SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH

 **TRƯỜNG THPT TÂN TÚC**

**ĐÁP ÁN KTTT- MÔN HÓA HỌC - LẦN 1- HKI- LỚP 10**

**NĂM HỌC 2016-2017**

**Câu 1: ( 1 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| Cho kí hiệu : p= 47 ; e = 47; n= 60; số hiệu nguyên tử : 47; số đơn vị điện tích hạt nhân : 47, số khối : 107; điện tích hạt nhân 47+ | 1đ |

 **Câu 2: ( 1 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. =
 | 0, 5đ |
|  b) 12789 nguyên tử 16O : 99,757% a nguyên tử 17O : 0,039% → a= nguyên tử | 0,5đ |

**Câu 3: ( 1,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Z=p=e = 13; n=14 ; A=Z+n= 13+14 = 27. KH
 | 0,5đ |
| 1. A= Z+n = 65 và n – p= 7 suy ra Z= p=e= 29 ; n= 36. KH
 | 0,5đ |

**Câu 4: ( 2,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| Gọi x1, x2 là tỉ lệ % số nguyên tử của mỗi đồng vị 35Cl và 37Cl (x1, x2>0) | 0,25đ |
| Ta có hệ pt  | 1,5đ |
| Vậy tỉ lệ % số nguyên tử của mỗi đồng vị lần lượt là 75% và 25% | 0,25đ |

**Câu 5: ( 2 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| Gọi p, n, e lần lượt là số proton, số notron, số electron của nguyên tử X ( p, n, e nguyên dương) | 0,25đ |
|  Ta có hệ pt  | 1 đ |
|   | 0,25đ |
| A= Z+ n = 38 + 50 =88Vậy p = e= Z = 38, n = 50; KH :  | 0,5đ |

**Câu 6: ( 2,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| Na( Z=11) TNL: 1s22s22p63s1 ; Loại nguyên tố s CH: 1s22s22p63s1 ; Tính chất: Kim loại ( có 1 electron ở lớp ngoài cùng) | 0, 5đ |
| Ar( Z=18) TNL: 1s22s22p63s23p6 ; Loại nguyên tố pCH: 1s22s22p63s23p6 ; Tính chất: Khí hiếm ( có 8 electron ở lớp ngoài cùng) | 0, 5đ |
| Cu( Z=29) TNL: 1s22s22p63s23p64s23d9 ; Loại nguyên tố d CH: 1s22s22p63s23p63d104s1; Tính chất: Kim loại  | 0, 5đ |
| N( Z=7) TNL: 1s22s22p3 ; Loại nguyên tố p CH: 1s22s22p3 ; Tính chất: Phi kim ( có 5 electron ở lớp ngoài cùng) | 0, 5đ |

**Câu 7: ( 1,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| x= 2,4%A2- A1=2 (1)  (2) Suy ra A1= 42, A2=44 | 1 đ |

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**

 **TRƯỜNG THPT TÂN TÚC**

**ĐÁP ÁN KTTT- MÔN HÓA HỌC - LẦN 1- HKI- LỚP 11**

**NĂM HỌC 2016-2017**

**I. TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1** | **Câu 2** | **Câu 3** | **Câu 4** | **Câu 5** | **Câu 6** | **Câu 7** | **Câu 8** |
| B | B | D | C | C | A | D | C |

**II. TỰ LUẬN**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 1: ( 1,5 điểm )**   | 0,25 |
|   | 0,25 |
|   | 0,25 |
|    | 0,5 |
|   | 0,25 |
| **Câu 2: ( 1,0 điểm )** Pt ion rút gọn:  | 0,5 |
|  Pt ion rút gọn:  | 0,5 |
| **Câu 3 : ( 0,5 điểm )**  a)  | 0,25 |
|  b)H2O ­+ CO­2(HS có thể viết ptpứ khác) | 0,25 |
| **Câu 4 : (2,5 điểm)** |  |
| **Câu 4a : ( 1,0 điểm )**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  | **+** |  |  |
| 8,4.10-4 |  |  |  | 8,4.10-4 | mol |
|  |  |  | **+** |  |  |
| 8.10-5 |  |  |  | 1,6.10-4 | mol |

 | 0,5 |
|   | 0,25 |
|    | 0,25 |
| **Câu 4b : ( 1,5 điểm )**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  | **+** |  |  |
| 0,45 |  | 0,9 |  |  | mol |
|  |  |  | **+** |  |  |
| 0,3 |  |  |  | 0,6 | mol |
| Pt ion:  | + |  |  |  |  |
|  0,9 |  | 0,6 |  |  | Mol |
|  0,6 |  | 0,6 |  |  | Mol |
|  0,3 |  | 0 |  |  | mol |

 | 0,250,250, 75 |
|    | 0,25 |
| **Câu 5 : ( 1,0 điểm )**   | 0,5 |
|    | 0,25 |
|   | 0,25 |
| **Câu 6 : ( 1,0 điểm )**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **+** |  |  |  |  |
| 0,165 |  |  |  | 0,165 | mol |
|  | **+** |  |  |  |  |
|  |  | 0,08 |  | 0,08 | mol |

 | 0,5 |
| Áp dụng ĐLBT điện tích: 1.0,165 = 2.0,08 + 1. = 5.10-3 mol  | 0,25 |
| NỒNG ĐỘ CÁC ION: , = 1,6 M ,  | 0,25 |
| **Câu 7 : ( 0,5 điểm )** | 0,5 |
| **Nhận biết được 4 chất.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Na2S** | **H2SO4** | **NaNO3** | **(NH4)2SO4** |
| Qùy tím | Xanh | Đỏ | Tím | Đỏ |
| Na2S (vừa nhận biết trên) | X | Khí H2S | X | Còn lại |

 |  |
|  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **ĐỀ 132** | **ĐỀ 209** | **ĐỀ 357** | **ĐỀ 485** |
| **1** | C | C | B | A |
| **2** | C | D | A | B |
| **3** | D | D | D | D |
| **4** | B | A | B | D |
| **5** | B | D | D | A |
| **6** | **B** | **A** | **B** | **D** |
| **7** | **D** | **A** | **A** | **B** |
| **8** | **A** | **B** | **A** | **C** |
| **9** | **D** | **B** | **B** | **D** |
| **10** | **A** | **B** | **A** | **B** |
| **11** | **A** | **D** | **A** | **B** |
| **12** | **A** | **D** | **B** | **C** |
| **13** | **A** | **C** | **C** | **A** |
| **14** | **A** | **C** | **D** | **A** |
| **15** | **C** | **B** | **A** | **D** |
| **16** | **B** | **A** | **D** | **A** |
| **17** | **D** | **D** | **C** | **D** |
| **18** | **D** | **A** | **D** | **D** |
| **19** | **C** | **D** | **A** | **B** |
| **20** | **D** | **C** | **C** | **C** |
| **21** | **C** | **A** | **C** | **B** |
| **22** | **D** | **C** | **C** | **B** |
| **23** | **D** | **D** | **C** | **A** |
| **24** | **B** | **B** | **A** | **C** |
| **25** | **B** | **B** | **C** | **B** |
| **26** | **B** | **B** | **B** | **B** |
| **27** | **B** | **C** | **A** | **D** |
| **28** | **C** | **C** | **B** | **A** |
| **29** | **A** | **A** | **D** | **C** |
| **30** | **C** | **A** | **D** | **B** |

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**

 **TRƯỜNG THPT TÂN TÚC**

**ĐÁP ÁN KTTT- MÔN HÓA HỌC - LẦN 1- HKI- LỚP 12**

**NĂM HỌC 2016-2017**