

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC 9 PHÒNG DỊCH 5 (TỪ 30/3 – 4/4)
GV: TRẦN VĂN NINH

ĐỀ 1

Phần 1 : Trắc nghiệm

Câu 1: Chọn phương án đúng nhất trong các câu sau :

1. Có mấy loại hợp chất vô cơ?
A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
2. Dãy các chất thuộc loại axit là:
A. H₂O, HCl, H₂SO₄ C. CaO, CuSO₄, HNO₃
B. NaOH, H₃PO₄, H₂S D. HCl, H₂SO₄, HNO₃
3. Dãy chất nào sau đây làm quì tím chuyển sang màu xanh?
A. NaOH, KOH, Ca(OH)₂ C. H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄
B. CaO, K₂O, BaO D. Mg(OH)₂, KOH, Fe(OH)₃
4. Dãy chất nào sau đây là muối trung hòa?
A. NaHCO₃, Na₂SO₄, FeSO₄ C. NaHS, MgSO₄, KHSO₃
B. CaCO₃, Na₂SO₄, MgCl₂ D. NaHSO₃, KHSO₃, Ca(HCO₃)₂
5. Có các oxit sau: CaO, Fe₂O₃, Na₂O, K₂O, SO₃, CO, P₂O₅. Những oxit tác dụng với nước tạo thành dd bazơ là:
A. CaO, Fe₂O₃, K₂O. C. Fe₂O₃ K₂O, SO₃
B. SO₃, CO, P₂O₅. D. CaO, K₂O, Na₂O
6. Cho dung dịch natricacbonat vào dd đựng nước vôi trong, hiện tượng xảy ra là:
A. Có kết tủa trắng C. Có kết tủa vàng nâu
B. Dung dịch không đổi màu D. Không có hiện tượng gì.
7. Dãy kim loại nào sau đây được xếp theo chiều hoạt động hóa học giảm dần?
A. K, Cu, Mg, Fe, Ag C. K, Na, Al, Fe, Cu
B. Mg, Na, Cu, Ag, Au D. Al, Fe, Cu, Mg, Ag
8. Cho các kim loại sau: Mg, Fe, Cu, Ag. Số kim loại tác dụng được với dung dịch muối CuSO₄ là:
A. 4 B. 3 C. 2 D. 1
9. Cho các kim loại sau: K, Al, Fe, Cu, Ag. Số kim loại tác dụng được với dung dịch axit HCl là:
B. 2 B. 3 C. 4 D. 5
10. Kim loại nào sau đây tác dụng được với nước ở điều kiện thường?
A. Na B. Al C. Fe D. Cu
11. Phi kim có khả năng phản ứng với:
A. Kim loại B. Oxi C. Hidro D. Cả A, B, C đều đúng
12. Sục khí clo vào cốc đựng nước, nhúng quì tím vào dung dịch thu được. Hiện tượng xảy ra à:
A. Quì tím chuyển sang màu đỏ
B. Quì tím chuyển sang màu xanh
C. Quì tím chuyển chuyển sang màu đỏ, sau đó mất màu ngay.
D. Quì tím chuyển chuyển sang màu xanh, sau đó mất màu ngay

Câu 2 . Trong các câu sau đây, câu nào đúng, câu nào sai?

1. Có thể dùng dung dịch NaOH để phân biệt 2 muối FeCl₂ và FeCl₃.
2. Khi cho 5,6g sắt tác dụng với một lượng dư axit HCl sẽ thu được 11,2 lít khí H₂ ở điều kiện tiêu chuẩn.
3. Cặp chất KCl và NaNO₃ có thể cùng tồn tại trong một dung dịch
4. Chỉ dùng dung dịch phenolphthalein có thể nhận biết được 3 dung dịch: NaOH, H₂SO₄ và NaCl.

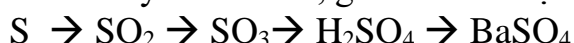
Phần 2: Tự luận

Câu 3:

Đun nóng hỗn hợp A gồm bột sắt và lưu huỳnh thu được hỗn hợp rắn B. Hòa tan chất rắn B bằng dung dịch HCl thu được khí C. Xác định B, C?

Câu 4

Hoàn thành sơ đồ chuyển hóa sau, ghi rõ điều kiện phản ứng.



Câu 5:

Cho 35g hỗn hợp 2 muối Na₂CO₃ và K₂CO₃ tác dụng hết với Vlít dung dịch axit HCl 2M thu được 6,72 lít khí ở điều kiện tiêu chuẩn.

- a. Viết các phương trình hóa học
- b. Tính khối lượng mỗi muối ban đầu?
- c. Tính V?

ĐỀ 2

Trắc nghiệm

I. Hãy khoanh tròn trước các phương án đúng

Câu1: Loại phân bón thực vật cần để tổng hợp lên chất diệp lục và kích thích cây trồng ra hoa, làm hạt :

- A. Phân đạm B. Phân kali C. Phân lân D. Phân vi lượng

Câu 2: Trong các chất sau đây, dãy chất nào toàn các hợp chất hữu cơ?

- A. CaCO₃; CO₂; CH₄; H₂CO₃ B. NaHCO₃; CO; CO₂; CH₃COOH
C. CH₄; C₂H₆O; C₆H₆; C₂H₂. D. H₂O; C₂H₅Cl; CH₃COOH; C₂H₄.

Câu 3: Dãy gồm các kim loại sắp xếp theo mức độ hoạt động hoá học giảm dần:

- A. Na; Al; Zn; Pb; Fe; Ag; Cu. B. Na; Al; Zn; Fe; Pb; Cu; Ag.
C. Na; Al; Zn; Pb; Cu; Ag; Fe. D. Al; Na; Zn; Pb; Fe; Ag; Cu.

Câu4: Cho một số kim loại : Al, Fe, Cu, Ag, Na, Ca. Dãy các kim loại nào sau đây tác

dụng được với :

a) Dung dịch HCl (hoặc H₂SO₄ loãng)

- A. Al, Fe, Cu, Na, Ca C. Al, Fe, Na, Ca
B. Al, Fe, Ag, Ca D. Al, Fe, Ca, Cu

b) Dung dịch CuSO₄ tạo ra Cu :

- A. Al, Fe, Ag, Na, Ca C. Al, Fe, Na, Ca
B. Al, Fe, Na, Ca D. Al, Fe

Câu 5: Kết quả so sánh độ hoạt động của 2 kim loại nào sau đây đúng ?

- A. Mg > Na B. Fe > Al C. Al > Mg D. Cu > Ag

Câu 13: Có các kim loại sau: Na, Cu, Zn, Ag, Fe. Kim loại tác dụng được với H₂O ở điều kiện thường là:

A, Ag

B, Na

C, Cu, Fe

D, Không có kim loại nào

2. Phần tự luận :

Câu 1: Có những oxit: CaO, SO₃, CuO. Những oxit nào tác dụng được với:

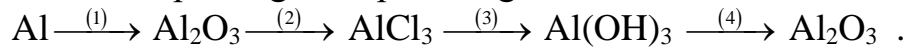
a. H₂O

b. H₂SO₄ loãng

c. dd NaOH

Viết phương trình phản ứng?

Câu 2 : Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi biến hóa sau:



Câu 3: Cho 4 g hỗn hợp 2 kim loại Fe và Cu vào dung dịch HCl dư. Sau phản ứng thu được 1,12 lít khí (ở đktc)

a) Viết phương trình hóa học xảy ra?

b) Tính phần trăm của từng kim loại trong hỗn hợp ban đầu?

(Cho Fe =56; Cu =64; H =1; Cl =35,5)