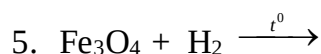
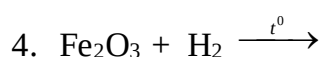
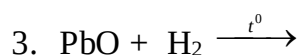
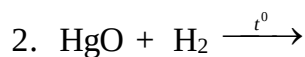
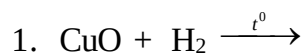


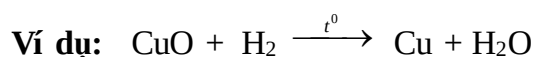
CHỦ ĐỀ: OXI – HIĐRO - NƯỚC (TT)

LUYỆN TẬP

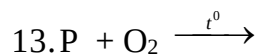
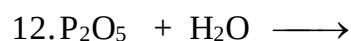
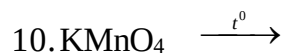
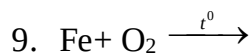
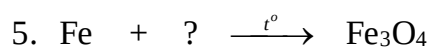
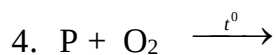
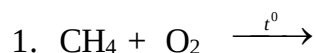
Bài 1: Hoàn thành các PTHH sau:

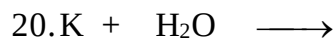
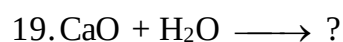
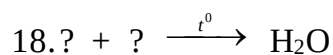
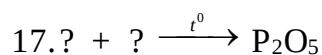
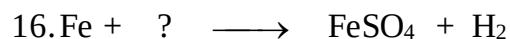


❖ **HƯỚNG DẪN LÀM:** $\text{H}_2 + \text{OXIT BAZƠ} \xrightarrow{t^0} \text{KIM LOẠI} + \text{H}_2\text{O}$



Bài 2: Hoàn thành các PTHH sau: (Tổng hợp)





Bài 2: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các chất sau:

1/ H_2SO_4 , NaCl , Ca(OH)_2

2/ CO_2 , H_2 , O_2 , không khí

3/ CO_2 , H_2 , O_2

4/ Ca(OH)_2 , $\text{Ba(NO}_3)_2$, HCl

Bài 3: Bài toán:

1/ Trong phòng thí nghiệm ta dùng khí hiđro (H_2) để khử toàn bộ 48g CuO

a) Tính khối lượng kim loại đồng thu được

b) Tính thể tích H_2 (ĐKTC) đã dùng

2/ Trong phòng thí nghiệm để điều chế oxi người ta nung 24,5g kali clorat (KClO_3) thì thu được kali clorua (KCl) và khí oxi (O_2)

a) Tính khối lượng kali clorua tạo thành

b) Tính thể tích khí oxi thoát ra (ĐKTC)

3/ Trong phòng thí nghiệm để điều chế 5,6lít khí H_2 (ĐKTC) người ta cho Zn hòa tan trong axit sunfuric (H_2SO_4)

a) Tính khối lượng kẽm cần dùng.

b) Tính khối lượng muối kẽm sunfat (ZnSO_4) thu được.

c) Tính khối lượng axit cần dùng.

4/ Cho 13g kẽm (Zn) tác dụng với lượng dư dd axit clohidric (HCl) loãng dư.

a) Tính khối lượng muối tạo thành

b) Tính thể tích khí thoát ra (ĐKTC)

c) Nếu dẫn toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra qua sắt (III) oxit (Fe_2O_3) dư đun nóng thì thu được bao nhiêu gam kim loại sắt.