**ĐÁP ÁN THI HỌC KÌ 1 – HÓA 11**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Câu 12 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 = 6x0.254 đkiện = 4x0.125 | Nếu thiếu điều kiện hoặc không cân bằng, cân bằng sai: -0.125 đ |
| Câu 22 điểm | a) PT: 3AgNO3 + Na3PO4  3NaNO3 + Ag3PO4 HT: có kết tủa màu vàng xuất hiệnb) 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 | 0.50.50.50.5 |  |
| Câu 3:2 điểm | a) C5H12 : 3 đồng phânb) C4H8 : 3 đồng phân mạch nối đôi +2 đồng phân mạch vòng | 0.751.25 |  |
| 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 molmrắn = = = 14,55 gam | 0.250.250.250.250.250.250.250.25 |  |
| Câu 5: 2 điểm |   gam  gamgam Gọi CTPT A: CxHyOz (x, y, z : nguyen, dương)x = 3 ; y = 8 ; z = 3Vậy CTPT A : C3H8O3 | 0.250.250.250.250.250.50.25 |  |