|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC&ĐÀO TẠO TPHCM  TRƯỜNG THPT NHÂN VIỆT  ĐÁP ÁN CHÍNH THỨC | **ĐÁP ÁN – THANG ĐIỂM KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **NH 2017 -2018**  **MÔN: HÓA HỌC, KHỐI 11**  *( Đáp án có 4 trang)*  **MÃ ĐỀ 01** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **Ý** | **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| **PHẦN I** |  | **LÝ THUYẾT** | **6,0** |
| **1** |  | Thực hiệnsơ đồ biến hóasau:  **CH3COONa CH4 C2H2  C2H4 C2H5OH  CH3CHOC2H5OH** | **1,5** |
|  |  | (1) CH3COONa + NaOH CH4+ Na2CO3  (2) 2CH4C2H2 + 3H2  (3) C2H2 + H2C2H4  (4) C2H4 + H2O C2H5OH  (5) C2H5OH + CuO CH3CHO + Cu + H2O  (6) CH3CHO + H2 C2H5OH | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **2** |  | **Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các chất sau:**  **Metan, Etilen, Axetilen.** | **1,5** |
|  |  | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | CH4 | C2H4 | C2H2 | | Dd AgNO3/NH3 | Không hiện tượng | Không hiện tượng | C2Ag2 ↓ màu vàng | | Dd Br2 | Còn lại | Mất màu dd Br2 | X |   C2H2 + 2AgNO3 + 2NH3 C2Ag2↓ + 2NH4NO3  C2H4 + Br2 C2H4Br2 | **1,0**  **0,25**  **0,25** |
| **3** |  | **Viết phương trình hóa học (ghi rõ điều kiện nếu có )** | **1,5** |
|  | **a** | **Phenol + Br2** | **0,5** |
|  |  |  |  |
|  | **b** | **Benzen + HNO3** | **0,5** |
|  |  |  |  |
|  | **c** | **Propen +HCl (sản phẩm chính)** | **0,5** |
|  |  | CH3-CH=CH2 + HCl 🡪 CH3-CHCl-CH3 |  |
| **4** |  | **Viết công thức cấu tạo và gọi tên các ankin có công thức phân tử C5H8.** | **1,5** |
|  |  | CH≡C−CH2−CH2−CH3: pent-1-in (Propyl axetilen)  CH≡C−CH−CH3: 3-metyl but-1-in  CH3 (isopropyl axetilen )  CH3−C≡C−CH2−CH3: pent-2-in (Etyl metyl axetilen) | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **PHẦN II** |  | **TOÁN: *( 4 điểm)*** |  |
| **1** |  | **Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp A gồm 2 ankan đồng đẳng kế tiếp nhau thu được 17,6 gam CO2 và 9,9 gam H2O. Xác định CTPT của 2 ankan.** | **1,0** |
|  |  |  |  |
| **2** |  | **Dẫn 5,6 lít (đktc) hỗn hợp X gồm CH4, C2H4 và C2H2 qua bình đựng dung dịch AgNO3/NH3 thu được 24 gam kết tủa và hỗn hợp khí Y. Mặt khác dẫn hỗn hợp X qua bình đựng dung dịch Br2 dư thì thấy có 40 gam Br2 phản ứng. Tính thể tích của CH4 trong hỗn hợp X.** | **1,0** |
|  |  |  |  |
| **3** |  | **Lấy 10,6 gam hỗn hợp B gồm hai ancol no, đơn chức, mạch hở, kế tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng tác dụng với Na kim loại dư thu được 2,24 lít H2 (đktc).** | **1,0** |  |  |  |
|  | **a** | **Tìm công thức phân tử của hai ancol.** | **0,5** |  |  |  |
|  |  | Gọi CTTQ của 2 ancol no, đơn chức là ROH |  |  |  |  |
|  | **b** | **Tính thành phần phần trăm về khối lượng từng ancol trong hỗn hợp B** | **0,5** |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
| **4** |  | **- Thí nghiệm 1: Trộn 0,015 mol ancol no A với 0,02 mol ancol no B rồi cho hỗn**  **hợp tác dụng hết với Na được 1,008 lít H2.**  **- Thí nghiệm 2: trộn 0,02 mol A với 0,015 mol B rồi cho tác dụng hết với Na thì thu được 0,952 lít H2**  **- Thí nghiệm 3: đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp rượu như trong thí nghiệm 1 rồi cho tất cả sản phẩm cháy đi qua bình đựng CaO mới nung, dư thấy khối lượng bình tăng 6,21g**  **Tìm công thức phân tử, viết công thức cấu tạo của các ancol, biết thể tích các**  **khí đo ở đktc.** | **1,0** |
|  |  | - Gọi a là số nhóm OH của ancol A, b là số nhóm OH của ancol B. |  |

|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC&ĐÀO TẠO TPHCM  TRƯỜNG THPT NHÂN VIỆT  ĐÁP ÁN CHÍNH THỨC | **ĐÁP ÁN – THANG ĐIỂM KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **NH 2017 -2018**  **MÔN: HÓA HỌC, KHỐI 11**  *( Đáp án có 4 trang)*  **MÃ ĐỀ 02** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **Ý** | **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| **PHẦN I** |  | **LÝ THUYẾT** | **6,0** |
| **1** |  | **Thực hiện sơ đồ biến hóa sau:**  **CaC2 C2H2 C2H4 C2H6 C2H5Cl C2H5OH  C2H5ONa** | **1,5** |
|  |  | 1. CaC2 + 2H2O C2H2 + Ca(OH)2 2. C2H2 + H2C2H4 3. C2H4 + H2C2H6 4. C2H6 + Cl2C2H5Cl +HCl 5. C2H5Cl + NaOH C2H5OH +NaCl 6. C2H5OH + Na C2H5ONa +  H2 | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **2** |  | **Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các chất sau:**  **Benzen, Toluen, Stiren.** | **1,5** |
|  |  | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | C6H6 | C6H5CH3 | C6H5CH=CH2 | | Dd KMnO4 | Không hiện tượng | Mất màu KMnO4 ở t0 cao | Mất màu KMnO4 ở t0 thường |   C6H5CH3 + 2KMnO4🡪 C6H5COOK + 2MnO2 + KOH + H2O  3C6H5CH=CH2 + 2KMnO4 +4H2O 🡪 2C6H5CH(OH)-CH2(OH) +2KOH +2MnO2 | **1,0**  **0,25**  **0,25** |
| **3** |  | **Viết phương trình hóa học (ghi rõ điều kiện nếu có )** | **1,5** |
|  | **a** | **Phenol + NaOH** | **0,5** |
|  |  | C6H5OH + NaOH C6H5ONa + H2O |  |
|  | **b** | **Toluen + HNO3** | **0,5** |
|  |  |  |  |
|  | **c** | **But-1-en +HCl (sản phẩm chính)** | **0,5** |
|  |  | CH3 – CH2-CH=CH2 + HCl 🡪 CH3- CH2-CHCl-CH3 |  |
| **4** |  | **Viết công thức cấu tạo và gọi tên các anken có công thức phân tử C4H8.** | **1,5** |
|  |  | CH2=CH−CH2−CH3: but-1-en  CH2=C−CH3: 2-metyl propen  CH3 (isopropen)  CH3−CH=CH−CH3: But-2-en | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **PHẦN II** |  | **TOÁN: *( 4 điểm)*** |  |
| **1** |  | **Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp A gồm 2 ankan đồng đẳng kế tiếp nhau. Thu được 15,4 gam CO2 và 9 gam H2O. Xác định CTPT của 2 ankan.** | **1,0** |
|  |  |  |  |
| **2** |  | **Một hỗn hợp X có thể tích 11,2 lít (đktc), X gồm 2 anken đồng đẳng kế tiếp nhau. Khi cho X qua nước Br2 dư thấy khối lượng bình Br2 tăng 15,4 gam. Tính số mol của mỗi anken trong hỗn hợp X.** | **1,0** |
|  |  |  |  |
| **3** |  | **Lấy 4,04 gam hỗn hợp X gồm hai ancol no, đơn chức, mạch hở, kế tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng tác dụng với Na kim loại dư thu được 1,12 lít H2 (đktc).** | **1,0** |  |  |  |
|  | **a** | **Tìm công thức phân tử của hai ancol.** | **0,5** |  |  |  |
|  |  | Gọi CTTQ của 2 ancol no, đơn chức là ROH |  |  |  |  |
|  | **b** | **Tính thành phần phần trăm về khối lượng từng ancol trong hỗn hợp B** | **0,5** |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
| **4** |  | **- Thí nghiệm 1: Trộn 0,015 mol ancol no A với 0,02 mol ancol no B rồi cho hỗn hợp tác dụng hết với Na được 1,008 lít H2.**  **- Thí nghiệm 2: trộn 0,02 mol A với 0,015 mol B rồi cho tác dụng hết với Na thì thu được 0,952 lít H2**  **- Thí nghiệm 3: đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp rượu như trong thí nghiệm 1 rồi cho tất cả sản phẩm cháy đi qua bình đựng dung dịch Ca(OH)2 dư, thu được 9 gam kết tủa và khối lượng dung dịch giảm 2,79 gam.**  **Tìm công thức phân tử, biết thể tích các khí đo ở đktc.** | **1,0** |
|  |  | - Gọi a là số nhóm OH của ancol A, b là số nhóm OH của ancol B. |  |