**ĐÁP ÁN HÓA 11 TN**

**Câu 1:** Mỗi phương trình phản ứng đúng được 0,25đ

Sai 2 điều kiện hoặc sai cân bằng 2 phản ứng: - 0,25đ

**Câu 2:**

Dùng giấy quỳ ẩm, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết NH3 0,5đ

Dùng dung dịch AgNO3, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết HCl 0,5đ

Dùng dung dịch nước vôi trong dư, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết CO2 0,5đ

Viết đúng 2 phương trình 0,25đ/p.trình

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*

**Câu 3**

nCO2 = 0,025 mol; nCa(OH)2 = 0,02 mol 0,25đ

k = OH-/CO2 = 1,6 🡪 tạo hai muối 0,25đ

CO2 + Ca(OH)2 🡪 CaCO3 + H2O 0,25đ

X X X

2CO2 + Ca(OH)2 🡪 Ca(HCO3)2 0,25đ

2Y Y Y

 0,25đ

 0,25đ

🡪 mmuối = 2,31 gam 0,5đ

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*

**Câu 4:**

nN2O = 0.005 mol; nNO = 0,01 mol 0,25đ

 0,25đ

🡺 nHNO3 = 0,09 mol 0,25đ

🡺 VHNO3 = 0,9 lít 0,25đ

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*

**Câu 5**

%O = 35,97% 0,25đ

Gọi CxHyOzNt là công thức đơn giản nhất của hợp chất hữu cơ

x : y : z : t = 0,5đ

 = 3,37 : 7,86 : 2,24: 1,12 0,25đ

 = 3 : 7 : 2 : 1 0,25đ

Vậy công thức đơn giản nhất là C3H7O2N 0,25đ

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*

**Câu 6:**

nH2O = 0,45 mol; nN2 = 0,05 mol; nCO2 = 0,5 mol 0,25đ

MX = 147 g/mol 0,25đ

🡺 nX = 0,1 mol 0,25đ

Gọi CTPT của hợp chất hữu cơ là CxHyOzNt

 0,25đ

 0,25đ

 0,25đ

 0,25đ

🡺 Công thức phân tử của X là C5H9O4N0,25đ

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*