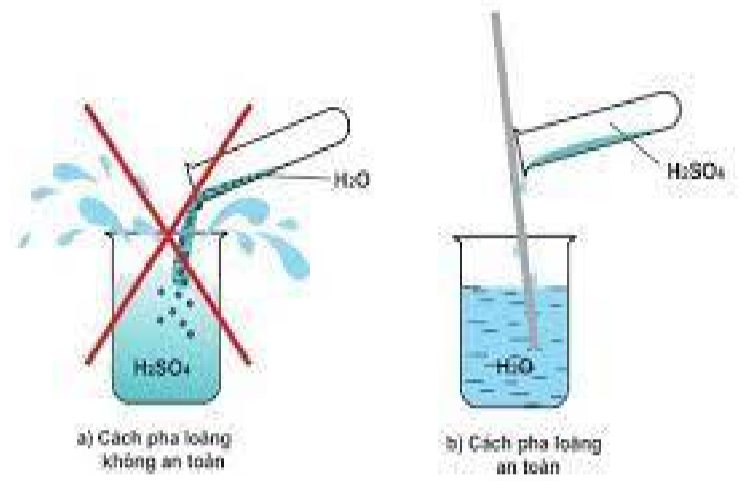


**SULFURIC ACID VÀ MUỐI SULFATE**

**TÍNH CHẤT VẬT LÝ**

- Chất lỏng, không màu, sánh như dầu
- Nặng gần gấp 2 lần nước, không bay hơi.
- Hút ẩm mạnh
- Tan vô hạn trong nước, tỏa rất nhiều nhiệt



Hình. Cách pha loãng H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc

**TÍNH CHẤT HÓA HỌC**

Sulfuric acid có tính chất chung của một acid

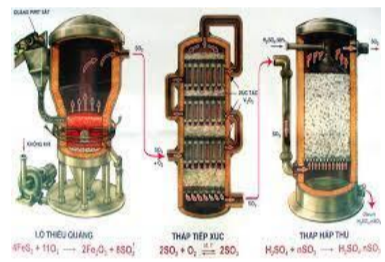
- làm đổi màu quỳ tím thành màu đỏ
- Tác dụng với base (basic oxide) → muối + nước
- tác dụng với KL đứng trước H → muối + hydrogen
- Tác dụng với muối → muối mới + acid mới

Tính chất riêng của sulfuric acid đặc

- Tính oxi hóa mạnh
  - Oxi hóa hầu hết kim loại trừ Pt và Au
  - tác dụng với phi kim
  - Tác dụng với hợp chất
- Tính hóa nước
  - Hấp thụ nước từ hợp chất
  - Làm khô khí ẩm

**NHẬN BIẾT ION SULFATE**

Bằng ion barium



Phương pháp tiếp xúc

**ĐIỀU CHẾ**

**ỨNG DỤNG**



Chất tẩy rửa

Chế biến dầu mỏ



Phẩm nhuộm



Phân bón



Sơn

