**TRƯỜNG THCS LÊ HỒNG PHONG**

**ĐỀ CƯƠNG HÓA HỌC 8**

**Câu 1:** Nêu khái niệm acid, base, oxide, muối. Lấy ví dụ.

**Câu 2:** Phân loại các base sau thành hai nhóm base tan và base không tan: Mg(OH)2, KOH, Cu(OH)2, Fe(OH)3, NaOH

**Câu 3:** Thang pH là gì? Thang pH có giá trị trong khoảng nào thì dung dịch có môi trường acid, base, trung tính.

**Câu 4:** Hoàn thành phương trình phản ứng:

Fe + HCl

NaOH + H2SO4

FeCl2 + AgNO3

H2SO4 + Na2CO3

Fe + CuSO4

Al + O2

C + O2

**Câu 5:** Phân loại và gọi tên các hợp chất sau: NaCl, Al2O3, CO2, FeSO4, NaOH, H2SO4, P2O5.

**Câu 6:** Cho một chiếc đinh sắt vào 500 ml dung dịch CuSO4 1 M.

a) Em hãy dự đoán hiện tượng xảy ra.

b) Viết phương trình hóa học của phản ứng.

c) Giả sử CuSO4 trong dung dịch phản ứng hết, tính khối lượng muối thu được sau phản ứng.

**Câu 7:** Nhỏ dung dịch H2SO4 loãng vào 100 ml dung dịch Na2CO3 0,2M cho đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn.

a) Em hãy dự đoán hiện tượng xảy ra.

b) Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

c) Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng.

**Câu 8:**

a)Trong phân bón hóa học, hàm lượng đạm được tính theo N. Tính khối lượng N có trong 1 kg phân NH4NO3.

b) Khối lượng của nguyên tố N có trong 100 gam (NH4)2SO4 là bao nhiêu?