



Câu 2 : Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau. (2 điểm) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$; CaCl_2 ; KNO_3 ; K_3PO_4

Câu 3 : Cho 32,12 gam hỗn hợp gồm Na_2CO_3 và BaCO_3 phản ứng vừa đủ với 200ml dd HCl được dd A và khí 4,48 lít khí CO_2 (đktc). (2 điểm) a, Xác định khối lượng và % khối lượng mỗi muối cacbonat. b, Tính CM các chất trong dd A(giả sử thể tích dd thay đổi ko đáng kể)

Câu 4 : Đốt cháy 1,5 (g) X cần dùng vừa đủ O_2 thu được 896 ml CO_2 , 224 ml N_2 và 0,9 (g) H_2O . thể tích các khí đo ở đktc. Xác định CTPT của X(biết d X/ NO =2.5)

Câu 5 : Cho 40ml dung dịch hỗn hợp gồm HCl 0,6M và HNO_3 0,4M vào 160 ml dung dịch chứa đồng thời $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,08M và KOH 0,04M . Tính pH của dung dịch thu được ?(1 điểm)

Câu 6 : Nung 66,2gam $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ thu được 55,4 gam chất rắn. Tính hiệu suất của phản ứng phân hủy

-----Hết-----

Họ tên thí sinh-----SBD-----

Website: <http://tuyensinh247.com>

Facebook: <https://facebook.com/luenthi.tuyensinh247>

Xem lời giải chi tiết Đề thi: Đề thi học kì I môn hóa 11 trường THPT TT Đông Du năm 2011-2012 Mã đề: 2148 [tại đây](#)