BÀI 6. THỰC HÀNH

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIT VÀ AXIT



Em hãy mở video quan sát thí nghiệm, hoàn thành nội dung thông tin phía dưới video.

1. Tính chất hoá học của oxit, axit

Thí nghiệm 1. Phản ứng của canxi oxit với nước

Em hãy chọn hiện tượng, tính chất hoá học phù hợp

Hiện tượng

Chất rắn nhão ra

Có bọt khí thoát ra

Phản ứng toả nhiệt

Nước bốc hơi

Dung dịch thu được làm phenolphtalein không màu hoá hồng

Tính chất hoá học

Phương trình hoá học $CaO + H_2O \longrightarrow$

LIVEWORKSHEETS

Thí nghiệm 2. Phản ứng của điphotpho pentaoxit với nước



Em hãy chọn hiện tượng, tính chất hoá học phù hợp

Hiện tượng

Chất rắn nhão ra

Có bọt khí thoát ra

Phản ứng toả nhiệt

Nước bốc hơi

Dung dịch thu được làm phenolphtalein không màu hoá hồng

Dung dịch thu được làm quỳ tím hoá đỏ

Tính chất hoá học

Phương trình hoá học $P_2O_5 + H_2O \longrightarrow$

LIVEWORKSHEETS

Thí nghiệm 3. Phản ứng của sắt với dung dịch axit sufuric



Em hãy tick chọn hiện tượng, tính chất hoá học phù hợp

Hiện tượng

Kim loại tan dần

Kim loại không tan

Có khí không màu thoát ra

Có khí màu trắng thoát ra

Tính chất hoá học

Kim loại + dung dịch axit → muối +Hidro

Kim loại + dung dịch axit → muối +nước

Kim loại + dung dịch axit → muối + lưu huỳnh dioxit + Nước

Phương trình hoá học

$$Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 +$$

LIVEWORKSHEETS

2. Nhận biết các dung dịch

Thí nghiệm 4: Tiến hành thí nghiệm nhận biết 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong ba dung dịch là: H_2SO_4 loãng, Na_2SO_4 , HCl.

Em hãy chọn hoá chất tương ứng điền vào ô trống và viết PTHH minh hoạ cho thí nghiệm trên

- Ghi số thứ thự cho mỗi lọ dung dịch ban đầu
- Lấy mỗi lọ 1 giọt dung dịch thử bằng giấy quỳ tím

Quỳ tím hoá đỏ là Quỳ tím không đổi màu là

- Lấy 1ml dung dịch axit trong mỗi lọ, nhỏ dung dịch $BaCl_2$ vào mỗi ống nghiệm

Ống nghiệm xuất hiện kết tủa trắng là

Ống nghiệm không có kết tủa trắng là

Viết PTHH: + **$BaCl_2$** ⟶ + **HCl**

LIVEWORKSHEETS