



РЕПУБЛИКА СРБИЈА

МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ, НАУКЕ И
ТЕХНОЛОШКОГ РАЗВОЈАСРПСКО ХЕМИЈСКО
ДРУШТВО

ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ - 6. април 2014. године

РЕШЕЊА ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД

| Редни број задатка | Одговори | Поени |
|--------------------|---|---|
| 1. | г) | 1 x 3 = 3 Ако је поред тачног одговора заокружен још неки одговор, тада је број поена 0. Тај принцип се примењује у бодовању свих задатака вишеструког избора. |
| 2. | б) | 1 x 3 = 3 |
| 3. | 7,9 g; CH ₃ COOH | 1 x 4 + 1 = 5 |
| 4. | г) | 1 x 4 = 4 |
| 5. | б) | 1 x 3 = 3 |
| 6. | 112,5 g | 1 x 4 = 4 |
| 7. | б) | 1 x 3 = 3 |
| 8. | <div style="text-align: center;"> <pre> graph TD A[СУПСТАНЦЕ] --> B[ЈЕДИЊЕЊА] B --> C[КИСЕЛИНЕ] B --> D[БАЗЕ] C --> E[CH3CH2COOH] C --> F[HNO3] D --> G[NH3] D --> H[LiOH] D --> I[Ba(OH)2] </pre> </div> | 1 x 3 = 3 Бодује се задатак у целини. |
| 9. | а) | 1 x 3 = 3 |
| 10. | 28,4% MgCl ₂ и 71,6% MgSO ₄ | 1 x 4 = 4 |
| 11. | n(C) = 10,3 mol; n(H) = 30,9 mol; n(O) = 5,1 mol | 1 x 4 = 4 |
| 12. | C ₂ H ₂ и C ₆ H ₆ | 2 x 3 = 6 |
| 13. | 98 | 1 x 3 = 3 |
| 14. | CH ₃ CH ₂ OH + 3O ₂ → 2CO ₂ + 3H ₂ O | 1 x 3 = 3 |
| 15. | CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Cl и CH ₃ CH ₂ CHClCH ₃ | 2 x 2 = 4 |
| 16. | а) | 1 x 3 = 3 |
| 17. | CH ₃ COONa јесте / није електролит. | 1 x 2 = 2 |
| 18. | в) | 1 x 3 = 3 |
| 19. | 2CH ₃ COOH + Mg → (CH ₃ COO) ₂ Mg + H ₂ 2H ₂ + O ₂ → 2H ₂ O | 2 x 2 = 4 |
| 20. | б) | 1 x 3 = 3 |
| | | Укупно 70 поена |