

TRƯỜNG THCS NGUYỄN TRÃI

NỘI DUNG ÔN TẬP, Củng cố kiến thức cho học sinh

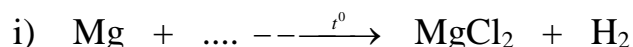
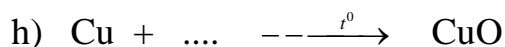
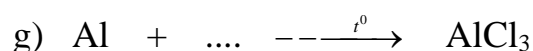
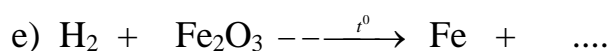
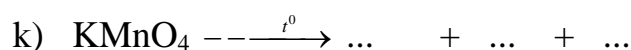
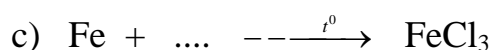
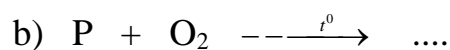
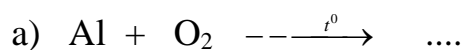
(trong thời gian nghỉ học từ ngày 24/02/2020 đến ngày 01/03/2020)

MÔN HÓA HỌC - LỚP 8

Bài 1: Hãy trình bày tính chất hóa học của oxi. Mỗi tính chất lấy 2 ví dụ minh họa.

Bài 2: Hãy viết tên và CTHH của 5 oxit bazơ và 5 oxit axit. Hãy chỉ ra các axit và bazơ tương ứng của mỗi oxit được nêu ra ?

Bài 3: Hãy điền CTHH thích hợp vào chỗ chấm sau và hoàn thành sơ đồ phản ứng sau:



Bài 4: Một oxit được tạo bởi 2 nguyên tố sắt và oxi, trong đó tỉ lệ khối lượng giữa sắt và oxi là 7 : 3. Xác định công thức hóa học của oxit sắt đó.

Bài 5: Nhiệt phân hoàn toàn 49 gam KClO_3 thu được V lít khí oxi ở đktc.

a) Tính V.

b) Tính khối lượng muối KCl thu được.

c) Cho V lít khí oxi ở trên tác dụng với 12 gam cacbon. Tính khối lượng các chất sau phản ứng.

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