

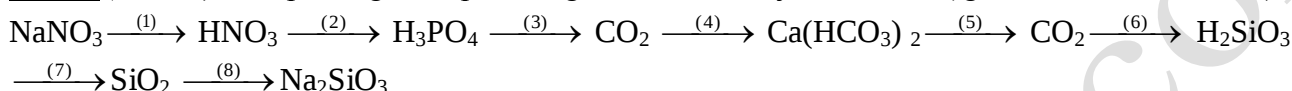
Họ và tên:Phòng thi:Số BD.....

Cho biết khối lượng nguyên tử (theo u) của các nguyên tố:

H = 1; Li = 7; Be = 9; 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; Rb = 85,5; Ag = 108; I = 127; Ba = 137.

I. PHẦN CHUNG CHO TẤT CẢ CÁC HỌC SINH (6 điểm)

Câu 1: (2 điểm) Viết phương trình phản ứng theo sơ đồ chuyển hóa sau: (ghi rõ điều kiện, nếu có)



Câu 2: (2 điểm) Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt 4 dung dịch đựng trong các lọ mất nhãn sau: NH_4Cl , Na_3PO_4 , K_2CO_3 , NaNO_3 . Viết phương trình hóa học xảy ra

Câu 3: (2 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 0,44g hợp chất hữu cơ A thu được 448ml khí CO_2 (đktc) và 0,36g nước.

a/Tìm công thức đơn giản nhất của A.

b/Tìm công thức phân tử A biết tỉ khối của A so với hidro là 44.

II. PHẦN RIÊNG: (4 điểm) Học sinh học chương trình nào phải làm theo chương trình đó.

Dành cho các lớp D,T:

Câu 4: (2 điểm)

a/ Viết 1 phương trình hóa học chứng minh Silic có tính khử. Xác định số oxi hóa và chỉ rõ vai trò các chất tham gia phản ứng.

b/ Em hãy viết 01 phương trình cacbon monooxit (CO) bằng phương pháp khí than ướt.

Câu 5: (2 điểm) Hấp thụ hoàn toàn 3,36 lít khí CO_2 (ở đktc) vào 100 ml dung dịch KOH 2M.

a/Cho biết sau phản ứng thu được muối nào ?

b/Tìm khối lượng muối thu được ?

dành cho các lớp A

Câu 4. (2 điểm)

a. Em hãy viết phương trình điều chế phân ure

b. Viết 01 phương trình chứng minh tính khử của Photpho, Xác định số oxi hóa và chỉ rõ vai trò các chất tham gia phản ứng.

Câu 5. (2 điểm) Dung dịch X chứa hỗn hợp gồm Na_2CO_3 1,5M và KHCO_3 1M. Nhỏ từ từ từng giọt cho đến hết 200 ml dung dịch HCl 1M vào 100 ml dung dịch X, sinh ra V lít khí (ở đktc) và dung dịch Y . Hãy:

a/Tìm V.

b/Cô cạn dd Y, Tính khối lượng muối khan trong Y.

HẾT

Tuyensinh247.com