Sở GD & ĐT TPHCM **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 1 - NĂM HỌC 2019 - 2020**

 **Trường THPT Trường Chinh** **MÔN HÓA HỌC – KHỐI 11**

 **THỜI GIAN : 45 PHÚT**

**Đề chính thức**

**SBD**  **Họ tên thí sinh :**

Cho nguyên tử khối của nguyên tử các nguyên tố sau:

H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5;

K = 39; Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108; Ba = 137.

**Câu 1:(2 điểm)**

 Hoàn thành sơ đồ chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có):

1. NH3NONO2HNO­3 H3PO4

b) HNO3 CO2 (NH4)2CO3 NH3 Al(OH)3

**Câu 2:(2 điểm)**

 Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau:
 Na3CO3, Na3PO4, NaCl, NH4Cl, NaNO3

**Câu 3:(1 điểm)**

 Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng minh họa

1. Cho từ từ H2SO4 đến dư vào dung dịch Ba(HCO3)2
2. Cho dung dịch NaOH vào dung dịch Ca(HCO3)2

**Câu 4:(1 điểm)**

 Thực hiện thí nghiệm theo hình vẽ bên. Biết rằng khí X sinh ra đi vào bình A từ từ đến dư.

a. Xác định khí X viết phương trình phản ứng minh họa

b. Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học các phản ứng xảy ra trong bình A.

**Câu 5:(1,5 điểm)**

 Đốt cháy hoàn toàn 17,64 gam hợp chất hữu cơ X thu được 13,44 lít CO2, 9,72 gam H2O và 1,344 lít khí N2. Các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn. Lập công thức đơn giản nhất, suy ra công thức phân tử của X. Biết rằng khi làm bay hợi 29,4 gam X thì thu được 4,48 lít hơi (đktc)

**Câu 6:(2,5 điểm)**

 Cho 13,28 gam hỗn hợp gồm Cu và Fe tan hết trong dung dịch HNO3 1M loãng, dư thu được 4,032 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất, đktc) và dung dịch A.

 a) Tính thành phần % theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp đầu.

 b) Tính thể tích dung dịch HNO3 1M đã dùng, biết rằng đã dùng dư 15% so với lượng cần thiết.

 c) Cô cạn dung dịch A thu được hỗn hợp các muối khan. Nung hỗn hợp muối trên đến khối lượng không đổi thì thấy khối lượng muối giảm a gam. Tìm a.

 Biết rằng hiệu suất mỗi phản ứng nhiệt phân đều bằng 60%.

**----- HẾT -----**

**Giám thị coi thi không giải thích gì với thí sinh.**