Sở GD & ĐT TPHCM **KIỂM TRA HỌC KÌ I - NĂM HỌC 2016 - 2017**

 Trường THPT Trường Chinh **MÔN HÓA HỌC 10**

 **SỐ CÂU : 12; THỜI GIAN : 45 PHÚT**

**ĐỀ CHÍNH THỨC ĐÁP ÁN**

**ĐÁP ÁN TỪ MÃ ĐỀ 347 TỚI MÃ ĐỀ 287**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **347** | D | B | C | B | C | B | D | C | D | A | C | B |
| **873** | D | B | D | B | A | C | A | B | A | C | B | C |
| **104** | C | B | C | A | B | D | B | D | A | D | A | C |
| **287** | B | C | A | B | A | D | C | B | D | B | D | A |

|  |
| --- |
| **Đáp án ĐỀ THI HỌC KÌ I. HÓA 10.Năm học 2016-2017** |
| **Bài 1** | **Bài 1.(2,5 điểm)Cân bằng các phản ứng oxi hóa khử sau, xác định chất khử, chất oxi hóa:**1. **Al+ HNO3  Al(NO3)3 + NO2+ H2O.**
2. **C + H2SO4  CO2 + SO2 + H2O.**

- Xác định đúng số oxi hóa. (0,25đ)- Xác định đúng chất khử, chất oxi hóa.(0,25đ).- Viết đúng quá trình nhường và nhận e.(0,25đx2)- Cân bằng đúng phản ứng.(0,25đ).Mỗi câu 1,25đ *Đúng bước nào chấm điểm bước đó.* |  |
| **Bài 2** | **Bài 2.(2 điểm) Hòa tan hoàn toàn 4,6g một kim loại R nhóm IA vào nước thu được dung dịch X và V lít khí H2(đktc). Để trung hòa vừa đủ dung dịch X cần 100 ml dung dịch HCl 2M.** 1. **Xác định kim loại R.**
2. **Tính giá trị của V.**
3. **Giải thích sự tạo thành liên kết giữa R với O(Z=8).**

a) M + H2­O → MOH + ½ H2 (0,25đ) 0,2 0,2 0,1 MOH + HCl → MCl + H2O (0,25đ) 0,2 0,2 nHCl=0,2 mol ⇒nR=0,2 mol (0,25đ) MR= 23(đvc)⇒ R là Natri (0,25đ)b) VH2= 0,1x22,4 = 2,24 lít. (0,25đ)c)  Na → Na++1e (0,25đ) O +2e → O2- (0,25đ) 2Na +O → 2Na++O2- → R2O (0,25đ) *HS ghi R vẫn chấm đủ điểm.* |  |
| **Bài 3** | **Bài 3.(2,5điểm) Hợp chất khí của nguyên tố X với hiđro có công thức là XH. Trong hợp chất oxit với số oxi hóa của R cao nhất, R chiếm 38,79% về khối lượng.** 1. **Xác định nguyên tố X.**
2. **Từ kết quả câu a,tính số khối mỗi đồng vị của X.Biết X có 2 đồng vị ,% số nguyên tử đồng vị thứ nhất gấp 3 lần % số nguyên tử của đồng vị hai.Đồng vị thứ nhất ít hơn đồng vị thứ hai là 2 nơtron.**

**a)**Viết CT oxit cao nhất R2O7 (0,25đ)Tính %H(%mH) =61,21% (0,5đ)Tính đúng MX= 35,5 (0,25đ) Xác định đúng tên : Clo (0,25đ) *Làm cách khác tính được MX (0,75đ)*b)  Tính % số nguyên tử đồng vị 1=75%,đồng vị hai=25% (0,5đ)  Viết A2 –A1 = 2 (0,25đ) Viết được phương trình 75A1+25A2 = 3550 (0,25đ) Tính được A1=35,A2=37. (0,25đ) |  |