



Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови														
1. а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4														
2. 28,96 g	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6														
3. а) Н; б) Н; в) Т; г) Т		4 × 1														
4. а) <del>натријум</del> ; б) <del>калијум</del> ; в) <del>алуминијум</del>		3 × 1														
5. $n = 3,6 \cdot 10^5 \text{ mol}$	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. Признати и $3,5 \cdot 10^5 \text{ mol}$ као тачан одговор.	6														
6. $A_r = 39$	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	7														
7.	<table border="1"><thead><tr><th>хемијска формула</th><th>назив једињења</th></tr></thead><tbody><tr><td>сумпорна киселина</td><td><math>\text{H}_2\text{SO}_4</math></td></tr><tr><td>магнезијум-фосфат</td><td><math>\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2</math></td></tr><tr><td>калијум-сулфат</td><td><math>\text{K}_2\text{SO}_4</math></td></tr><tr><td>цинк-оксид</td><td><math>\text{ZnO}</math></td></tr><tr><td>алуминијум-хидроксид</td><td><math>\text{Al}(\text{OH})_3</math></td></tr><tr><td>азот(IV)-оксид</td><td><math>\text{NO}_2</math></td></tr></tbody></table> Признати и „азот-диоксид” уместо „азот(IV)-оксид”.	хемијска формула	назив једињења	сумпорна киселина	$\text{H}_2\text{SO}_4$	магнезијум-фосфат	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	калијум-сулфат	$\text{K}_2\text{SO}_4$	цинк-оксид	$\text{ZnO}$	алуминијум-хидроксид	$\text{Al}(\text{OH})_3$	азот(IV)-оксид	$\text{NO}_2$	6 × 1
хемијска формула	назив једињења															
сумпорна киселина	$\text{H}_2\text{SO}_4$															
магнезијум-фосфат	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$															
калијум-сулфат	$\text{K}_2\text{SO}_4$															
цинк-оксид	$\text{ZnO}$															
алуминијум-хидроксид	$\text{Al}(\text{OH})_3$															
азот(IV)-оксид	$\text{NO}_2$															
8. б, г	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	2 × 2														
9. а) Н; б) Т; в) Н; г) Н; д) Т		5 × 1														

10.	<table border="1"> <tr><td>F</td></tr> <tr><td>At</td></tr> <tr><td>Cl</td></tr> <tr><td>I</td></tr> <tr><td>Br</td></tr> </table>	F	At	Cl	I	Br	Признати и одговоре у којим су уместо симбола написани одговарајући називи елемената.	5 × 1
F								
At								
Cl								
I								
Br								
11.	алотропија ромбични, моноклинични и аморфни Ромбични и моноклинични, S <sub>8</sub>	Признати и „колоидни“ уместо „аморфни“.	7 × 1					
12.	A = CO, Б = CO <sub>2</sub> , В = H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> , Г = CaCO <sub>3</sub>	Признати и одговоре у којим су уместо формула написани одговарајући називи једињења.	4 × 1,5					
13.	а) Ca(OH) <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> → Ca(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O б) NH <sub>3</sub> + HCl → NH <sub>4</sub> Cl (или NH <sub>4</sub> OH + HCl → NH <sub>4</sub> Cl + H <sub>2</sub> O)	Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте.	2 × 3					
14.	$P_4 + 5 O_2 \rightarrow P_4O_{10}$ $P_4O_{10} + 6 H_2O \rightarrow 4 H_3PO_4$	Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте. Признати и било коју другу сређену једначину у којој се P <sub>4</sub> O <sub>10</sub> добија реакцијом P, P <sub>2</sub> O <sub>3</sub> или P <sub>4</sub> O <sub>6</sub> са O <sub>2</sub> .	3 3					
15.	в	Уколико су уз тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4					
16.	=; ≠; ≠, =		4 × 1					
17.	а) Ф; б) Ф; в) Ф; г) Х; д) Х		5 × 1					
18.	а) 2 б) 1 в) 3		3 × 1					
19.	NO		4					
20.	4,8%	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак	5					