

Câu 14. Hoà tan hết 6 gam một kim loại hoá trị II bằng dung dịch H_2SO_4 loãng được 3,36 lít H_2 (đktc). Kim loại là

- A. Zn. B. Mg. C. Fe. D. Ca.

Câu 15. Hòa tan hết 8,1 gam ZnO vào dung dịch HCl 14,6%. Khối lượng dung dịch HCl đã dùng là

- A. 50 gam. B. 40 gam. C. 60 gam. D. 73 gam.

Câu 16. Cho 3,36 lít CO_2 (đktc) tác dụng với dung dịch $Ca(OH)_2$ dư. Khối lượng chất kết tủa thu được là

- A. 10 gam. B. 5 gam. C. 15 gam. D. 10 gam.

Câu 17. Cho 39,4 gam $BaCO_3$ tác dụng với một lượng vừa đủ dung dịch HCl 2M.

Thể tích dung dịch HCl đã dùng là

- A. 200 ml. B. 300ml. C. 400ml. D. 100ml.

Câu 18. Cho 9,6 gam hỗn hợp hai kim loại Mg , Ag vào dung dịch H_2SO_4 loãng dư, người ta thu được 2,24 lít khí (đktc). Thành phần phần trăm theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu theo thứ tự trên là

- A. 61% và 39%. B. 63% và 37%.

- C. 20% và 80%. D. 25% và 75%.

Câu 19. Dãy các kim loại đều tác dụng với dung dịch axit clohidric là

- A. Al, Cu, Zn, Fe. B. Al, Fe, Mg, Ag.

- C. Al, Fe, Mg, Cu. D. Al, Fe, Mg, Zn.

Câu 20. Cho 4,8 gam kim loại magie tác dụng vừa đủ với dung dịch axit sunfuric. Thể tích khí Hidro thu được ở đktc là

- A. 44,8 lít. B. 4,48 lít. C. 2,24 lít. D. 22,4 lít.

Câu 21. Nước vôi trong là dung dịch

- A. $CaCO_3$. B. $Ca(OH)_2$. C. CaO . D. $CaCl_2$.

Câu 22. Nguyên liệu dùng để sản xuất axit sunfuric là

- A. quặng pirit. B. quặng boxit. C. quặng hematit. D. quặng manhetit.

Câu 23. Dao, cuốc, xẻng được làm bằng thép sẽ ít bị gỉ nếu

- A. ngâm trong nước muối một thời gian. B. để trong tự nhiên.

- C. rửa sạch, lau khô. D. ngâm trong nước tự nhiên lâu ngày.

Câu 24. Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ?

- A. HCl . B. $NaOH$. C. $NaCl$. D. K_2SO_4 .

Câu 25. Trong phòng thí nghiệm, clo được điều chế bằng cách

- A. đun nhẹ dung dịch HCl đậm đặc với MnO_2 . B. điện phân $NaCl$ nóng chảy.

- C. nhiệt phân $NaCl$ ở nhiệt độ cao. D. đun nóng $NaCl$ với H_2SO_4 đậm đặc.

**Biết NTK của: Zn = 65 , O =16 , S =32, H =1, Cl =35,5, Fe=56, Mg=24, Cu=64,
Ca=40, C=40, Ba=137, Ag =108.**

-----Hết-----