

МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ И НАУКЕ РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ  
СРПСКО ХЕМИЈСКО ДРУШТВО

**РЕГИОНАЛНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ**

(1. април 2012. године)

**РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД**

		Бодови:
I	<b>1. (г); 2. (б); 3. (а); 4. (в); 5. (г); 6. (в); 7. (б); 8. (а).</b>	<b>8 x 2 = 16</b>
II	<b>(а) <math>\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}</math> (б) <math>\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HCl} + \text{O}</math> (в) <math>3\text{CuO} + 6\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 3\text{H}_2\text{O}</math> (г) <math>\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}</math> (д) <math>2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}</math> (ђ) <math>\text{C}_4\text{H}_9\text{OH} + 6\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}</math> (+ топлота)</b>	<b>6 x 2 = 12</b>
III	<b>(а) Б; (б) А; (в) А; (г) Д; (д) Б; (ђ) В; (е) Г; (ж) А; (з) Г; (и) Д.</b>	<b>10 x 1 = 10</b>
IV	<b>(а) халогени (б) (орто)фосфати (в) Вг и Нг (г) <math>\text{SO}_3</math> и <math>\text{CO}_2</math> (д) калцијум-карбонат или калцијум-оксид, угљеник(IV)-оксид (угљен-диоксид) и вода (ђ) четири (е) бакра и цинка (ж) хлороводоничну</b>	<b>8 x 2 = 16</b>
V	<b>1. <math>\text{C}_6\text{H}_{12}</math> 2. 86 милиона 3. 40,6 грама 4. 24</b>	<b>4 x 4 = 16</b>
		<b>Укупно 70 бодова</b>