

МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ И НАУКЕ РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ  
СРПСКО ХЕМИЈСКО ДРУШТВО

**ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ**

(3. март 2012. године)

**РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД**

			<b>Бодови:</b>
I		(редом) Cl <sub>2</sub> , жутозелена; P (P <sub>4</sub> ); Си, чврсто; СаО, бела; Fe, сива (метална); O <sub>2</sub>	<b>10 x 2 = 20</b>
II*		1. (в); 2. (в); 3. (д); 4. (д); 5. (а); 6. (в); 7. (в); 8. (а); 9. (г); 10. (б)	<b>10 x 3 = 30</b>
III	1.	(а) CH <sub>3</sub> COOH + NaOH → CH <sub>3</sub> COONa + H <sub>2</sub> O (б) издваја се гас (в) ништа не заостаје на филтер папиру!	<b>3 + 2 + 3 = 8</b>
	2.	(редом) NH <sub>3</sub> ; Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ; CaCO <sub>3</sub> ; NaOH; NaNO <sub>3</sub>	<b>5 x 2 = 10</b>
	3.	$2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{C} \rightarrow 4 \text{Fe} + 3 \text{CO}_2$ $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$ $2 \text{AgNO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{AgCl}$ $2 \text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	<b>4 x 3 = 12</b>
IV		1. <b>0,025 мола угљеника</b> 2. <b>0,5 мола сумпор-диоксида</b> 3. <b>25 грама кисеоника</b> 4. <b>30,3 грама азотне киселине</b>	<b>4 x 5 = 20</b>
			<b>Укупно: 100</b>

\* Ученик не добија бодове уколико је заокружио и неко слово испред одговора који није тачан!