Trường THPT Nguyễn Thị Minh Khai

**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC KỲ 2 –NĂM HỌC 2022 – 2023**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **121** | **122** | **123** | **124** |
| **1** | D | B | B | A |
| **2** | A | C | D | A |
| **3** | A | D | A | B |
| **4** | B | B | B | C |
| **5** | D | B | C | C |
| **6** | D | D | D | B |
| **7** | A | D | D | D |
| **8** | B | D | B | C |
| **9** | B | C | B | A |
| **10** | A | A | A | D |
| **11** | A | A | B | B |
| **12** | B | B | C | C |
| **13** | C | C | D | D |
| **14** | B | B | A | B |
| **15** | D | C | B | D |
| **16** | A | A | B | A |
| **17** | B | B | A | C |
| **18** | C | C | C | B |
| **19** | D | A | A | D |
| **20** | C | D | C | C |
| **21** | A | C | C | A |
| **22** | B | A | A | B |
| **23** | C | D | D | D |
| **24** | B | C | A | D |
| **25** | A | A | D | B |
| **26** | D | D | A | C |
| **27** | C | C | B | B |
| **28** | D | B | A | A |
| **29** | B | C | B | D |
| **30** | B | D | A | B |
| **31** | D | D | B | C |
| **32** | D | C | A | C |
| **33** | A | A | B | D |
| **34** | C | C | A | A |
| **35** | B | A | B | D |
| **36** | D | B | D | C |
| **37** | A | A | C | C |
| **38** | D | B | D | B |
| **39** | D | C | A | A |
| **40** | B | B | D | D |

**HÓA 12 –**

**ĐÁP ÁN ĐỀ HÓA 11 CUỐI KÌ II NĂM HỌC 22-23**

**Câu 1:** **(1,5 điểm)** **6 phương trình x 0,25đ**

1. HC≡CH + H2 CH2 = CH2
2. CH2=CH2 + H-OHCH3-CH2-OH
3. CH3-CH2-OH + CuO CH3-CH=O + Cu + H2O
4. CH3-CH=O + H2CH3-CH2-OH
5. 3HC≡CH C6­H6
6. C6H6  + CH**3**Cl C6H5- CH**3** + HCl

**Câu 2:** **(1,5 điểm)** Viết công thức cấu tạo và gọi tên thay thế các đồng phân phenol có công thức phân tử C7H8O.

Diagram

Description automatically generated

2-metylphenol 3-metylphenol 4-metylphenol

**Câu 3:** **(1,5 điểm)** **3 phương trình x 0,5đ**

a) 2 CH3-CH2-OH CH3-CH2-O-CH2-CH3 + H2O

b) Diagram, schematic

Description automatically generated

c) CH3-CH2-CH=O + H2 CH3-CH2-CH2-OH

**Câu 4:** **(1,5 điểm) 3 hiện tượng x 0,25đ, 3 phương trình x 0,25đ**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Glixerol | Anđehit axetic | Phenol | Pent-1-in |
| AgNO3/NH3 | - | ↓ màu bạc (1) | - | ↓ màu vàng (2) |
| Nước brom | - | x | ↓ màu trắng (3) | x |

1. CH3-CH=O + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O → CH3COONH4 + 2Ag + 2NH4NO3
2. CH3-CH2-CH2-C≡CH + AgNO3 + NH3 → CH3-CH2-CH2-C≡CAg + NH4NO3
3. C6H5OH + 3Br2 → C6H2(OH)Br3 + 3HBr

Hs có thể nhận biết glixerol bằng Cu(OH)2, hiện tượng: ↓tan tạo dung dịch xanh lam

2C3H8O3 + Cu(OH)2 → (C3H7O3)2Cu + 2H2O

**Câu 5: (2,5 điểm)**

a) nH2 = 0,15 (mol)

**CnH2n+1OH + Na → CnH2n+1OH + ½ H2 0,25đ**

0,3 0,15 (mol)

M = 16,6/ 0,3 = 55,3 = 14n + 18

**n = 8/3 = 2,67 0,25đ**

C2H5OH a (mol), C3H7OH b (mol) **0,25đ**

**a + b = 0,3**

**46a + 60b = 16,6 0,25đ**

a = 0,1 (mol) b = 0,2 (mol)

**m C2H5OH = 4,6 (g) 0,25đ**

**m C3H7OH = 12 (g) 0,25đ**

b) CTCT : CH3-CH2-OH ; **CH3-CH(CH3)-OH 0,25đ**

CH3-CH2-OH + CuO → CH3-CH=O + Cu + H2O

0,1 0,1.0,9 = 0,09

**CH3-CH(CH3)-OH + CuO → CH3-CO-CH3 + Cu + H2O 0,25đ**

0,2 0,2.0,9 = 0,18

Sản phẩm hữu cơ gồm: CH3-CH=O 0,09 (mol); CH3-CO-CH3 0,18 (mol), CH3-CH2-OH dư 0,01 (mol), CH3-CH(CH3)-OH dư 0,02 (mol)

**m sphc = 0,09.44 + 0,18.58 + 0,01.46 + 0,02.60 = 16,06** **(g) 0,5đ**

**[ Hoặc : m = 16,6 – 2(**0,1.90% +0,2.90% ) = **16,06** (g) ]

**Câu 6:** **(1,5 điểm)**   
 Trong m gam hh X : **C6H6O (amol ) ; CH4O (b mol)**

**C6H5OH + 3Br2 → C6H2(OH)Br3 ↓+ 3HBr 0,25đ**

0.1 0.1 (mol)

**C6H6O + 7O2 → 6CO2 + 3H2O 0,25đ**

0,2 1,2 (mol)

**CH4O + 3/2O2 → CO2 + 2H2O 0,25đ**

b b (mol)

**n↓= 0,1 (mol) 🡪 trong mgam hh X : a=0,2**

nCO2 = 1,3 (mol) **= 6a + b 🡪 b =0,1 0,25đ**

**m = 0,1.32 + 0,2.94= 22 (g) 0,5đ**

**LỚP 10**

1. **TRẮC NGHIỆM (4,0 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **105** | **106** | **107** | **108** |
| **1** | B | C | B | D |
| **2** | C | A | B | D |
| **3** | A | D | A | B |
| **4** | B | A | C | D |
| **5** | D | C | A | D |
| **6** | A | D | B | C |
| **7** | D | D | B | D |
| **8** | A | D | C | C |
| **9** | A | A | C | C |
| **10** | C | C | B | D |
| **11** | D | D | B | D |
| **12** | C | D | A | A |
| **13** | B | C | A | C |
| **14** | B | A | B | D |
| **15** | C | C | B | C |
| **16** | D | C | C | B |

1. **TỰ LUẬN (6,0 điểm)**

**ĐỀ 105, 106, 107, 108**

|  |
| --- |
| **Câu 1. *(1,0 điểm)***  a) CH3COCH3(g) + 4O2(g) → 3CO2(g) + 3H2O(g)  Eb(CH3COCH3) = 2.346 + 6.418 + 1.732 = 3932 kJ/mol  Eb(O2) = 1.494 = 494 kJ/mol  Eb(CO2) = 2.732 = 1464 kJ/mol  Eb(H2O) = 2.459 = 918 kJ/mol      0,5đ  b)  0,5đ |
| **Câu 2. *(1,0 điểm)*** 0,25 đ x 4 phương trình  a)  b)  c)  d) Fe + 2HCl → FeCl2 + H2 |
| **Câu 3. *(1,0 điểm)*** 0,25 đ x 2 hiện tượng + 0,25 đ x 2 phương trình  Dung dịch xuất hiện màu xanh tím  Br2 + 2NaI → 2NaBr + I2 |
| **Câu 4. *(1,0 điểm)***   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | Chất  Thuốc thử | CaCl2 | NaBr | KNO3 | | AgNO3 | ↓ trắng (1) | ↓ vàng nhạt (2) | - |   (1) CaCl2 + 2AgNO3 → 2AgCl + Ca(NO3)2  (2) NaBr + AgNO3 → AgBr + NaNO3 |
| **Câu 5. *(1,0 điểm)***  Ca + 2HCl → CaCl2 + H2 0,25đ  x x  Mg + 2HCl → MgCl2 + H2 0,25đ  y y    Đặt số mol Ca và Mg lần lượt là x, y.  40x + 24y = 9,6 (1)  x + y = 0,3 (2)  (1), (2) ⇒ x = 0,15 mol, y = 0,15 mol.  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 6. *(1,0 điểm)***  Đối với trẻ sơ sinh:  0,25đ  0,25đ  Đối với trẻ dưới 1 tuổi:    0,25đ  Đối với trẻ dưới 2 tuổi:    0,25đ |