



Република Србија
Министарство просвете,
науке и технолошког
развоја

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
26. фебруар 2017. године



Задатак	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови												
1.	а)	1 x 4 = 4												
2.	<table border="1"> <tr><td><</td></tr> <tr><td>=</td></tr> <tr><td>></td></tr> </table>	<	=	>	3 x 1 = 3									
<														
=														
>														
3.	2; 4; 5 1; 3; 6	6 x 1 = 6												
4.	<table border="1"> <tr> <td>црвена</td> <td>црвена</td> <td>плава</td> </tr> <tr> <td>црвена</td> <td>црвена</td> <td>плава</td> </tr> </table> Бодује се ако су оба одговора за раствор тачна.	црвена	црвена	плава	црвена	црвена	плава	3 x 1 = 3						
црвена	црвена	плава												
црвена	црвена	плава												
5.	CaCO ₃ и HCl; CaCO ₃ + 2HCl → CaCl ₂ + CO ₂ + H ₂ O	2 + 3 = 5												
6.	б)	1 x 4 = 4												
7.	SO ₃ и CO ₂	1 x 5 = 5												
8.	в) НЕ 402 °C и 953 °C 2 KI(aq) + Pb(NO ₃) ₂ (aq) → PbI ₂ (s) + 2 KNO ₃ (aq) Агрегатна стања супстанци не морају бити назначена.	3 + 2x1 + 3 = 8												
9.	0,154	1 x 5 = 5												
10.	б) Fe(OH) ₃	3 + 3 = 6												
11.	А: MgSO ₄ ; NaNO ₃ Б: Na ₂ SO ₄ ; Mg(NO ₃) ₂ Тачне формуле на линији се не бодују ако има нетачних формула.	4 x 2 = 8												
12.	в)	1 x 4 = 4												
13.	в)	1 x 4 = 4												
14.	40 g mol ⁻¹ Одузети 2 бода ако није уз тачан број дата јединица за моларну масу.	1 x 6 = 6												
15.	а) НЕ; б) НЕ; в) ДА; г) ДА	4 x 1 = 4												
16.	б)	1 x 4 = 4												
17.	Zn + 2 HCl → ZnCl ₂ + H ₂ HCl + NaOH → NaCl + H ₂ O 2 H ₂ O → 2 H ₂ + O ₂ 3 H ₂ + N ₂ → 2 NH ₃ NH ₃ + HCl → NH ₄ Cl	5 x 1 = 5												
18.	9 · 10 ²²	1 x 5 = 5												
19.	<table border="1"> <tr> <td>чврсто</td> <td>сива*</td> <td>Х</td> <td>ДА</td> </tr> <tr> <td>чврсто</td> <td>жута</td> <td>НЕ</td> <td>НЕ</td> </tr> <tr> <td>чврсто</td> <td>бела</td> <td>ДА</td> <td>НЕ</td> </tr> </table> *Прихватају се и остали одговарајући описи за метале, нпр. метални сјај... Бодује се ако су за супстанцу тачна сва четири одговора.	чврсто	сива*	Х	ДА	чврсто	жута	НЕ	НЕ	чврсто	бела	ДА	НЕ	3 x 2 = 6
чврсто	сива*	Х	ДА											
чврсто	жута	НЕ	НЕ											
чврсто	бела	ДА	НЕ											
20.	кисеоник и хелијум	1 x 5 = 5												
УКУПНО БОДОВА		100												