



Република Србија  
Министарство просвете,  
науке и технолошког  
развоја

ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
1. април 2017. године



Задатак	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови				
1.	$C_6H_{14}$	1 x 4 = 4				
2.	б)	1 x 4 = 4				
3.	21,3 g	1 x 6 = 6				
4.	г)	1 x 4 = 4				
5.	а)	1 x 4 = 4				
6.	$26 \text{ g mol}^{-1}$ (26 g/mol) Одузети 2 бода ако уз тачан број није дата одговарајућа јединица за моларну масу.	1 x 6 = 6				
7.	СО и $C_4H_{10}$	1 x 6 = 6				
8.	а)	1 x 4 = 4				
9.	0,426 %	1 x 6 = 6				
10.	<table border="1"><tr><td>кисеоник</td></tr><tr><td>жива</td></tr><tr><td>сумпор</td></tr><tr><td>гвожђе</td></tr></table>	кисеоник	жива	сумпор	гвожђе	4 x 2 = 8
кисеоник						
жива						
сумпор						
гвожђе						
11.	2,2-диметилбутан	1 x 5 = 5				
12.	а) НЕ; б) ДА; в) ДА; г) ДА	4 x 1 = 4				
13.	I г) II $CaCO_3$	4 + 2 = 6				
14.	<table border="1"><tr><td>&gt;</td></tr><tr><td>&lt;</td></tr><tr><td>&lt;</td></tr><tr><td>=</td></tr></table>	>	<	<	=	4 x 1 = 4
>						
<						
<						
=						
15.	$MgO$ $MgO(s) + 2 HCl(aq) \rightarrow MgCl_2(aq) + H_2O(l)$ Агрегатна стања супстанци <b>не морају</b> бити наведена.	3 + 2 = 5				
16.	5,3 g	1 x 6 = 6				
17.	графит	1 x 4 = 4				
18.	$N_2O$ и $N_2O_3$ ; $N_2O_3$ и $N_2O_5$	2 x 3 = 6				
19.	$_{17}E$	1 x 4 = 4				
20.	д)	1 x 4 = 4				
<b>УКУПНО БОДОВА</b>		<b>100</b>				