

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HÓA HỌC 9 – TUẦN 5

Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.

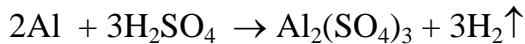
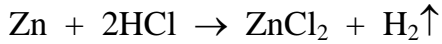
**A. NỘI DUNG GHI BÀI**

Tiết 5 + 6 + 7 + 8: GIÁO ÁN CHỦ ĐỀ: AXIT

**A. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA AXIT: (tiết 5)**

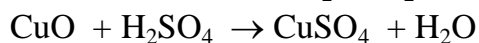
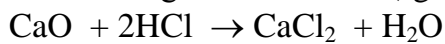
1/ Axit làm đổi màu chất chỉ thị màu: **dd axit làm đổi màu quỳ tím → đỏ.**

2/ Tác dụng với kim loại: (sgk/trang12)



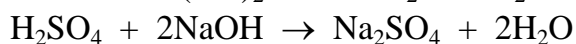
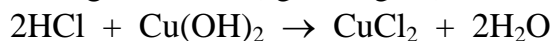
Kết luận: **dd axit + nhiều kim loại → muối + hidro**  
(trừ Cu, Ag, Hg ...)

3/ Tác dụng với oxit bazơ: (sgk/ trang 13)



Kết luận: **axit + oxit bazơ → muối + nước**

4/ Tác dụng với bazơ: (sgk/trang 13)



Kết luận: **axit + bazơ → muối + nước**

**Phản ứng giữa Axit và Bazơ gọi là phản ứng trung hòa**

**B/ MỘT SỐ AXIT QUAN TRỌNG (tiết 6)**

**I. AXIT CLOHIDRIC**: Hs tự soạn vào vở dựa vào TCHH chung của axit

**II. AXIT QUAN TRỌNG: AXIT SUNFURIC**

1/ Tính chất vật lí: SGK/ trang 15

- Chú ý: Muốn pha loãng  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, ta phải rót từ từ axit đặc vào lọ đựng sẵn nước rồi khuấy đều.

2/ Tính chất hóa học của axit sunfuric loãng: ( HS tự soạn vào vở dựa vào TCHH chung của axit)

3/ Tính chất hóa học của axit sunfuric đặc:

a. Tác dụng với kim loại:

**$\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc tác dụng với hầu hết các kim loại ( trừ Au, Pt) không tạo khí  $\text{H}_2$ .**



b. Tính háo nước:

$\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc háo nước, có thể lấy nước của đường tạo thành than



**B. BÀI TẬP**

1/ Về nhà học bài, làm bài tập 1, 2, 3 SGK/trang 14 và bài 1 SGK/trang 19 vào vở bài tập

2/ Làm thêm các bài tập sau vào vở bài tập:

**PHIẾU HỌC TẬP**

**Câu 1:** Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng là:

A. Fe, Cu, Mg

B. Zn, Fe, Cu

C. Zn, Fe, Al

D. Fe, Zn, Ag

**Câu 2:** Dãy oxit tác dụng với dung dịch HCl tạo thành muối và nước là:

- A. CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, CuO      B. SO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, CaO      C. CuO, Na<sub>2</sub>O, CaO      D. CaO, SO<sub>2</sub>, CuO

**Câu 3:** Kẽm tác dụng với dung dịch axit clohidric sinh ra:

- A. Dung dịch có màu xanh lam và chất khí màu nâu.  
B. Dung dịch không màu và chất khí có mùi hắc.  
C. Dung dịch có màu vàng nâu và chất khí không màu  
D. Dung dịch không màu và chất khí cháy được trong không khí.

**Câu 4:** Cho 4,8 gam kim loại magie tác dụng vừa đủ với dung dịch axit sunfuric. Thể tích khí Hydro thu được ở đktc là:

- A. 44,8 lít                      B. 4,48 lít                      C. 2,24 lít                      D. 22,4 lít

**Câu 5:** Cho 0,2 mol Canxi oxit tác dụng với 500ml ddịch HCl 1M. Khối lượng muối thu được là

- A. 2,22 gam                      B. 22,2 gam                      C. 23,2 gam                      D. 22,3 gam

**Câu 6:** Muốn pha loãng axit sunfuric đặc ta phải:

- A. Rót nước vào axit đặc                      B. Rót từ từ nước vào axit đặc  
C. Rót nhanh axit đặc vào nước                      D. Rót từ từ axit đặc vào nước

**Câu 7:** Axit sunfuric đặc nóng tác dụng với đồng kim loại sinh ra khí:

- A. CO<sub>2</sub>                      B. SO<sub>2</sub>                      C. SO<sub>3</sub>                      D. H<sub>2</sub>S

**Câu 8:** Khi nhỏ từ từ H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đậm đặc vào đường chứa trong cốc hiện tượng quan sát được là:

- A. Sủi bọt khí, đường không tan                      B. Màu trắng của đường mất dần, không sủi bọt  
C. Màu đen xuất hiện và có bọt khí sinh ra                      D. Màu đen xuất hiện, không có bọt khí sinh ra

**Câu 9:** Dãy các chất thuộc loại axit là:

- A. HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>S                      B. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S  
C. HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>S                      D. HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S

**Câu 10:** Cho magiê tác dụng với axit sunfuric đặc nóng xảy ra theo phản ứng sau:

Mg + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (đặc,nóng) → MgSO<sub>4</sub> + SO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O. Tổng hệ số trong phương trình hoá học là:

- A. 5                      B. 6                      C. 7                      D. 8