

NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HOÁ HỌC 8
TUẦN 13

Câu 1: Sau khi thí nghiệm “Nước tác dụng với kim loại natri” kết thúc, cho vài giọt dung dịch phenolphtalein vào ống nghiệm thì thấy

- A. dung dịch trong ống nghiệm không thay đổi màu sắc.
- B. dung dịch trong ống nghiệm chuyển thành màu vàng.
- C. dung dịch trong ống nghiệm chuyển thành màu hồng.
- D. dung dịch trong ống nghiệm chuyển thành màu xanh.

Câu 2: Có các hóa chất H_2 , O_2 , N_2 , CO_2 đựng trong các lọ mất nhãn, có thể nhận biết các chất bằng mấy cách?

- (1) CuO/t^o , tàn đóm, dung dịch $Ca(OH)_2$.
- (2) Tàn đóm, dung dịch $Ca(OH)_2$.
- (3) CuO/t^o , dung dịch $Ca(OH)_2$.
- (4) Tàn đóm, CuO/t^o , $CuSO_4$ khan.

- A. 1.
- B. 2.
- C. 3.
- D. 4.

Câu 3: Cho các kim loại K, Fe, Cu, Ba đựng trong các lọ mất nhãn, có thể nhận biết các chất bằng

- A. dung dịch KOH, nước, khí CO_2 .
- B. nước, quỳ tím, dd HCl.
- C. nước, dd HCl, khí CO_2 .
- D. quỳ tím ẩm, dd HCl, dd KOH.

Câu 4: Nếu khử hoàn toàn m gam Fe_2O_3 bằng khí H_2 thu được 4,2 gam Fe. Giá trị của m là

- A. 4.
- B. 5.
- C. 6.
- D. 7.

Câu 5: Cho 17,2 gam hỗn hợp Ca và CaO tác dụng hết với nước thấy có 3,36 lít H_2 (đktc) thoát ra. Khối lượng $Ca(OH)_2$ thu được là

- A. 23,2 gam.
- B. 24,5 gam.
- C. 25,9 gam.
- D. 26,1 gam.

Câu 6: Cho 3,6 gam một oxit sắt tác dụng với khí H_2 (đun nóng) thu được 2,8 gam Fe. Công thức hóa học của oxit sắt là

- A. FeO.
- B. Fe_2O_3 .
- C. Fe_3O_4 .
- D. Không xác định.

Câu 7: Khử 10,8 gam FeO bằng 2,24 lít H_2 (đktc) ở nhiệt độ cao thu được kim loại và hơi nước. Khối lượng Fe sau phản ứng là

- A. 6,5 gam.
- B. 7,0 gam.
- C. 8,4 gam.
- D. 5,6 gam.

Câu 8: Cho 13 gam kẽm vào dung dịch axit có chứa 18,25 gam axit clohidric. Thể tích khí H_2 thu được (đktc) là

- A. 1,12 lít.
- B. 4,48 lít.
- C. 3,36 lít.
- D. 2,24 lít.

Câu 9: Cho 3,25 gam Zn tác dụng với một lượng dung dịch HCl vừa đủ. Dẫn toàn bộ khí H_2 sinh ra đi qua 6 gam CuO đun nóng. Khối lượng Cu thu được sau phản ứng là

- A. 0,8 gam.
- B. 1,6 gam.
- C. 3,2 gam.
- D. 4,8 gam.

Câu 10: Cho 31,36 lít (đktc) khí H_2 tác dụng với 13,44 lít (đktc) khí O_2 . Khối lượng nước thu được là

- A. 12,6 gam.
- B. 21,6 gam.
- C. 25,2 gam.
- D. 10,8 gam.

Biết NTK của: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32;
Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; As = 75; Ba = 137

-----Hết-----