



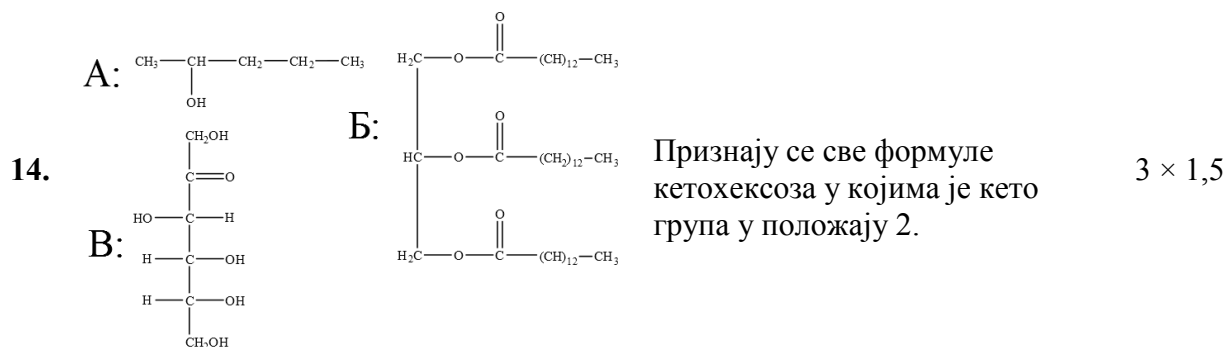
Министарство  
просвете, науке  
и технолошког  
развоја

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
18. мај 2019. године



Српско  
хемијско  
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови																				
1.	308 kg	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. 3																				
2.	а) H <sub>2</sub> ; б) SO <sub>2</sub> ; в) NH <sub>3</sub> ; г) CO <sub>2</sub> ; д) N <sub>2</sub> O	5 × 0,5																				
3.	K <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. 3																				
4.	а) 3,672 g; б) 116,328 g	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак. 2 × 3																				
5.	а) 30 °C; б) 30 g; в) NaNO <sub>3</sub> ; г) незасићен; д) Ce <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	5 × 1																				
6.	а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори задатак се не бодује 1																				
7.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Назив једињења</th> <th>Температура кључања</th> <th>Температура топљења</th> <th>Својство</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Б</td> <td>82,2 °C</td> <td>-87,9 °C</td> <td>III</td> </tr> <tr> <td>Г</td> <td>137,6 °C</td> <td>-77,6 °C</td> <td>IV</td> </tr> <tr> <td>А</td> <td>-161,5 °C</td> <td>-182,5 °C</td> <td>II</td> </tr> <tr> <td>В</td> <td>371,0 °C</td> <td>69,3 °C</td> <td>I</td> </tr> </tbody> </table>	Назив једињења	Температура кључања	Температура топљења	Својство	Б	82,2 °C	-87,9 °C	III	Г	137,6 °C	-77,6 °C	IV	А	-161,5 °C	-182,5 °C	II	В	371,0 °C	69,3 °C	I	4 × 1 + 4 × 0,5
Назив једињења	Температура кључања	Температура топљења	Својство																			
Б	82,2 °C	-87,9 °C	III																			
Г	137,6 °C	-77,6 °C	IV																			
А	-161,5 °C	-182,5 °C	II																			
В	371,0 °C	69,3 °C	I																			
8.	<p>А: H<sub>3</sub>C—CH<sub>2</sub>—OH    Б: H<sub>3</sub>C—C(=O)H    В: H<sub>3</sub>C—C(=O)OH</p> <p>Г: H<sub>3</sub>C—CH<sub>3</sub>    Д: H<sub>3</sub>C—CH<sub>2</sub>Cl    Е: H<sub>3</sub>C—C(=O)O—CH<sub>2</sub>—CH<sub>3</sub>    Х: HCl    У: HCl</p>	8 × 1																				
9.	$2 \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{OH}}{\text{C}}}\text{-CH}_3 + 2\text{Na} \longrightarrow 2 \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{ONa}}{\text{C}}}\text{-CH}_3 + \text{H}_2$	3																				
10.	8538 g/mol	3																				
11.	+; -; +; -; -	5 × 0,5																				
12.	<p>H<sub>2</sub>C=CH—CH<sub>2</sub>—CH<sub>2</sub>—CH<sub>2</sub>—CH<sub>3</sub></p> <p>H<sub>3</sub>C—CH=CH—CH<sub>3</sub></p>	Уколико су уз тачан приказани и нетачни одговори задатак се не бодује 2 × 1																				
13.	<p> <math display="block">\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3 \\ \text{2-пентанол} \end{array}</math> </p> <p> <math display="block">\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH-CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \\ \text{3-метил-2-бутанол} \end{array}</math> </p> <p> <math display="block">\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3 \\ \text{3-пентанол} \end{array}</math> </p>	6 × 0,5																				



15.	I) б II) $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2 \text{KCl}$	I) Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	1 + 2
16.	а) Т; б) Н; в) Н; г) Т; д) Н		$5 \times 0,5$
17.	а) пропанал; б) 1,3-пропандиол; в) бутил-9-октадеценилат; г) метил-метаноат		$4 \times 0,5$
18.	б; в	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	$2 \times 0,5$
19.	а) 57,2; б) 42,8	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	$2 \times 3$

