

BÀI THỰC HÀNH SỐ 5 TÍNH CHẤT CÁC HỢP CHẤT CỦA LƯU HUỖNH

- Rèn luyện kĩ năng làm thí nghiệm an toàn, chính xác, đặc biệt đối với axit sunfuric đặc.
- Làm thí nghiệm chứng minh được : Hidro sunfua có tính khử ; Lưu huỳnh đioxit có tính khử và tính oxi hoá ; Axit sunfuric đặc có tính oxi hoá mạnh.

I - NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

1. Điều chế và chứng minh tính khử của hidro sunfua

– Lắp dụng cụ điều chế khí H_2S từ FeS và dung dịch HCl (hình 6.8).

– Đốt khí hidro sunfua thoát ra từ ống vuốt nhọn.

Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học, xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

2. Tính khử của lưu huỳnh đioxit

Dẫn khí lưu huỳnh đioxit vào dung dịch brom. Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học, xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

3. Tính oxi hoá của lưu huỳnh đioxit

– Dẫn khí H_2S điều chế ở trên vào nước, được dung dịch axit sunfuhidric.

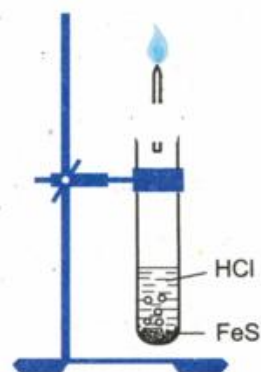
– Dẫn khí SO_2 vào dung dịch H_2S .

Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học, xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

4. Tính oxi hoá của axit sunfuric đặc

Nhỏ vài giọt axit sunfuric đặc vào ống nghiệm (phải hết sức thận trọng). Cho một vài lá đồng nhỏ vào ống nghiệm, đun nóng nhẹ.

Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học, xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.



Hình 6.8. Thí nghiệm điều chế và chứng minh tính khử của hidro sunfua

II - VIẾT TƯỜNG TRÌNH