

Câu 15. Đốt cháy hoàn toàn 6,2 gam Phốt pho thu được chất A, cho chất A tác dụng với 800 ml dd NaOH 0,6 M thì thu được muối gì? Tính khối lượng của muối đó.

Câu 16 Cho 21,3g P_2O_5 tác dụng với 200g dung dịch KOH 8,4%. Muối nào được tạo thành? Khối lượng là bao nhiêu?

Câu 17 Cho 63,9 gam P_2O_5 tác dụng với 144 gam dung dịch NaOH 20%. Tính nồng độ phần trăm các chất trong dung dịch thu được sau khi phản ứng kết thúc.

Câu 18 Cho 14,2 g P_2O_5 tác dụng với 150 g dd KOH 11,2%. Muối nào được tạo thành? Khối lượng mỗi muối là bao nhiêu?

Câu 19: Dung dịch A chứa NaOH 1M và $Ca(OH)_2$ 0,25M. Sục 2,24 lít (đktc) khí CO_2 vào 100 ml dung dịch A ta thu được một kết tủa có khối lượng:

A. 10 g. B. 5 g. C. 2,5 g. D. 15 g.

Câu 20. Hấp thụ 4,48 lít (đktc) khí CO_2 vào 0,5 lít dung dịch NaOH 0,4M và KOH 0,2M thì thu được dung dịch X. Cho X tác dụng với 0,5 lít dung dịch Y gồm $BaCl_2$ 0,3M và $Ba(OH)_2$ 0,025M. Kết tủa thu được là

A. 19,700 gam. B. 39,400 gam. C. 24,625gam. D. 32,013gam

Câu 21: Cho 2,24 lít CO_2 vào 20 lít dung dịch $Ca(OH)_2$, thu được 6 gam kết tủa. Nồng độ của dung dịch $Ca(OH)_2$ đã dùng là:

A. 0,003M B. 0,0035M C. 0,004M D. 0,003M hoặc 0,004M

Câu 22.: Sục V lít CO_2 (đktc) vào 400ml dung dịch $Ba(OH)_2$ 0,5M sau phản ứng thu được 29,55 gam kết tủa. Xác định V

A. 3,36 và 5,6 B. 4,48 C. 3,36 D. 3,36 và 4,48

Câu 23: Cho V lít khí CO_2 (đktc) hấp thụ hoàn toàn vào 200 ml dung dịch hỗn hợp KOH 1M và $Ba(OH)_2$ 0,75M thu được 27,58 gam kết tủa. Giá trị lớn nhất của V là

A. 6,272 lít. B. 8,064 lít C. 8,512 lít. D. 2,688

lít.

Câu 24. Cho 13,44 lít khí CO_2 (ở đktc) hấp thụ hết bởi 2,5 lít dung dịch KOH. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 20,0 gam $KHCO_3$. Tính nồng độ mol/l của dung dịch KOH?

A. 0,40M B. 0,65M C. 0,45M D. 0,55M

Câu 25. Hấp thụ hoàn toàn 2,688 lít khí CO_2 (ở đktc) vào 2,5 lít dung dịch $Ba(OH)_2$ nồng độ a mol/l, thu được 15,76 gam kết tủa. Giá trị của a là:

A. 0,06 B. 0,032 C. 0,04 D. 0,048

Câu 26. Sục từ từ khí 0,06 mol CO_2 vào dung dịch chứa a mol $Ba(OH)_2$ thu được 2b mol kết tủa. Mặt khác khi sục x mol CO_2 cũng vào dung dịch chứa a mol $Ba(OH)_2$ thì thu được b mol kết tủa. Xác định a trong các trường hợp sau

a/ Khi x = 0,08 A. 0,04 B. 0,05 C., 0,06 D. 0,07

b/ Khi x = 0,09 A. 0,04 B. 0,05 C. 0,06 D. 0,07

c/ Khi x = 0,11 A. 0,04 B. 0,05 C., 0,06 D. 0,07

Câu 27: Hấp thụ V lít CO_2 (đktc) vào 200ml dung dịch KOH 2M thu được dung dịch A. Khi cho $CaCl_2$ dư vào dung dịch A được kết tủa và dung dịch B, đun nóng B lại thấy có kết tủa xuất hiện thì

A. $V \leq 22,4$. B. $2,24 < V < 4,48$. C. $4,48 < V < 8,96$. D. $V \geq 8,96$

Câu 28. Dẫn V(lít) khí CO_2 (đktc) vào 200 ml dd chứa đồng thời NaOH 1M và $Ba(OH)_2$ 0,5M. Xác định V để:

a/ thu được kết tủa có khối lượng lớn nhất.

A. $2,24 \text{ lít} \leq V \leq 3,36 \text{ lít}$ B. $2,24 \text{ lít} \leq V \leq 4,48 \text{ lít}$ C. $2,24 \text{ lít} \leq V \leq 5,6 \text{ lít}$ D. $2,24 \text{ lít} \leq V \leq 6,72 \text{ lít}$

b/ thu được kết tủa có khối lượng nhỏ nhất. ($V > 0$)

A. $V \geq 6,72 \text{ lít}$ B. $V = 8,96 \text{ lít}$ C. $V \geq 8,96 \text{ lít}$ D. $V \geq 10,08 \text{ lít}$

c/ thu được 15,76 gam kết tủa.

A. 1,792 lít và 4,928 lít B. 1,792 lít và 7,168 lít C. 1,792 lít và 8,512 lít D. 1,792 lít và 5,6 lít

