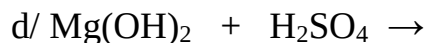
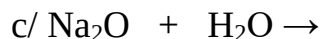
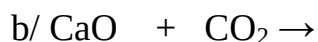
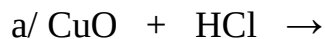


ÔN TẬP HỌC KÌ 1 – HÓA 9

ĐỀ 1

Câu 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Câu 2: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: HCl , NaCl , NaOH , Na_2SO_4 .

Câu 3: Cho các kim loại Al , Ag , Cu , Mg

a/ Sắp xếp các kim loại theo chiều hoạt động hóa học giảm dần.

b/ Kim loại nào tác dụng với dung dịch HCl ? Viết phương trình hóa học.

c/ Trong các kim loại trên kim loại nào được sử dụng làm bình đựng axit H_2SO_4 đặc nguội? Giải thích?

Câu 4: Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng xảy ra khi dẫn khí carbon dioxide (CO_2) vào dung dịch nước vôi trong dư ($\text{Ca}(\text{OH})_2$).

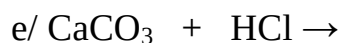
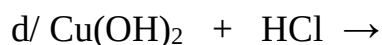
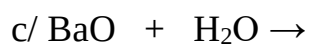
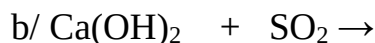
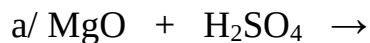
Câu 5: Cho 300 ml dung dịch sodium hydroxide (NaOH) 2M tác dụng vừa đủ với dung dịch iron (III) chloride (FeCl_3) 0,5M. Cho $\text{Fe} = 56$, $\text{O} = 16$, $\text{H} = 1$

a/ Tính khối lượng kết tủa thu được.

b/ Tính thể tích dung dịch iron (III) chloride đã dùng.

ĐỀ 2

Câu 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Câu 2: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: H_2SO_4 , KCl , KOH , K_2SO_4 .

Câu 3: Cho các kim loại Fe, Au, Cu, Mg

a/ Sắp xếp các kim loại theo chiều hoạt động hóa học giảm dần.

b/ Kim loại nào tác dụng với dung dịch HCl? Viết phương trình hóa học.

c/ Trong các kim loại trên kim loại nào được sử dụng làm bình đựng axit H_2SO_4 đặc nguội? Giải thích?

Câu 4: Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho dung dịch sodium hydroxide (NaOH) vào dung dịch copper (II) sulfate (CuSO_4).

Câu 5: Cho 200 ml dung dịch sodium hydroxide (NaOH) 0,5M tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch magnesium chloride (MgCl_2). Cho Mg = 24, O = 16, H = 1

a/ Tính khối lượng kết tủa thu được.

b/ Tính nồng độ mol/l của dung dịch magnesium chloride đã dùng.

ĐỀ 3

Câu 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a/ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$

b/ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

c/ $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$

d/ $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

e/ $\text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{t^\circ}$

Câu 2: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: HCl, NaCl, KOH, K_2SO_4 .

Câu 3: Cho các kim loại Al, Zn, Au, Ag

a/ Sắp xếp các kim loại theo chiều hoạt động hóa học tăng dần.

b/ Kim loại nào tác dụng với dung dịch HCl? Viết phương trình hóa học.

c/ Trong các kim loại trên kim loại nào được sử dụng làm bình đựng axit H_2SO_4 đặc nguội? Giải thích?

Câu 4: Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho dung dịch sodium hydroxide (NaOH) vào dung dịch copper (II) sulfate (CuSO_4).

Câu 5: Cho 400 ml dung dịch sodium hydroxide (NaOH) tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch magnesium chloride (MgCl_2) 0,5M. Cho Mg = 24, O = 16, H = 1

a/ Tính khối lượng kết tủa thu được.

b/ Tính nồng độ mol/l của dung dịch sodium hydroxide đã dùng.