**ĐÁP ÁN KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I - HÓA – Khối 12- 2019 – 2020**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **121** | **122** |
| **1** | **A** | **A** |
| **2** | **C** | **B** |
| **3** | **B** | **A** |
| **4** | **C** | **A**  PHẦN TỰ LUẬN :  Câu 1: (2 điểm )  4 phản ứng x 0,5 đ  Câu 2: (1 điểm )  4 CTCT x 0, 25 đ  Câu 3: (1 điểm )  - phản ứng x 0,5 đ  nNaOH = 0,03 mol  nC4H8O2 = 0,05 mol  mCRắn = 0,03 x 82 = 2,46 gam (0,5 đ) |
| **5** | **B** | **B** |
| **6** | **A** | **C** |
| **7** | **D** | **D** |
| **8** | **A** | **B** |
| **9** | **B** | **C** |
| **10** | **C** | **D** |
| **11** | **B** | **B** |
| **12** | **B** | **C** |
| **13** | **D** | **A** |
| **14** | **A** | **C** |
| **15** | **A** | **A** |
| **16** | **B** | **B** |
| **17** | **C** | **D** |
| **18** | **B** | **B** |
| **19** | **D** | **A** |
| **20** | **B** | **D** |
| **21** | **A** | **B** |
| **22** | **C** | **D** |
| **23** | **D** | **D** |
| **24** | **D** | **C** |
|  |  |  |

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I -Môn: HÓA – Khối 11**

**Câu 1 (2đ):** 0, 5 đ x 4 câu = 2 đ

**Câu 2 (1đ):** 4 phản ứngx 0,25 = 1đ  HNO3 tác dụng : Cu ; Fe2O3 -- NH3 tác dụng : FeCl3 ; Fe2O3

**Câu 3 (2đ):**

nH2SO4 = 0,03 mol nHCl = 0,09 mol nHNO3 = 0,06 mol

3 phương trình điện ly axit **0,75đ**

nH**+** = 0,21 mol

nNaOH = 0,2V mol nKOH = 0,29V mol

2 phương trình điện ly bazo **0,5đ**

nOH- = 0,49V mol

pH = 2 🡪 dư axit 🡪 nH**+** dư = 0,01(V**+** 0,3) mol

H**+** **+** OH- 🡪 H2O **0,25đ**

0,21 0,49V

Dư 0,21 – 0,49V

0,01(V**+** 0,3) = 0,21 – 0,49V 🡪 V = 0,414 lít = 414 ml **0,5đ**

**Câu 4 (1,5 điểm):**

3 hiện tượng: **+** quỳ **0,5đ**

**+** BaCO3 trắng **0,25đ**

**+** BaSO4 trắng **0,25đ**

2 phương trình: **0,5đ**

**Câu 5 (1 điểm)**

Ta có: 0,02.2**+**0,03.1 = x.1 **+** y.2 (1) **0,5đ**

Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng ta có:

m = 0,02.64 **+** 0,03.39 **+** 35,5.x **+** 96.y = 5,435 (2) **0,25 đ**

Giải hệ hai phương trình (1) và (2) ta được: x = 0,03; y = 0,02 **0,25 đ**

**Câu 6 (2,5 điểm)**

a/ 8Al **+** 30HNO3🡪 8Al(NO3)3 **+** 3N2O **+** 15H2O **0,25 đ**

0,08 0,3 0,08 0,03

Al2O3 **+** 6HNO3🡪 2Al(NO3)3 **+** 3H2O **0,25 đ**

0,01 0,06 0,02

nN2O = 0,03 mol

mAl = 0,08 x 27 = 2,16g **0,25 đ**

mAl2O3 = 1,02g **0,25 đ**

b/ nAl2O3 = 0,01 mol

ddX có HNO3 dư: 0,04 mol và Al(NO3)3 0,1 mol

nAl(OH)3 = 0,08 mol

|  |  |
| --- | --- |
| **TH1:**  HNO3 **+** KOH 🡪 KNO3 **+** H2O **0,25 đ**  0,04 0,04  Al(NO3)3 **+** 3KOH 🡪 Al(OH)3 **+** 3KNO3 **0,25 đ**  0,24 0,08  VddKOH = (0,04 **+** 0,24)/2 = 0,14 (lít) **0,25 đ** | **TH2:**  HNO3 **+** KOH 🡪 KNO3 **+** H2O  0,04 0,04  Al(NO3)3 **+** 3KOH 🡪 Al(OH)3 **+** 3KNO3  0,01 0,3 0,1  nAl(OH)3 tan = 0,1 – 0,08 = 0,02 mol  Al(OH)3 **+** KOH 🡪 KAlO2 **+** 2H2O **0,25 đ**  0,02 0,02  VddKOH = (0,04 **+** 0,3 **+** 0,02)/2 = 0,18 (lít) **0,5đ** |

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I - HÓA 10 (2019-2020)**

**Bài 1**.2 điểm

Cấu hình : 0,5 **đ** x 2

Vị trí: Chu kì và nhóm: 0,5 **đ** x 2

**Bài 2.**2 điểm

1. **1 điểm**
2. 2Z + N = 58 0,25**đ**

Z + N = 39 0,25 **đ**

Z = 19 và N = 20

A = 39 0,25 **đ**

 0,25 **đ**

**b.** 1 điểm: 4 phản ứng x 0,25 **đ**

**Bài 3**. **2 điểm**

79a +81b = 7991 0,5 **đ**

a + b = 100 0,5 **đ**

a= 54,5 0,25 **đ**

b = 45,5 0,25 **đ**

số nguyên tử của 81Br là 152 0,5 **đ**

**Bài 4**. **2 điểm**

2ZX  + 2 Z­Y  = 64 (1) 0,25 **đ**

Zx - Zy  = 8 (2) 0,25 **đ**

(1)(2) →Zx = 20 và Zy = 12 0,25 **đ**

Zy = 12 : 1s22s22p63s2­ (chu kì 3, nhóm IIA) 0,5 **đ**

Zx = 20 : 1s22s22p63s23p64s2(chu kì 4, nhóm IIA) 0,5 **đ**

Vậy điện tích hạt nhân của Y là 12+ 0,25 **đ**

**Bài 5**.**2 điểm**

2R + 2H2O → 2ROH + H2 0,5 **đ**

0.2 0,2 0,1

MR = 39 gam/mol R là K 0,5 **đ**

KOH + HCl → KCl + H2O 0,25 **đ**

0,2 0,2 0,2

m dd A = 7,8 + 100 – 0,2 = 107,6 gam 0,25 **đ**

m HCl = 0,2 x 36,5 = 7,3 gam

m dd HCl = 7,3 x 100 / 20 = 36,5 gam

m dd B = 107,6 + 36,5 = 144,1 gam 0,25 **đ**

m KCl = 14,9 gam

C% KCl = 10,34% 0,25 **đ**