



NỘI DUNG CHUẨN BỊ CHO TIẾT HỌC- HÓA HỌC 9

CHỦ ĐỀ ACID





CHỦ ĐỀ ACID

1) Đọc sgk bài: Tính chất hóa học của acid
Một số acid quan trọng

- 2) Xem các video thí nghiệm nêu nhận xét hiện tượng quan sát được và viết phương trình hóa học (nếu có)
- Thí nghiệm: acid làm đổi màu chất chỉ thị màu.
 - Thí nghiệm: acid tác dụng với kim loại.
 - Thí nghiệm: acid tác dụng với base.
 - Thí nghiệm: acid tác dụng với basic oxide.
 - Kết luận về tính chất hóa học của acid.

3) Đọc sgk/14 và cho biết thế nào là acid yếu? Acid mạnh? Cho ví dụ?



ÔN TẬP CHỦ ĐỀ 5

Video thí nghiệm quỳ tím và dd HCl



Video thí nghiệm Fe tác dụng với dd HCl






CHỦ ĐỀ ACID

Thí nghiệm acid tác dụng với base

Axit sunfuric tác dụng
với đồng(II) hidroxit


Thí nghiệm acid tác dụng với basic oxide

Axit clohidric tác dụng
với sắt(III) oxit






CHỦ ĐỀ ACID

- 4) Từ tính chất hóa học của acid, hãy nêu tính chất hóa học của Hydrochloric acid (HCl) và Sulfuric acid (H_2SO_4) loãng. Viết PTHH minh họa.
 - 5) Nêu tính chất vật lí của Sulfuric acid (H_2SO_4) loãng.
 - 6). Nêu pha loãng sulfuric acid đặc và giải thích cách làm.
 - 7). Quan sát thí nghiệm: sulfuric acid đặc tác dụng với Cu nêu hiện tượng và viết PTHH.
- 



CHỦ ĐỀ ACID

- 8) Quan sát thí nghiệm về tính háo nước của sulfuric acid đặc, nêu hiện tượng và viết PTHH.
- 9) Đọc sgk/17.. Nêu ứng dụng của sulfuric acid.
- 10) Nêu cách sản xuất sulfuric acid trong công nghiệp và viết PTHH.
- 11) Quan sát thí nghiệm khi cho H_2SO_4 loãng và Na_2SO_4 tác dụng với dd BaCl_2 , nêu hiện tượng và viết PTHH.
- 



CHỦ ĐỀ ACID

Thí nghiệm tính háo nước

Tính háo nước
của axit sunfuric đặc

Thí nghiệm: H_2SO_4 loãng và Na_2SO_4 tác dụng
với dd BaCl_2

Dodaihoc.com

