|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP. HỒ CHÍ MINH  **TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI** | **KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **Năm học: 2019 – 2020**  **Môn: HÓA HỌC** |

**ĐÁP ÁN HÓA 10 (2019 – 2020)**

**Câu 1: 2 điểm**

8 phản ứng x0,25 = 2 điểm

**Câu 2: 2 điểm**

4 phản ứng x0,5 = 2 điểm

**Câu 3: 1,5 điểm**

3 phản ứng x0,25 = 0,75 điểm

3 hiện tượng x0,25 = 0,75 điểm

**Câu 4: 1,5 điểm**

3 phản ứng x0,25 = 0,75 điểm

3 hiện tượng x0,25 = 0,75 điểm

**Câu 5: 3 điểm**

**a. 1,5 điểm**

2Fe +6H2SO4 → Fe2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O (**0,25đ**)

a 3a 3a/2

Mg +2H2SO4 → MgSO4 + SO2 + 2H2O (**0,25đ**)

b 2b b b

Cu +2H2SO4 → CuSO4 + SO2 + 2H2O (**0,25đ**)

c 2c c c

56a +24b+64c=2

3a/2 + b + c = 0,05

b=c

a=0,02; b=0,01; c=0,01

mFe=1,12 gam (**0,25đ**); mMg=0,24 gam (**0,25đ**); mCu=0,64 gam (**0,25đ**)

**b. 0,75 điểm**

nNaOH=0,12 mol ⇒ k=2,4 ⇒ tạo muối trung hòa.

2NaOH + SO2 → Na2SO3 + H2O (**0,25đ**)

0,1 0,05 0,05

mddX=0,05x64+200.1,1= 223,2 gam

C%Na2SO3 = 2,82 (**0,25đ**)

C%NaOH dư = 0,36 (**0,25đ**)

**c. 0,75 điểm**

Fe2O3 + 3H2SO4 → Fe2(SO4)3 + 3H2O (**0,25đ**)

x 3x

2FeO+ 4H2SO4 → Fe2(SO4)3 + SO2 + 4H2O (**0,25đ**)

x 2x

nH2SO4 = 3a+2b+2c=0,1 mol = 5x ⇒ x=0,02

m= 72x +160x = 4,64 gam (**0,25đ**)

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HÓA KHỐI 11 – HỌC KÌ II – NĂM HỌC 2019-2020**

|  |
| --- |
| **Câu 1 (2 điểm)**  8 pt x0,25đ |
| **Câu 2: (2 đ)**  4pt x 0, 5đ |
| **Câu 3: 2 điểm**  Nhận biết 4 chất: 1 điểm (4 chất x 0,25đ)  4 phương trình: 1 điểm (4 ptr x 0,25đ) |
| **Câu 4: 3 điểm a) 1,0 đ**  Đặt công thức chung của hai ancol: CnH2n + 2O  CnH2n + 2O + 3n/2 O2 → nCO2 + (n+1)H2O **0,25đ**  CO**2** + Ca(OH)**2** → CaCO**3**  + H**2**O  n(CO2) = n( CaCO3) = 0,14 mol **0,25đ**  ⇒ **0,25đ**  hai ancol CH3CH2OH và CH3CH2CH2OH **0,25đ**   1. **1,0 đ**   a + b = 0,06 **0,25 đ**  2a + 3b = 0,14 **0,25 đ**  🡪 a = 0,04 ; b = 0,02  m(C2H5OH) = 1,84 gam ; m (C3H7OH) = 1,2 gam **0,5 đ**   1. **1 đ**   C2H5OH + CuO → CH3CHO + Cu + H2O **0,25 đ**  C3H7OH + CuO → C2H5CHO + Cu + H2O **0,25 đ**  **m(CH3CHO) = 1,408 g ; m(**C2H5CHO) = 0,928 g **0,25 đ**  m(C2H5OH) dư = 0,368 g ;m(C2H5CH2OH ) dư = 0,24 g **0,25 đ** |
| **Câu 5: 1 điểm**  **A** (0,3 mol C2H2, 0,6 mol H2) → **B**(0,45 mol: C2H4 + C2H6 + C2H2 + H2 dư) → Bình brom tăng (C2H4 + C2H2) + **C** 0,33 mol (C2H6 + H2)  Viết 4 phương trình: **0, 5 đ**  mA = mB  = 26x 0,3 + 2 x 0,6 = 9 (gam)  n(H2) tham gia pu = 0,9 – 0,45 = 0,45 (mol)  n(H2) dư ( trong B hoặc C) = 0,6 – 0,45 = 0,15 mol  n(C2H6 /C) = 0,33 – 0,15 = 0,18 mol; mC = 30 x 0,18 + 2 x 0,15 = 5,7 g  m(bình brom tăng) = 9 – 5,7 = 3,3 (gam) **0,5đ** |

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KỲ II -Năm học: 2019 – 2020**

**Khối 12**

**TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 |
| **121** | **B** | **C** | **D** | **B** | **C** | **B** | **A** | **D** | **A** | **D** | **B** | **B** | **C** | **D** | **B** | **A** | **B** | **C** | **A** | **D** | **D** | **A** | **B** | **C** |
| **122** | **A** | **A** | **D** | **C** | **B** | **C** | **D** | **C** | **B** | **A** | **C** | **D** | **C** | **B** | **D** | **D** | **C** | **B** | **C** | **D** | **C** | **A** | **A** | **D** |
| **123** | **D** | **B** | **C** | **B** | **B** | **C** | **C** | **D** | **A** | **A** | **D** | **C** | **B** | **C** | **A** | **B** | **A** | **B** | **A** | **B** | **D** | **B** | **C** | **D** |
| **124** | **A** | **A** | **D** | **D** | **C** | **B** | **C** | **C** | **D** | **C** | **D** | **B** | **B** | **D** | **A** | **B** | **C** | **B** | **C** | **B** | **D** | **D** | **A** | **A** |

**TỰ LUẬN**

**Câu 1:** **(2 điểm)** 8pt x 0.25 = 2 điểm

**Câu 2:** **(1 điểm)**  (2 hiện tượng + 2 pt) x 0.25 = 1 điểm

**Câu 3:** **(1 điểm)**

2pt x 0,25 = 0,5 điểm

mdd = 101,48g 0,5 điểm