

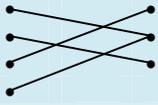


Република Србија  
Министарство просвете,  
науке и технолошког  
развоја

ОПШТИНСКЕ ЗМАГАНЕ ЗОЗ ХЕМИЈЕ  
3. март 2018. року



Српске хемичке  
друштво

Задатак	РИШЕЊА ТЕСТА ЗА 8. КЛАСУ	Боди			
1.	CaO и SO <sub>3</sub>	2 • 3 = 6			
2.	O; N; H	3 • 2 = 6			
3.	pH < 7; Безфарбова розпушеніна	2 • 2 = 4			
4.	г)	1 • 4 = 4			
5.	$\frac{2}{1}; \frac{4}{2}; \frac{6}{3}$	1 • 5 = 5			
6.	CO <sub>2</sub> ; H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> (H <sub>4</sub> C <sub>2</sub> )	3 • 2 = 6			
7.	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr><td>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></td></tr> <tr><td>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></td></tr> <tr><td>SO<sub>2</sub></td></tr> </table> SO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O → H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	SO <sub>2</sub>	3 • 1 + 3 = 6
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>					
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>					
SO <sub>2</sub>					
8.	12; 17; 11	3 • 2 = 6			
9.	234	1 • 6 = 6			
10.	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1 • 4 = 4			
11.	5	1 • 6 = 6			
12.	а) H <sub>2</sub> C; б) ГЕИ; в) H <sub>2</sub> C	3 • 1 = 3			
13.	б)	1 • 5 = 5			
14.	CO <sub>2</sub> ; N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ; SO <sub>3</sub>	1 • 6 = 6			
15.	в) и г)	1 • 5 = 5			
16.	NaCl и MgCl <sub>2</sub> Кед попрі точних одвитох заокружени и неточни, вец число бодох 0.	2 • 2 = 4			
17.	в)	1 • 4 = 4			
18.	20 80	1 • 6 = 6			
19.	 Кед свойство повязане и зоз шором хтори не точни одвит, вец ше, за тото свойство, не бодуе ані точни одвит.	4 • 1 = 4			
20.	в)	1 • 4 = 4			
<b>ВКУПНО БОДИ</b>		<b>100</b>			