**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 $\rightarrow $ 4Mg(NO3)2 + NH4NO3 + 3H2O (0.5đ)

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

 NH4NO3 + KOH $\rightarrow $KNO3 + NH3 + H2O (0.25đ)

 $\left\{\begin{array}{c}24a + 27b = 13.2\\\frac{a}{4}+\frac{3b}{8}=0.175 \end{array}\right\}$ $\rightarrow $ 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 $\rightarrow $ BaCl2 + 2H2O (0,25đ)

 HCl + NH3 $\rightarrow $ 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 $\rightarrow $ 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, SiO2Tính axit các oxit giảm dần: Cl2O7, SO3, SiO2Hay Y2O7, XO3, SiO2 | 0,5đ1đ 0,25đ0,25đ |
| **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)** | 0,25đ0,25đ1 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+ +1eO + 2e → O2‑⇒ 2Na+ + O2-→ Na2O  | 0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ |
| **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 | 0,5đ0,5đ0,25đ |
| **Câu 5****2,5 điểm** | **a. 1,5 điểm**K2O + H2SO4→ K2SO4 + H2O0,12 0,12 0,12BaCO3 + H2SO4→ BaSO4 + CO2 + H2O0,1 0,1 0,1 0,1nCO2 = 0,1 molmBaCO3=19,7 g mK2O=11,28 gnK2O = 0,12 mol **b. 1,0 điểm**nNaOH=0,1 molH2SO4 + 2NaOH → Na2SO4 + 2H2O0,05 0,1 0,05nH2SO4 bđ=0,27 molmddH2SO4 = 135 gmddB=138,28 gC%K2SO4 = 15,1C%H2SO4 dư = 3,54 | 0,5đ0,5đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ |