**ĐÁP ÁN HÓA 12 – HỌC KÌ 1 - 2018-2019**

**TRẮC NGHIỆM (6 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | **181** | **182** | **183** | **184** |
| **1** | D | D | D | D |
| **2** | B | C | A | A |
| **3** | B | D | C | B |
| **4** | C | C | A | C |
| **5** | D | D | D | A |
| **6** | A | B | A | C |
| **7** | B | A | C | D |
| **8** | B | B | C | D |
| **9** | D | B | D | C |
| **10** | A | A | B | D |
| **11** | C | C | A | C |
| **12** | B | A | B | A |
| **13** | A | B | C | A |
| **14** | D | C | B | B |
| **15** | C | C | B | B |
| **16** | C | A | B | B |
| **17** | D | B | B | A |
| **18** | C | C | A | D |
| **19** | B | D | D | A |
| **20** | A | B | D | B |
| **21** | D | D | B | B |
| **22** | B | D | C | D |
| **23** | D | C | D | C |
| **24** | C | A | A | D |

**TỰ LUẬN (4 điểm)**

**Câu 1 (1 điểm):** 2 pư x0,5 điểm

**Câu 2 (1 điểm)** : 2 pư x0,5 điểm

**Câu 3** **(1 điểm)**: 4 pư x0,25 điểm

**Câu 4** **(1 điểm) :** 3 pư x0,25 điểm

m= 3,42 gam (0,25 điểm)

**ĐÁP ÁN THI HKI**

**MÔN HÓA KHỐI 11 – 2018 -2019**

Câu 1: 8 phương trinh (2đ)

Câu 2: 4 phương trình (2đ)

Câu 3: dùng dung dịch Ba(OH)2 \(1. 5đ)

3 hiện tượng + 3 phương trình

Câu 4: (2.0đ)

4Mg + 10HNO3 4Mg(NO3)2 + NH4NO3 + 3H2O (0.5đ)

8Al + 30HNO3 8Al(NO3)3 + 3NH4NO3 + 9H2O (0.5đ)

NH4NO3 + KOH KNO3 + NH3 + H2O (0.25đ)

a=0.1 b=0.4 (0.5đ)

%Mg= 18.18% %Al= 81.82% (0.25đ)

Câu 5: (1, 0đ)  
 Pb(NO3)2🡪 PbO + 2NO2 + 1/2O2 0, 5đ

m= 99,3 – 331x + 223x = 88,5 ( g ) 🡪 x = 0,1 (0,25đ)  
 H = 0,1 : 0,3 = 33,33 % (0,25đ)

Câu 6: (1, 5đ)  
 2HCl+ Ba(OH)2 BaCl2 + 2H2O (0,25đ)

HCl + NH3 NH4Cl (0,25đ)

3,54g(A) có 0,06mol N

2.96g(A) có 0,05mol N (0.25đ)

mC = 1,8 gam ; mH = 0,45 gam (0.25đ)

mO= 2,95 – 1,8 – 0,45 -0,7 = 0 (0.25đ)

x:y:z= 0.15 : 0.45 : 0.05 = 3 : 9 : 1 C3H9N (0.25đ)

**ĐÁP ÁN HÓA 10**

**HỌC KÌ 1 – NĂM HOC 2018-2019**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 1**  **2 điểm** | **a. 1,5 điểm**  Cấu hình (**0,25x2**)  Vị trí: chu kì (**0,25x2**), nhóm (**0,25x2**)  **b. 0,5 điểm**  Viết công thức đúng : XO3,Y2O7, SiO2  Tính axit các oxit giảm dần: Cl2O7, SO3, SiO2  Hay Y2O7, XO3, SiO2 | 0,5đ  1đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 2**  **1,5 điểm** | **a. 0,5 điểm**  hợp chất oxit cao nhất là **RO3**  hợp chất hiđroxit tương ứng với oxit cao nhất: H2RO4  %R=32,653=R.100/(R+66)  ⇒R=32  ⇒ R là lưu huỳnh (S)  **b. 1 điểm**  Viết Cte, CTCT của SO3, H2SO4:(**0,25x4)** | 0,25đ  0,25đ  1 điểm |
| **Câu 3**  **1,5 điểm** | **a. 0,75 điểm**  2Z+N = 34  Z+1=N  ⇒Z=11, N=12 A=23  ⇒M là Natri (Na)  **b. 0,75 điểm**  Na → Na+ +1e  O + 2e → O2‑  ⇒ 2Na+ + O2-→ Na2O | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 4**  **2,5 điểm** | Xác định chất oxi hóa, chất khử (0,25x2)  Viết quá trình oxi hóa, khử: (0,25x2)  Cân bằng đúng | 0,5đ  0,5đ  0,25đ |
| **Câu 5**  **2,5 điểm** | **a. 1,5 điểm**  K2O + H2SO4→ K2SO4 + H2O  0,12 0,12 0,12  BaCO3 + H2SO4→ BaSO4 + CO2 + H2O  0,1 0,1 0,1 0,1  nCO2 = 0,1 mol  mBaCO3=19,7 g  mK2O=11,28 g  nK2O = 0,12 mol  **b. 1,0 điểm**  nNaOH=0,1 mol  H2SO4 + 2NaOH → Na2SO4 + 2H2O  0,05 0,1 0,05  nH2SO4 bđ=0,27 mol  mddH2SO4 = 135 g  mddB=138,28 g  C%K2SO4 = 15,1  C%H2SO4 dư = 3,54 | 0,5đ  0,5đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |