

ĐỀ KIỂM TRA MÔN HÓA HỌC, HỌC KỲ 1, LỚP 9

Đề số 1 (Thời gian làm bài : 45 phút)

I. Trắc nghiệm khách quan (4 điểm)

Hãy khoanh tròn một trong các chữ A, B, C, D trước phương án chọn đúng.

Câu 1.

Có 4 chất đựng riêng biệt trong 4 ống nghiệm như sau: Đồng (II) oxit, sắt (III) oxit, đồng, sắt. Thêm vào mỗi ống nghiệm 2 ml dung dịch axit clohidric rồi lắc nhẹ. Các chất có phản ứng với dung dịch axit clohidric là

- A. CuO, Cu, Fe
- B. Fe₂O₃, Cu, Fe
- C. Cu, Fe₂O₃, CuO.
- D. Fe, Fe₂O₃, CuO.

Câu 2.

Có các chất đựng riêng biệt trong mỗi ống nghiệm sau đây: CuSO₄, CuO, SO₂. Lần lượt cho dung dịch KOH vào mỗi ống nghiệm trên. Dung dịch KOH phản ứng với

- A. CuSO₄, CuO
- B. CuSO₄, SO₂
- C. CuO, SO₂
- D. CuSO₄, CuO, SO₂.

Câu 3.

Có các chất đựng riêng biệt trong mỗi ống nghiệm sau đây : Al, Fe, CuO, CO₂, FeSO₄, H₂SO₄. Lần lượt cho dung dịch NaOH vào mỗi ống nghiệm trên. Dung dịch NaOH phản ứng với

- A. Al, CO₂, FeSO₄, H₂SO₄
- B. Fe, CO₂, FeSO₄, H₂SO₄
- C. Al, Fe, CuO, FeSO₄
- D. Al, Fe, CO₂, H₂SO₄.

Câu 4.

Cặp chất nào sau đây tác dụng với nhau tạo thành muối và nước?

- A. Magie và axit sunfuric
- B. Magie oxit và axit sunfuric
- C. Magie nitrat và natri hiđroxit
- D. Magie clorua và natri hiđroxit.

Câu 5.

Cặp chất nào sau đây tác dụng với nhau tạo thành sản phẩm khí ?

- A. Bari oxit và axit sunfuric.
- B. Bari hiđroxit và axit sunfuric.
- C. Bari cacbonat và axit sunfuric.
- D. Bari clorua và axit sunfuric.

Câu 6.

Cặp chất nào sau đây tác dụng với nhau tạo thành muối kết tủa?

- A. Natri oxit và axit sunfuric
- B. Natri sunfat và dung dịch bari clorua
- C. Natri hiđroxit và axit sunfuric
- D. Natri hiđroxit và magie clorua.

Câu 7.

Kim loại X có những tính chất hóa học sau:

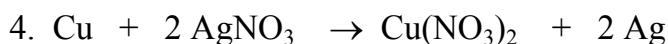
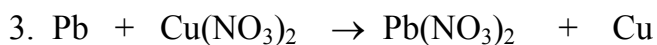
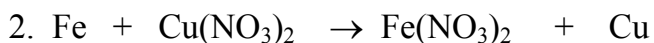
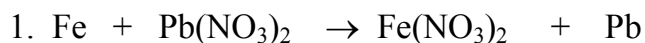
- Phản ứng với oxi khi nung nóng.
- Phản ứng với dung dịch AgNO_3 giải phóng Ag.
- Phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng giải phóng khí H_2 và muối của kim loại hoá trị II.

Kim loại X là

- A. Cu
- B. Na
- C. Al
- D. Fe

Câu 8.

Cho các phương trình hoá học:



Dãy các kim loại được sắp xếp theo chiều tăng dần mức độ hoạt động hoá học là:

A. Pb, Fe, Ag, Cu

B. Fe, Pb, Ag, Cu

C. Ag, Cu, Pb, Fe

D. Ag, Cu, Fe, Pb.

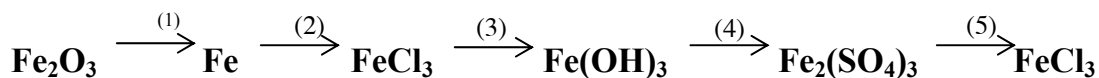
II. Tự luận (6 điểm)

Câu 9. (1 điểm)

Có bốn dung dịch đựng trong bốn ống nghiệm riêng biệt là NaOH, HCl, NaNO₃, NaCl. Hãy nêu phương pháp hoá học để phân biệt bốn dung dịch này. Viết các phương trình hoá học (nếu có) để minh họa.

Câu 10. (2,5 điểm)

Viết các phương trình hóa học thực hiện dãy biến đổi hoá học theo sơ đồ sau:



Câu 11. (2,5 điểm)

Lấy 5 gam hỗn hợp hai muối là CaCO₃ và CaSO₄ cho tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl tạo thành 448 ml khí (đktc). Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu.

$$(\text{Ca} = 40, \text{C} = 12, \text{S} = 32, \text{O} = 16)$$