

Câu 1 : Người ta sản xuất khí nitơ trong công nghiệp bằng cách nào sau đây?

- A. Chung cất phân đoạn không khí lỏng
B. Nhiệt phân dung dịch NH_4NO_2 bão hòa
C. Dùng photpho để đốt cháy hết oxi không khí.
D. Cho không khí đi qua bột đồng nung nóng.

Câu 2 : Cho các chất sau: Na_2CO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, CuO , Al , Au , ZnCl_2 . Số chất tác dụng được với dung dịch HNO_3 loãng là:

- A. 6
B. 5
C. 4
D. 3

Câu 3 : Hấp thụ hết 5,6 lít khí CO_2 (đktc) vào 300ml dung dịch NaOH 1M. Dung dịch thu được sau phản ứng chứa chất nào sau đây :

- A. NaHCO_3
B. Na_2CO_3
C. NaHCO_3 và Na_2CO_3
D. Na_2CO_3 và NaOH

Câu 4 : Trộn 200 ml dung dịch HCl 0,275M với 300 ml dung dịch chứa hỗn hợp NaOH 0,1M và $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,05M. Giá trị pH của dung dịch sau phản ứng là:

- A. 12
B. 13
C. 1
D. 2

Câu 5 : Chọn những chất điện li mạnh trong số các chất sau: a. NaOH b. BaCl_2 c. HNO_3 d. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ e. HCl f. CH_3COOH

- A. a, b, c
B. a, d, e, f
C. b, c, d, e.
D. a, b, c, e

Câu 6 : Chất nào sau đây ở trạng thái rắn, gọi "là nước đá khô":

- A. H_2O
B. CO_2
C. CO
D. NH_3

Câu 7 : Tự luận Viết các phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có): (2,5 đ) a) $\text{AgNO}_3 + \text{FeCl}_3 \rightarrow$ b) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ c) $\text{C} + \text{Al} \rightarrow$ d) $\text{Mg} + \text{HNO}_3 \rightarrow$ tỉ lệ mol $\text{N}_2\text{O} : \text{NO}_2 = 1:2$ Viết phương trình ion rút gọn của phản ứng a) và b)

Câu 8 : Trình bày phương pháp hoá học phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ mất nhãn riêng biệt sau (Viết các PTHH xảy ra nếu có): (1,5 đ) NH_4Cl , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4 , Na_2CO_3

Câu 9 : Hòa tan hoàn toàn 12,8 gam hỗn hợp X gồm Mg và Fe vào dung dịch HNO_3 loãng vừa đủ. Sau phản ứng thu được dung dịch Y và 6,72 lít khí NO (đktc, là sản phẩm khử duy nhất). a) Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X. (1,5 đ) b) Cô cạn dung dịch Y rồi nung đến khối lượng không đổi thu được m gam chất rắn. Tính giá trị của m. (1,0 đ) c) Trộn $\frac{1}{2}$ lượng hỗn hợp X với bột lưu huỳnh vừa đủ rồi nung nóng đến phản ứng hoàn toàn thu được hỗn hợp Z. Hòa tan hết Z vào dung dịch chứa lượng dư hỗn hợp NaNO_3 và HCl . Sau phản ứng thu được V lít khí NO duy nhất. Tính V. (0,5 đ) (Cho biết: $\text{Mg}=24$; $\text{Fe}=56$; $\text{H}=1$; $\text{N}=14$, $\text{O}=16$, $\text{S}=32$)

-----Hết-----

Họ tên thí sinh-----SBD-----

Website: <http://tuyensinh247.com>

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

Xem lời giải chi tiết Đề thi: Đề thi học kì I môn hóa 11 trường THPT Đa Phúc mã 103 năm 2012-2013 Mã đề: 2149 [tại đây](#)