**ĐÂP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM THI 8 TUẦN KÌ 1 MÔN HÓA HỌC 10**

**A. TRẮC NGHIỆM**

**1. ĐỀ 105**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| **Đáp án** | C | B | B | B | A | D | A | D | C | B |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| **Đáp án** | D | D | A | C | C | D | B | A | B | C |

**2. ĐỀ 346**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| **Đáp án** | B | A | C | C | B | C | D | B | A | C |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| **Đáp án** | A | D | D | C | B | D | B | B | C | A |

**B. TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 21****(1 điểm)** | a) Cấu hình1s*2*2s*2*2p*6*3s*2*3p*5* | *0,5* |
| b) X là nguyên tố phi kim Vì lớp ngoài cùng có 7 electron | *0,25**0,25* |
| **Câu 22****(1 điểm)** | Cấu hình electron của M: 1s*2*2s*2*Cấu hình electron của T: 1s*2*2s*2*2p*6*3s*2*3p*3* | *0,5**0,5* |
| **Câu 23****(1 điểm)** | Gọi % đồng vị *35*Cl là x% đồng vị *37*Cl là 100-x35x+37(100-x)/100 =35,5 🡪x = 75 🡪% đồng vị *35*Cl là 75%; % đồng vị *37*Cl là 25% | *0,5**0,25* *0,25* |
| **Câu 24****(1 điểm)** | a) R có hóa trị trong oxit cao nhất là 5🡪 Oxit cao nhất: R2O5 | *0,25* |
|  | b) R chiếm 43,67% khối lượng trong oxit nên 2R/2R+80 =43,67/100 R = 31,01.***(Có thể làm tròn giá trị nguyên tử khối của R là 31)*** | *0,5**0,25* |
| **Câu 25****(1 điểm)** | *n*CaX2=nCa=1,2/40=0,03 (mol)MCaX2= 5,994/0,03=199,8 (g/mol)MX = (199,8-40)/2=79,9.Gọi số khối của 2 đồng vị X1, X2 lần lượt là A1, A2 Gọi số hạt notron của 2 đồng vị X1, X2 lần lượt là N1, N29A1+11A2/20=79,9 🡪 9(N1+Z)+11(N2+Z)=79,9(1)N1+N2=90(2)1≤N2/Z≤1,5(3)Kết hợp giải (1,2,3) tìm được 34,2≤Z≤35,8 🡪Z = 35.Thay Z=35 vào 1 và 2 giải tìm được N1=46, N2=44Số khối của 2 đồng vị là A1=35+46=81; A2=35+44=79. | *0,25**0,25**0,25**0,25* |

 **Lưu ý:**

*- Học sinh làm theo cách khác mà đúng vẫn cho điểm tối đa.*

*- Điểm toàn bài làm là bội số của 0,1.*