**Trường THPT Trường Chinh ĐÁP ÁN**

H:\TrCHINH-NH19-20\KIEM TRA THI CU\THI HK I\DE VA DAP AN\HOA\HOA 12\TDW-16\Hoa12-TN\_501.Doc → Hoa12-TN\_504.Doc

**ĐÁP ÁN TỪ MÃ ĐỀ 501 TỚI MÃ ĐỀ 504**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **MÃ ĐỀ 501** | **MÃ ĐỀ 502** | **MÃ ĐỀ 503** | **MÃ ĐỀ 504** |
| 1D | 1C | 1A | 1C |
| 2A | 2D | 2B | 2D |
| 3B | 3C | 3A | 3C |
| 4A | 4A | 4D | 4A |
| 5D | 5D | 5C | 5B |
| 6A | 6C | 6C | 6A |
| 7D | 7C | 7D | 7C |
| 8B | 8D | 8C | 8A |
| 9D | 9B | 9D | 9B |
| 10C | 10C | 10A | 10D |
| 11A | 11B | 11C | 11B |
| 12B | 12D | 12A | 12D |
| 13A | 13A | 13B | 13C |
| 14C | 14B | 14D | 14D |
| 15D | 15A | 15D | 15A |
| 16B | 16B | 16C | 16C |
| 17C | 17C | 17A | 17C |
| 18B | 18A | 18C | 18B |
| 19C | 19B | 19D | 19D |
| 20B | 20D | 20A | 20C |
| 21A | 21B | 21B | 21C |
| 22B | 22D | 22D | 22B |
| 23D | 23C | 23B | 23C |
| 24C | 24B | 24D | 24B |

**DANH SÁCH STT CÂU HỎI CÁC ĐỀ SẮP THEO STT CỦA MÃ ĐỀ 501**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **501** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **502** | **1** | **11** | **2** | **17** | **15** | **12** | **5** | **19** | **16** | **13** | **24** | **3** | **6** | **8** | **18** | **21** | **4** | **20** | **14** | **9** |
| **503** | **7** | **20** | **16** | **4** | **5** | **8** | **14** | **15** | **3** | **9** | **19** | **1** | **12** | **13** | **24** | **11** | **23** | **10** | **17** | **21** |
| **504** | **16** | **11** | **24** | **1** | **13** | **9** | **8** | **21** | **5** | **4** | **3** | **10** | **17** | **23** | **15** | **14** | **7** | **20** | **19** | **18** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **501** | **21** | **22** | **23** | **24** |
| **502** | **23** | **7** | **10** | **22** |
| **503** | **22** | **6** | **18** | **2** |
| **504** | **22** | **2** | **12** | **6** |

**II-TỰ LUẬN**

|  |  |
| --- | --- |
| **HƯỚNG DẪN CHẤM** | **ĐIỂM** |
| Mỗi phương trình đúng: 0,25đ |  |
| **Câu 2:(1 điểm)**  Nhúng thanh Fe nặng m gam vào 200 ml dung dịch CuSO4 1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn lấy thanh Fe đem rửa sạch, sấy khô và cân lại thấy nặng 16,6 gam. Tính m. |  |
| 2. Fe + CuSO4→ FeSO4 + Cu  =64.0,2-56.0,2=1,6g  m= 16,6-1,6=15 g |  |
| **Câu 3:(1 điểm)**  Cho 0,594 gam bột Kim loại X tác dụng vừa đủ với dung dịch HNO3 loãng thu được dung dịch A chỉ chứa một muối duy nhất và 0,1792 lít (đktc) hỗn hợp khí NO, N2 có tỉ khối hơi so H2 là 14,25. Xác định tên kim loại. |  |
| n NO = 0,002 mol  n N2 = 0,006 mol 0,25đ  X 🡪 Xn+ + ne 0,25đ  N+5 + 3e 🡪 NO  2N+5 + 10e 🡪 N2 0,25đ  nX= 0,066/n (mol)  Mx = 9n 🡪 X là Al (nhôm) 0,25đ |  |
| **Câu 4:(1 điểm)**  Cho một lượng bột kẽm vào dung dịch Z gồm FeCl2, CuCl2. Khối lượng chất rắn sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn nhỏ hơn khối lượng bột Zn ban đầu là 0,5 gam. Cô cạn phần dung dịch sau phản ứng thu được 13,6 gam muối khan. Tìm tổng khối lượng các muối trong X.( Fe=56, Cu=64, Cl=35,5, Zn =65) |  |
| Zn +FeCl2 ->Fe +ZnCl2  x..................x.......x  Zn+ CuCl2 ->Cu +ZnCl2  y...................y.......y  Theo đề ta có:  65(x+y) -56x -64y = 0,5 hay 9x +y = 0,5 (1)  136(x+y) =13,6 hay x +y =0,1 (2)  Từ (1),(2), ta có:  x=0,05 và y= 0,05  --->mX =mFeCl2 +mCuCl2 =0,05x127+0.05x135=13,1g |  |