**ĐÁP ÁN THI HỌC KÌ 1 – HÓA 11**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Câu 1  2 điểm | (1) C + O2 CO2  (2) CO2dư + NaOH  NaHCO3  (3) 2NaHCO3  Na2CO3 + CO2 + H2O  (4) Na2CO3 + CaCl2 CaCO3 + 2NaCl  (5) CO2 + C  2CO  (6) CO + CuO  Cu + CO2 | 6pt đúng = 6x0.25  4 đkiện = 4x0.125 | Nếu thiếu điều kiện hoặc không cân bằng, cân bằng sai: -0.125 đ |
| Câu 2  2 điểm | a) PT: 3AgNO3 + Na3PO4  3NaNO3 + Ag3PO4  HT: có kết tủa màu vàng xuất hiện  b) PT: Cu + 4HNO3  Cu(NO3)2 + 2NO2 + 2 H2O  HT: Vụn đồng (màu đỏ) tan dần, tạo dung dịch xanh dương, đồng thời có khí màu nâu đỏ thoát ra | 0.5  0.5  0.5  0.5 |  |
| Câu 3:  2 điểm | a) C5H12 : 3 đồng phân  b) C4H8 : 3 đồng phân mạch nối đôi +2 đồng phân mạch vòng | 0.75  1.25 |  |
| Câu 4: 2 điểm | a)  mol  Al + 4HNO3  Al(NO3)3 + NO + 2H2O  a mol a mol  3Cu + 8HNO3  3Cu(NO3)2 + 2NO + 4H2O  b mol mol  27a + 64b = 10,95  a = 0.05  a +  = 0,15 b = 0.15  0,05 x 27 = 1,35 gam  % % = 12,33%  % 100% - 12,33% = 87, 67%  b) 4Al(NO3)3  2Al2O3 + 12NO2 + 3O2  0,05 mol 0,025 mol  2Cu(NO3)2  2CuO + 4NO2 + O2  0,15 mol 0,15 mol  mrắn = = = 14,55 gam | 0.25  0.25  0.25  0.25  0.25  0.25  0.25  0.25 |  |
| Câu 5: 2 điểm | gam  gam  gam    Gọi CTPT A: CxHyOz (x, y, z : nguyen, dương)    x = 3 ; y = 8 ; z = 3  Vậy CTPT A : C3H8O3 | 0.25  0.25  0.25  0.25  0.25  0.5  0.25 |  |