Trường THPT Nguyễn Thị Minh Khai

**ĐÁP ÁN MÔN HÓA GIỮA HỌC KỲ 1 - LỚP 12 – NĂM HỌC 2022-2023**

1. **TRẮC NGHIỆM (7 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mã đề** | **112** | **212** | **312** | **412**   1. **TỰ LUẬN (3 điểm)** 2. **Câu 1: 1 điểm: 0,25 điểm x4** pư **= 1 điểm**   (C6H10O5)n + nH2O 🡪 nC6H12O6  C6H12O6 🡪 2C2H5OH + 2CO2  C2H5OH + C2H5COOH 🡪 C2H5COOC2H5 + H2O  C2H5COOC2H5 + NaOH 🡪 C2H5COONa +   C2H5OH  **Câu 2: 0,25 điểm x4 CT= 1 điểm**  H- COO- CH2 -CH2 -CH3  H – COO - CH(CH3)2  CH3 – COO - CH2 -CH3  CH3 – CH2 – COO - CH3  **Câu 3: 0,25 điểm x4 pư = 1 điểm**  (C17H35COO)3C3H5 + 3 NaOH   🡪 3C17H35COONa + C3H5(OH)3  CH3COOC6H5 + 2NaOH 🡪 CH3COONa +   C6H5ONa + H2O  HCOO-CH=CH2 + NaOH 🡪 HCOONa +   CH3- CH=O  CH3COOC2H5 + NaOH 🡪 CH3COONa + C2H5OH |
| **1** | **C** | **D** | **D** | **C** |
| **2** | **D** | **D** | **B** | **C** |
| **3** | **B** | **C** | **C** | **D** |
| **4** | **C** | **D** | **D** | **A** |
| **5** | **D** | **B** | **D** | **B** |
| **6** | **D** | **C** | **C** | **B** |
| **7** | **A** | **C** | **C** | **D** |
| **8** | **B** | **D** | **B** | **B** |
| **9** | **B** | **C** | **D** | **A** |
| **10** | **D** | **B** | **D** | **B** |
| **11** | **B** | **D** | **C** | **C** |
| **12** | **C** | **B** | **B** | **B** |
| **13** | **B** | **A** | **A** | **D** |
| **14** | **B** | **B** | **B** | **C** |
| **15** | **C** | **C** | **C** | **A** |
| **16** | **A** | **D** | **D** | **B** |
| **17** | **B** | **A** | **D** | **B** |
| **18** | **C** | **C** | **A** | **A** |
| **19** | **B** | **B** | **C** | **C** |
| **20** | **A** | **D** | **B** | **A** |
| **21** | **A** | **D** | **D** | **B** |
| **22** | **A** | **B** | **B** | **A** |
| **23** | **A** | **D** | **D** | **D** |
| **24** | **B** | **C** | **D** | **C** |
| **25** | **C** | **A** | **C** | **B** |
| **26** | **D** | **C** | **A** | **C** |
| **27** | **A** | **D** | **A** | **B** |
| **28** | **B** | **A** | **C** | **A** |

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HÓA Khối 11 GIỮA KÌ I (2022-2023)**

1. **Trắc nghiệm**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **111** | **112** | **113** | **114** |
| **1** | D | C | C | D |
| **2** | B | A | D | A |
| **3** | B | B | B | C |
| **4** | A | C | D | D |
| **5** | C | B | A | B |
| **6** | C | D | C | C |
| **7** | A | C | A | C |
| **8** | A | A | A | B |
| **9** | D | A | C | A |
| **10** | B | B | C | D |
| **11** | C | C | D | A |
| **12** | B | B | A | B |
| **13** | D | D | D | C |
| **14** | D | C | B | B |
| **15** | B | B | B | D |
| **16** | A | D | A | A |
| **17** | A | B | D | A |
| **18** | D | A | C | D |
| **19** | D | C | A | B |
| **20** | D | A | B | C |

**II. Tự luận (5 điểm)**

**Câu 1: (1,0 điểm)**

**4 phương trình x 0,25 điểm**

1. FeCl3 + 3NaOH → Fe(OH)3 + 3NaCl

Fe3+ + 3OH-→ Fe(OH)3

1. CaCO3 + 2HCl → CaCl2 + CO2 + H2O

CaCO3 + 2H+ → Ca2+ + CO2 + H2O

**Câu 2:** **(1,5 điểm)** **Màu quì đúng 4 chất: 0,5 điểm**

**2 hiện tượng x 0,25 điểm 2 phương trình x 0,25 điểm**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | NaNO3 | FeSO4 | NaOH | MgCl2 |
| Quì tím | Không đổi màu (tím) | Đỏ | Xanh | Đỏ |
| NaOH |  | ↓trắng xanh(lục nhạt) (1) |  | ↓trắng (2) |

1. FeSO4 + 2NaOH → Fe(OH)­2 + Na2SO4
2. MgCl2 + 2NaOH → Mg(OH)2 + 2NaCl

**Câu 3: (2,5 điểm)**

**a)** **(1 điểm)**

n HCl = 0,9.0,1 = 0,09 (mol)

Al + 3HCl → AlCl3 + 3/2 H2 **(0,25đ)**

a 3a a 3/2a

Fe + 2HCl → FeCl2 + H2 **(0,25đ)**

b 2b b b

27a + 56b = 1,1

3/2a + b = 0,04

→ a = 0,02 (mol); b = 0,01 (mol)

m Al = 0,54 (g) **(0,25đ)**

m Fe = 0,56 (g) **(0,25đ)**

b) **(1,5 điểm)**

**4 phương trình x 0,25đ**

n HCl dư = 0,01 (mol)

1. 2HCl + Ba(OH)2 → BaCl2 + 2H2O

0,01 0,005

1. FeCl2 + Ba(OH)2 → BaCl2 + Fe(OH)2

0,01 0,01

1. 2AlCl3 + 3Ba(OH)2 → 2Al(OH)3 + 3BaCl2

0,02 0,03 0,02

1. 2Al(OH)3 + Ba(OH)2 → Ba(AlO2)2 + 4H2O

0,02 0,01

- Kết tủa lớn nhất: xảy ra phản ứng (1), (2), (3)

n Ba(OH)­2 = 0,005 + 0,01 + 0,03 = 0,045 (mol)

**V ddBa(OH)2 = 0,045/0,2 = 0,225 (lít)** **(0,25 điểm)**

- Kết tủa nhỏ nhất: xảy ra phản ứng (1), (2), (3), (4)

n Ba(OH)­2 = 0,005+ 0,01 + 0,03 + 0,01 = 0,05 (mol)

**V ddBa(OH)2 = 0,055/0,2 = 0,275 (lít) (0,25 điểm)**

**ĐÁP ÁN MÔN HÓA GIỮA HỌC KỲ 1 - LỚP 10 – NĂM HỌC 2022-2023**

1. **TRẮC NGHIỆM (5 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **101** | **102** | **103** | **104** |
| **1** | **C** | **A** | **B** | **B** |
| **2** | **B** | **B** | **C** | **B** |
| **3** | **A** | **C** | **A** | **A** |
| **4** | **A** | **C** | **D** | **A** |
| **5** | **B** | **B** | **C** | **D** |
| **6** | **C** | **C** | **A** | **C** |
| **7** | **D** | **B** | **A** | **A** |
| **8** | **C** | **D** | **B** | **C** |
| **9** | **C** | **C** | **D** | **D** |
| **10** | **D** | **A** | **C** | **C** |
| **11** | **A** | **A** | **A** | **D** |
| **12** | **A** | **D** | **A** | **A** |
| **13** | **C** | **D** | **D** | **A** |
| **14** | **A** | **A** | **C** | **C** |
| **15** | **A** | **A** | **C** | **B** |
| **16** | **C** | **A** | **D** | **C** |
| **17** | **A** | **D** | **B** | **A** |
| **18** | **B** | **C** | **A** | **D** |
| **19** | **B** | **A** | **B** | **B** |
| **20** | **B** | **D** | **C** | **C** |

1. **TỰ LUẬN (5 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1. (1,0 điểm) 0,25đ mỗi ý đúng**   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | **Kí hiệu nguyên tử** | **Z** | **Số electron** | **Số proton** | **Số neutron** | |  | 30 | 30 | **30** | 35 | |  | 20 | **20** | 20 | 20 | |  | **9** | 9 | 9 | 10 | |  | 53 | 53 | 53 | **74** | |
| **Câu 2. (1,0 điểm)**  P = E = 56 ⇒ N = 137 – 56 = 81 **0,5 đ**  m = 56.1,673.10-24 + 81.1,675.10-24 + 56.9,11.10-28 = 2,294.10-22 (gam) **0,5 đ** |
| **Câu 3. (1,0 điểm)**  Gọi x là tỉ lệ phần trăm của đồng vị  ⇒ tỉ lệ phần trăm của đồng vị là (100 – x). **0,25 đ**  Ta có:  **0,25 đ**  **0,25 đ**  Vậy tỉ lệ phần trăm số nguyên tử của đồng vị là 72,7% và là 27,3%. **0,25 đ** |
| **Câu 4. (1,0 điểm)**  AX = 35 + 44 = 79 **0,25 đ**  AY = 79 + 2 = 81 **0,25 đ**  **0,5 đ** |
| **Câu 5. (1,0 điểm)**  Theo đề, ta có:  **0,25 đ x 2** |
| **a)** Cấu hình electron Y: 1s22s22p63s2 **0,25 đ** |
| **b)** Vị trí:, chu kì 3, nhóm IIA **0,25 đ** |