UBND QUẬN PHÚ NHUẬN

TRƯỜNG THCS ĐỘC LẬP

**HƯỚNG DẪN TỰ HỌC**

**MÔN: HÓA HỌC 9 - NĂM HỌC 2021-2022**

**NỘI DUNG**

**TIẾT 3,4 - CHỦ ĐỀ: OXIDE**

**I. KHÁI NIỆM**

**II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC**

1. **BASIC OXIDE**
2. **ACIDIC OXIDE**

**1/ Tác dụng với nước**

**Thí nghiệm**: Cho giấy quỳ tím ẩm vào khí SO2

**Hiện tượng**:

**PTHH:**

SO2 + H2O

**Kết luận**: **ACIDIC OXIDE + NƯỚC 🡪 DD ACID**

Tương tự:

CO2 + H2O

SO3 + H2O

N2O5 + H2O

P2O5 + H2O

**2/ Tác dụng với dung dịch base**

**Thí nghiệm**: Thổi khí CO2 vào dung dịch calcium hydroxide Ca(OH)2

**Hiện tượng**:

**PTHH:**

CO2 + Ca(OH)2

**Kết luận:** **ACIDIC OXIDE + DD BASE 🡪 MUỐI + NƯỚC**

**(NaOH, KOH, Ca(OH)2, Ba(OH)2)**

SO2 + NaOH

SO3 + NaOH

N2O5 + NaOH

P2O5 + NaOH

**3/ Tác dụng với basic oxide (đã học)**

**ACIDIC OXIDE + BASIC OXIDE 🡪 MUỐI**

**III. PHÂN LOẠI OXIDE**

* Basic oxide: tác dụng với dd acid
* Acidic oxide: tác dụng với dd base
* Oxide lưỡng tính: tác dụng với dd acid và dd base (Al2O3, ZnO)
* Oxide trung tính: không tác dụng với dd acid và dd base (CO, NO)

**IV. LUYỆN TẬP**

Bài 1: Cho các oxide sau: CaO, Fe2O3, SO3. Oxide nào có thể tác dụng được với (Viết PTHH minh họa)

1. Nước
2. Dd hydrochloric acid HCl
3. Dd sodium hydroxide NaOH

Bài 2: Hãy nhận biết các chất sau bằng phương pháp hóa học

1. Na2O và MgO
2. CaO và CaCO3

Bài 3: Viết PTHH cho mỗi dãy chuyển đổi sau

(4)

 CaSO3

(3)

(1)

(2)

S SO2 H2SO3 Na2SO3

(5)

 Na2SO3

Bài 4: Biết 2,479 lít khí CO2 (25oC, 1 bar) phản ứng vừa đủ với 200 ml dung dịch Ba(OH)2, sản phẩm là BaCO3 (kết tủa trắng) và H2O.

1. Viết PTHH
2. Tính nồng độ mol của dung dịch Ba(OH)2 đã dùng
3. Tính khối lượng kết tủa thu được