|  |  |
| --- | --- |
| **BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**  ĐỀ MINH HỌA | **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II NĂM HỌC 2020 - 2021**  **Môn thi: Hóa Học, Lớp 11** |

**A. Phần trắc nghiệm (7 điểm)**

Mỗi câu trả lời đúng 0,25 điểm

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | B | B | A | A | D | B | B | A | C | D | B | A | C | A |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | C | A | D | C | C | D | A | A | D | D | C | B | A | B |

**B. Phần tự luận (3 điểm)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| TT | Nội dung | Điểm | Ghi chú |
| **Câu 29**. | a) C6H5OH + NaOH  C6H5ONa + H2O  b) 2C2H2 + 3O2 4CO2 + 2H2O  c) CH2=CH2 + HCl  CH3CH2Cl  d) CH3COOH + NaHCO3 CH3COONa + CO2 + H2O | 0,25  0,25  0,25  0,25 |  |
| **Câu 30.**a**.** | a. Gọi công thức phân tử của A là CnH2n+ 1OH ()  Theo bài ra ta có    Công thức phân tử của A là C3H8O | 0,25  0,25 |  |
| **Câu 30.**b. | CH3CH2CH2OH Propan – 1- ol  CH3CH(OH)CH3 Propan – 2 - ol | 0,25  0,25 |  |
| **Câu** **31**. | a. Do Y có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc nên ancol X là ancol bậc 1. Công thức cấu tạo của X là  CH3CH(CH3) CH2-OH  b.  CH3CH(CH3)CH2OH + CuO CH3CH(CH3)CHO  + Cu + H2O  CH3CH(CH3)CHO +2 AgNO3 +3 NH3 + H2O 2Ag +  CH3CH(CH3)COONH4 +2 NH4NO3 | 0,25  0,25 |  |
| **Câu 32.** a | Đặt công thức phân tử của X có dạng CxHyOz  Theo bài ra ta có    Bảo toàn khối lượng    Bảo toàn cho nguyên tố    x : y : z = 0,135 : 0,12 : 0,015 = 9 : 8 : 1  Công thức phân tử của X có dạng (C9H8O)n. MX<150 n =1  Vậy công thức phân tử của X là C9H8O | 0,25 |  |
| **32. b** | - X có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc nên X có nhóm -CHO  - X có vòng benzen và có cấu trúc dạng trans nên công thức cấu tạo của X là  C = C  C6H5  CHO  H    H  Nếu học sinh viết công thức cấu tạo của X là:  C6H5-CH=CH-CHO vẫn cho điểm tối đa | 0,25  0,25 |  |

**Lưu ý:** Học sinh làm theo cách khác đúng vẫn được điểm tối đa, phương trình hóa học nào nếu không đúng hệ số hoặc thiếu điều kiện trừ ½ số điểm của phương trình đó.