

**NỘI DUNG BÀI DẠY ÔN TẬP KIẾN THỨC CHO HỌC SINH  
TRONG THỜI GIẠN NGHỈ DO DỊCH BỆNH Covid-19**

Tổ: Lý – Hóa - Sinh, nhóm : Hóa học

Môn học: Hóa học - Khối lớp: 9

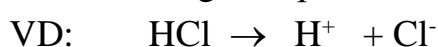
Tuần 4 học từ ngày 27/9/2021 đến ngày 2/10/2021

**Tiết 7: “CHỦ ĐỀ AXIT (ACID)”**

**A. LÝ THUYẾT**

**I. KHÁI NIỆM AXIT (ACID)**

Axit là những chất phân li ra ion  $H^+$



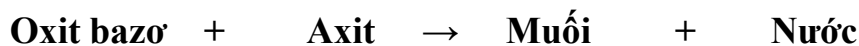
**II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA AXIT (ACID)**

Axit (acid)

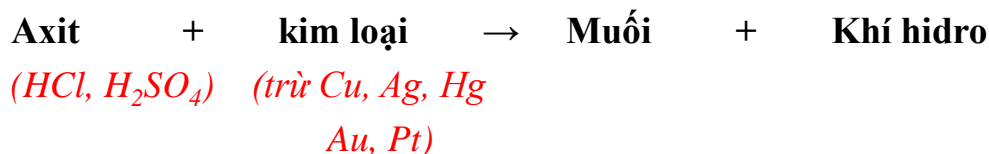
**Tác dụng với chất chỉ thị**

Axit làm quỳ tím chuyển thành màu đỏ

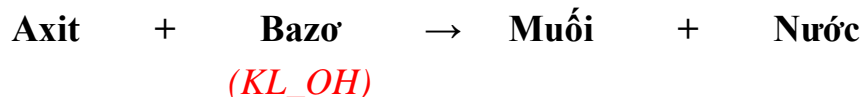
**Tác dụng với oxit bazơ (basic oxide)**



**Tác dụng với kim loại**



**Tác dụng với bazơ (base)**

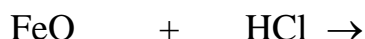
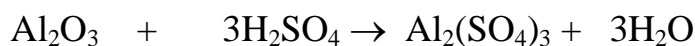


**Tác dụng với muối**

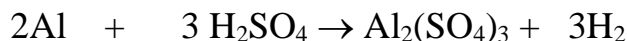


PT minh họa

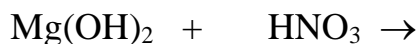
- Tác dụng với oxit bazơ



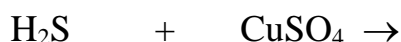
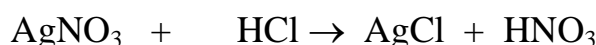
- Tác dụng với kim loại



- Tác dụng với bazơ



- Tác dụng với muối



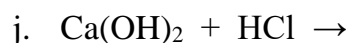
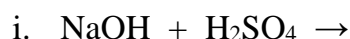
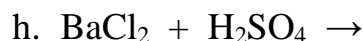
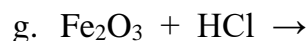
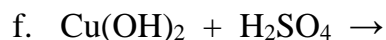
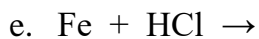
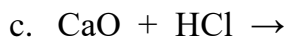
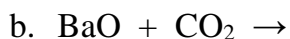
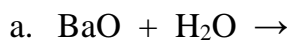
### III. PHÂN LOẠI AXIT

Dựa vào tính chất hóa học, axit chia làm 2 loại:

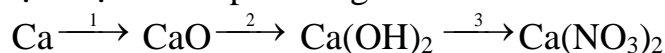
- Axit mạnh: HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>...
- Axit yếu: H<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>...

### B. BÀI TẬP

Câu 1. Thực hiện các phương trình phản ứng sau:



Câu 2. Thực hiện chuỗi phản ứng sau:



### C. DẶN DÒ

- Ghi chép bài vào vở, hoàn thành các phương trình thiếu ở mục PT minh họa
- Làm bài tập, học bài oxit, axit chuẩn bị kiểm tra.
- Đọc và nghiên cứu nội dung “Tính chất hoá học của axit HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

