



Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 7. РАЗРЕД			Поена
1.	а) катјону / ањјону; б) II; в) 3. (или трећа); г) метал / неметал			1 1 2 1
2.	г	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.		5
3.	в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.		3
4.	а) 10; б) 16; в) 12			3 × 2
5.	в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.		3
6.	а) једињење: $MgCl_2$ б) једињење: Al_2O_3 в) једињење: H_2S	валенца Mg: II валенца Al: III валенца H: I	валенца Cl: I валенца O: II валенца S: II	6 × 1
7.	% обичног песка = 80, % морске соли = 6, % гвозденог песка = 14	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак. Признати с максималним бројем бодова одговор где су у сва три поља уписане децималне вредности (0,8, 0,06 и 0,14), у супротном бодовати сваки одговор појединачно према датим решењима.		3 × 2
8.	б	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.		4
9.	$\omega_2 - \omega_1 = 0,05$ (или 5%)	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак.		5
10.	а) алкохол; б) вода; в) вода.			3 × 1

11.	$\omega = 17\%$	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак.	7												
12.	б, д	Уколико је заокружен само један, и то тачан одговор, бодовати задатак са 2 бода. Уколико су уз тачан/тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4												
13.	а, б	Уколико је заокружен само један, и то тачан одговор, бодовати задатак са 2 бода. Уколико су уз тачан/тачне заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	4												
14.	$m(\text{борна киселина}) = 300 \text{ g}$ $m(\text{H}_2\text{O}) = 9,7 \text{ kg}$	Задатак се бодује само уколико је уз тачно решење написан и одговарајући поступак.	2,5 2,5												
15.	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Искључиво јонска веза</th> <th colspan="2">Искључиво ковалентна веза</th> <th rowspan="2">И јонска и ковалентна веза</th> </tr> <tr> <th>Поларна ковалентна веза</th> <th>Неполарна ковалентна веза</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$\text{FeCl}_2 \quad \text{Na}_2\text{O}$</td> <td>$\text{H}_2\text{S} \quad \text{SO}_3$</td> <td>$\text{S}_8$</td> <td>$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$</td> </tr> </tbody> </table>	Искључиво јонска веза	Искључиво ковалентна веза		И јонска и ковалентна веза	Поларна ковалентна веза	Неполарна ковалентна веза	$\text{FeCl}_2 \quad \text{Na}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{S} \quad \text{SO}_3$	S_8	$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$		6×1		
Искључиво јонска веза	Искључиво ковалентна веза		И јонска и ковалентна веза												
	Поларна ковалентна веза	Неполарна ковалентна веза													
$\text{FeCl}_2 \quad \text{Na}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{S} \quad \text{SO}_3$	S_8	$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$												
16.	<p>A + Б: врста смеше а, техника раздвајања в</p> <p>A + В: врста смеше б, техника раздвајања а и в</p> <p>В + Г: врста смеше б, техника раздвајања б</p>		7×1												
17.	а) HgS ; б) Cu_3P_2 ; в) GdI_3 ; г) Ge_3N_4		4×1												
18.	а) Т; б) Н; в) Н; г) Т; д) Н		5×1												
19.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>врста</th> <th>број неутрона</th> <th>број електрона</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>${}^{20}_{10}\text{Ne}$</td> <td>10</td> <td>10</td> </tr> <tr> <td>${}^{58}_{28}\text{Ni}^{2+}$</td> <td>30</td> <td>26</td> </tr> <tr> <td>${}^{28}_{14}\text{Si}({}^{81}_{35}\text{Br})_4$</td> <td>198</td> <td>154</td> </tr> </tbody> </table>	врста	број неутрона	број електрона	${}^{20}_{10}\text{Ne}$	10	10	${}^{58}_{28}\text{Ni}^{2+}$	30	26	${}^{28}_{14}\text{Si}({}^{81}_{35}\text{Br})_4$	198	154		6×1
врста	број неутрона	број електрона													
${}^{20}_{10}\text{Ne}$	10	10													
${}^{58}_{28}\text{Ni}^{2+}$	30	26													
${}^{28}_{14}\text{Si}({}^{81}_{35}\text{Br})_4$	198	154													
20.	б	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	6												