



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
Крагујевац, 23. и 24. мај 2015. године

Редни број задатка	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД	Поени				
1.	в	1 x 2 = 2				
2.	0,148 %	1 x 4 = 4				
3.	А - CO и CO ₂ ; Б - H ₂ ; В - N ₂ ; Г - NH ₃ ; Д - Cl ₂ ;	5 x 1 = 5				
4.	в	1 x 2 = 2				
5.	в	1 x 2 = 2				
6.	A _r (E) = 31	1 x 4 = 4				
7.	=; >; =; >;	4 x 1 = 4				
8.	а) 2Fe + 3Cl ₂ → 2FeCl ₃ б) <table border="1" data-bbox="386 856 906 932"><tr><td>11,2 g / 0,2 mol</td><td>32,5 g / 0,2 mol</td></tr><tr><td>28 g / 0,5 mol</td><td>81,25 g / 0,5 mol</td></tr></table>	11,2 g / 0,2 mol	32,5 g / 0,2 mol	28 g / 0,5 mol	81,25 g / 0,5 mol	1 + 6 x 0,5 = 4
11,2 g / 0,2 mol	32,5 g / 0,2 mol					
28 g / 0,5 mol	81,25 g / 0,5 mol					
9.	32	1 x 3 = 3				
10.	1,17 · 10 ²³ молекула шећера; 1,10 · 10 ²⁴ молекула воде	2 + 2 = 4				
11.	CH ₃ CH(CH ₃)COOH и CH ₃ OH 2-метилпропанска киселина и метанол; НСООН и (CH ₃) ₃ СОН метанска киселина и 2-метил-2-пропанол; НСООН и (CH ₃) ₂ СНСН ₂ ОН метанска киселина и 2-метил-1-пропанол;	3 x (1+1) = 6				
12.	г	1 x 2 = 2				
13.	C ₄ H ₈ и C ₄ H ₆	1 x 4 = 4				
14.	В, А, Б, Г.	1 x 4 = 4				
15.	702 g 2,2,4-триметилпентана и 78 g n-хептана	1 x 4 = 4				
16.	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH CH ₃ CH(OH)CH ₃ CH ₃ COCH ₃	3 x 1 = 3 уколико су уз тачно изабране формуле, написане и формуле других молекула, број поена је 0				
17.	а	1 x 2 = 2				
18.	M _r = 89	1 x 3 = 3				
19.	а) води / уљу б) води / уљу в) води / уљу	3 x 1 = 3				
20.	(n)C ₆ H ₁₂ O ₆ ; C ₆ H ₁₂ O ₆ ; алкохолно врење (ферментација); 2CO ₂ ; 2C ₂ H ₅ OH; СаО; СО ₂ ;	1 + 2 + 2 = 5				
		Укупно 70 поена				