

МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ И НАУКЕ РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ  
СРПСКО ХЕМИЈСКО ДРУШТВО

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

(Варварин, 12. мај 2012. године)

**РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗНАЊА И КЉУЧ ЗА БОДОВАЊЕ ЗА VIII РАЗРЕД**

		Бодови:
I	1. (д); 2. (б); 3. (в); 4. (а); 5. (б); 6. (в); 7. (а); 8. (в); 9. (в); 10. (а); 11. (а); 12. (г); 13. (г); 14. (в); 15. (б); 16. (г).	16 x 1 = 16
II-A	1. 288; 2. сумпор; 3. NaHCO <sub>3</sub> ; 4. циклобутан; 5. лактоза; 6. 169; 7. 14; 8. 107; 9. 151 g/mol; 10. (угљеник-угљеник) двострука веза; 11. CO <sub>2</sub> и H <sub>2</sub> O (и топлота).	11 x 2 = 22
II-B	1. (а) хидроксилна група; (б) C <sub>27</sub> H <sub>46</sub> O; (в) 386; (г) сирће (есенција); (д) етанска киселина; (ђ) CaCO <sub>3</sub> + 2CH <sub>3</sub> COOH → Ca(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> + CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O; 2. (а) етанол; (б) сирћетна киселина; (в) CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH + O <sub>2</sub> → CH <sub>3</sub> COOH + H <sub>2</sub> O; (г) CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH + CH <sub>3</sub> COOH → CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> ООССН <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O; (д) етил-етаноат (етил-ацетат)	11 x 1 = 11
III	1. 55,56 2. 7,2 (x 10 <sup>22</sup> ) 3. 40 4. бакар 5. 64,2 6. 4,165	3 x 3 = 9 (задачи 1–3)  3 x 4 = 12 (задачи 4–6)
		<b>Укупно 70 бодова</b>