <tr> <td>азот(III)-оксид</td> <td><math>\text{N}_2\text{O}_3</math></td> </tr> <tr> <td>сумпораста киселина</td> <td><b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b></td> </tr> <tr> <td>бакар(II)-нитрат</td> <td><math>\text{Cu}(\text{NO}_3)_2</math></td> </tr> </tbody> </table>	назив једињења	хемијска формула	калијум-хлорид	<b>KCl</b>	калцијум-хидроксид	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	цинк-оксид	<b>ZnO</b>	азот(III)-оксид	$\text{N}_2\text{O}_3$	сумпораста киселина	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	бакар(II)-нитрат	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$		6 × 1
назив једињења	хемијска формула																
калијум-хлорид	<b>KCl</b>																
калцијум-хидроксид	$\text{Ca}(\text{OH})_2$																
цинк-оксид	<b>ZnO</b>																
азот(III)-оксид	$\text{N}_2\text{O}_3$																
сумпораста киселина	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>																
бакар(II)-нитрат	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$																
20.	$\text{K} > \text{Na} > \text{Fe}$	Другачији редослед се не признаје. Уколико су уместо симбола написани тачни називи, дати половину од могућих бодова (2 бода).	4														