

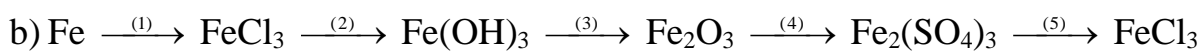
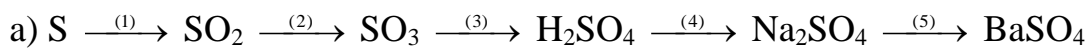
TRƯỜNG THCS NGUYỄN TRÃI

NỘI DUNG ÔN TẬP Củng cố kiến thức cho học sinh

(trong thời gian nghỉ học từ ngày 24/02/2020 đến ngày 01/03/2020)

MÔN HÓA HỌC LỚP 9

Bài 1: Viết các phương trình hóa học thực hiện các chuỗi biến hóa sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có):



Bài 2: Nêu hiện tượng quan sát được và viết PTHH xảy ra, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có):

a) Cho từ từ dung dịch $BaCl_2$ vào ống nghiệm chứa dung dịch H_2SO_4 .

b) Cho đinh sắt vào ống nghiệm chứa dung dịch $CuSO_4$.

c) Cho dung dịch $NaOH$ từ từ vào ống nghiệm chứa dung dịch $CuCl_2$

Bài 3: Cho 6,5 gam Zn hòa tan hoàn toàn trong 500ml dung dịch HCl. Tính thể tích H_2 thoát ra ở đktc và nồng độ mol dung dịch HCl.

Bài 4: Cho 15,75g hỗn hợp A gồm 2 kim loại Cu và Zn vào dd H_2SO_4 loãng dư, thu được 3,36 lít khí (đktc). Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp A.

Bài 5: Cho 9,2 gam một kim loại M phản ứng với khí clo (dư) tạo thành 23,4g muối. Xác định tên kim loại M, biết M có hóa trị I.

Biết: Fe = 56; N = 14; Ca = 40; K = 39; Cu = 64; Na = 23; P = 31; Mg = 24; S = 32;
O = 16; P = 31; C = 12; Zn = 65; Ag = 108; Pb = 207; Al = 27; Ba =
137; Cl = 35,5; Cr = 52; Al = 27; As = 75; Fe = 56; Mn = 55

-----HẾT-----