**ĐÁP ÁN HÓA 11 TN – HKI 1817**

**Câu 1** *(2 điểm)*

Phương trình 1 và 6 viết đúng : (0,5x2)

Các phương trình còn lại (0,25x4)

**Câu 2** *(2 điểm)*

Dùng 2 thuốc thử, nêu 2 hiện tương đúng (0,25x4)

Viết đúng 2 ptpu (0,25x2)

Cân bằng 2 ptpu đúng (0,25x2)

**Câu 3**: *(2 điểm)*

- Số mol 0,25.2=0,5 0,5

- 2 pt : 0,5

- Lập hệ pt: 0,5

- Tính khối lượng muối: 0,5

**Câu 4:** *(2.5 điểm)*

*a)*

- nCO2 = 0,02mol→nC=0,02mol 0,25

- nH2O = 0,02mol →nH=0,04mol 0,25

mO= 0,6- (mC+ mH )= 0,32g → nO=0,02mol 0,25

Gọi CTĐG (X) CxHyOz

x : y : z = 0.02 : 0,04 : 0,02 0,25

=1 : 2 : 1 0,25

Vậy CTĐG (X) CH2O 0,25

*b)* Goi CTPT (X) (CH2O)n 0,25

MX= 60 0,25

→ 30n = 60

→ n= 2 0,25

Vậy CTPT (X) : C2H4O2 0,25

**Câu 5:** *(1.5 điểm)*

nAl=0,04 mol 0,25

Al + 4 HNO3 → Al(NO3)3 + NO + H2O 0,25

0,04 0,16 0,04 0,04 ( mol) 0,25

mAl(NO3)3 = 8,52g 0,25

CM HNO3 = 0,8M 0,25

VNO = 0,896 lit 0,25