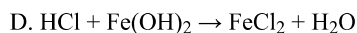
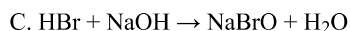
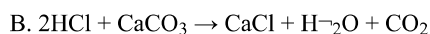
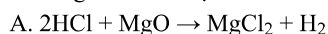


BÀI TẬP TỰ LUYỆN

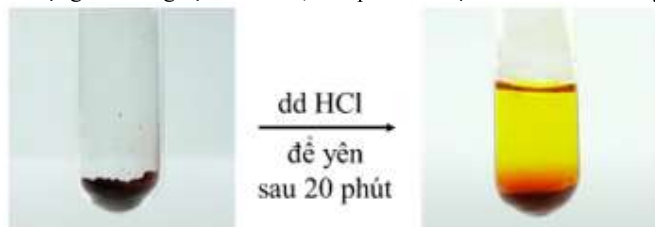
HỢP CHẤT HALIDE (PHẦN II)

HỌC TỐT HÓA HỌC 10

1. Phương trình hóa học nào sau đây viết đúng?



2. Cho bột Fe_2O_3 (màu nâu đỏ) tác dụng với dung dịch HCl dư, kết quả thu được như hình dưới đây:



Phát biểu nào sau đây là sai?

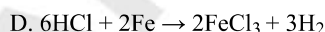
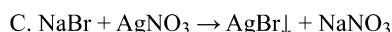
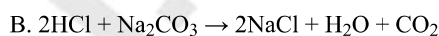
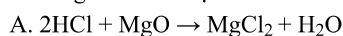
A. Sau phản ứng, Fe_2O_3 còn dư.

B. Phản ứng trên không phải phản ứng oxi hóa – khử.

C. Dung dịch sau phản ứng có màu vàng là chứa FeCl_2 .

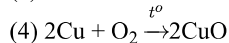
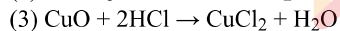
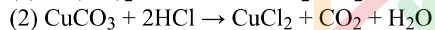
D. Màu đỏ gần đáy ống nghiệm là do Fe_2O_3 chưa lắng xuống hết.

3. Phương trình hoá học nào viết sai?



4. Hydrochloric acid được dùng để đánh sạch lớp gỉ đồng màu xanh gồm hydroxide và muối carbonate của một tấm đồng trước khi sơn.

Cho các phản ứng:



Các phản ứng phù hợp với quá trình làm sạch lớp gỉ đồng bằng HCl là

A. (1) và (2).

B. (3) và (4).

C. (1) và (3).

D. (2) và (4).

5. Kim loại nào đây tác dụng với dung dịch HCl và tác dụng với khí Cl_2 cho cùng loại muối clorua kim loại?

A. Fe.

B. Zn.

C. Cu.

D. Ag.

6. Hiện tượng quan sát được khi cho mẫu đá vôi vào dung dịch HCl là

A. Không có hiện tượng gì xảy ra

B. Mẫu đá vôi tan dần, có khí thoát ra

C. Xuất hiện kết tủa màu trắng, có khí thoát ra

D. Có khí thoát ra, dung dịch thu được có màu xanh.

7. Muối halide nào sau đây tác dụng với dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng thì chỉ xảy ra phản ứng trao đổi?

A. KBr.

B. KI.

C. NaCl.

D. NaBr.

8. Cho sơ đồ phản ứng: $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{Cl}_2 \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow \text{AgCl}$

Cho biết X, Y có thể là những chất nào sau đây?

A. NaCl , HCl

B. HCl , NaCl

C. AgCl , HCl

D. FeCl_2 , HCl

9. Có 3 lọ mất nhãn chứa 3 chất riêng biệt HCl , NaCl , HNO_3 . Để nhận biết các chất ta có thể

A. dùng AgNO_3 trước và giấy quỳ sau.

B. chỉ dùng AgNO_3 .

C. dùng phenolphthalein trước, AgNO_3 sau.

D. chỉ dùng quỳ tím

10. Hydrochloric acid đặc thể hiện tính khử khi tác dụng với chất nào sau đây?

A. NaOH.

B. Mg.

C. ZnO.

D. MnO_2 .

11. Hydrochloric acid loãng thể hiện tính oxi hoá khi tác dụng với chất nào sau đây?
A. FeCO_3 . B. Fe.
C. $\text{Mg}(\text{OH})_2$. D. Fe_2O_3 .
12. KBr thể hiện tính khử khi đun nóng với dung dịch nào sau đây?
A. AgNO_3 . B. H_2SO_4 đặc.
C. HCl. D. H_2SO_4 loãng.
13. Nghiền mịn 20 g một mẫu đá vôi trong tự nhiên, hoà tan trong lượng dư dung dịch HCl thu được 7,92 g khí CO_2 . Hàm lượng calcium carbonate trong mẫu đá vôi là
A. 90 %. B. 95 %.
C. 81 %. D. 85 %.
14. Hoà tan hoàn toàn 25,12 gam hỗn hợp Mg, Al, Fe trong dung dịch HCl dư thu được 1,2 gam khí H_2 và m gam muối. Giá trị của m là
A. 67,72. B. 46,42.
C. 68,92. D. 47,02.
15. Hòa tan hoàn toàn 42,2 gam hỗn hợp Zn và ZnO trong dung dịch HCl dư thì thu được 0,4 mol khí. Thành phần phần trăm về khối lượng của Zn trong hỗn hợp ban đầu là
A. 61,6 %. B. 75,5 %.
C. 65,4 %. D. 57,2%.
16. Cho hỗn hợp MgO và MgCO_3 tác dụng với dung dịch HCl 20% thì thu được 0,3 mol khí và 38 gam muối. Thành phần phần trăm về khối lượng của MgO trong hỗn hợp ban đầu là
A. 27,3 %. B. 25,5 %.
C. 13,7 %. D. 55,5 %.
17. Cho 2,13 gam hỗn hợp X gồm ba kim loại Mg, Cu và Al ở dạng bột tác dụng hoàn toàn với O_2 thu được hỗn hợp Y gồm các oxide có khối lượng 3,33 gam. Thể tích dung dịch HCl 2M vừa đủ để phản ứng hết với Y là
A. 90 ml. B. 57 ml.
C. 75 ml. D. 50 ml.
18. Cho một lượng hỗn hợp CuO và Fe_2O_3 tan hết trong dung dịch HCl thu được 2 muối có tỉ lệ mol là 1 : 1. Phần trăm khối lượng của CuO trong hỗn hợp ban đầu là
A. 30%. B. 40 %.
C. 50%. D. 60%.
19. Nung nóng 16,8 gam hỗn hợp gồm Cu, Fe, Zn với 1 lượng dư khí O_2 , đến khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 23,2 gam chất rắn X. Thể tích dung dịch HCl 2M vừa đủ để phản ứng với chất rắn X là
A. 400 ml. B. 200 ml.
C. 800 ml. D. 600 ml.
20. Chuẩn bị 2 cốc thủy tinh 500 ml có cùng khối lượng, đặt 2 cốc lên 2 đĩa cân. Cho 8,4 gam NaHCO_3 vào cốc A và 6,8 gam AgNO_3 vào cốc B. Thêm vào cả 2 cốc mỗi cốc 50 gam dung dịch HCl 7,3%. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Cho các phát biểu sau:
(1) Ở cốc A có sinh ra bọt khí không màu.
(2) Ở cốc B có tạo ra kết tủa màu vàng.
(3) Trước khi thêm HCl, cân nghiêng về phía cốc A.
(4) Sau phản ứng, cân vẫn nghiêng về phía cốc A.
(5) Cần thêm 2,8 gam nước vào cốc B để cân thăng bằng.
Số phát biểu đúng là
A. 2. B. 3.
C. 4. D. 5.