**ĐÁP ÁN HÓA 11 XH – HKI 1718**

**Câu 1:** 4 phương trình phản ứng 0,5đ/pt

**Câu 2:**

 Phân biệt được Na2CO3  0,5đ

 Viết đúng phương trình phản ứng 0,5đ

 Phân biệt được Na3PO4 0,5đ

 Viết đúng phương trình phản ứng 0,5đ

**Câu 3:**

1. Tính số mol NaOH 0,25đ

Tính số mol CO2 0,25đ

Tính tỉ lệ  0,25đ

Viết phương trình phản ứng 0,25đ

1. Tính số mol NaOH và số mol CO­2 0,5đ

Tính tỉ lệ  0,25đ

Viết 1 phương trình phản ứng 0,25đ/pt

**Câu 4:** *(2 điểm)*

mC = 3,6 gam 0.5đ

mH= 0,6 gam 0.5đ

mO = 3,2 gam 0.5đ

CTDG CxHyOz

x : y: z = 0,3 : 0,6 :0,2 0.25đ

CTDG A là C3H6O2 0.25đ

**Câu 5:** *(2 điểm)*

3Cu + 8HNO3 $→ 3 $Cu(NO3)2 + 2NO + 4H2O 0.5đ

 0,03 0,08 0,01 0,02

nCu = $\frac{1,92}{64}=0,03 mol$ 0.5đ

nNO= 0,02 mol , 0.25đ

vNO = 0,02.22,4=0,448 lít 0.25đ

nHNO3 = 0,08 mol, 0.25đ

CM HNO3 = 0,08/ 0,2 = 0,4M 0.25đ