

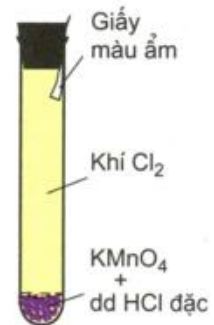
BÀI THỰC HÀNH SỐ 2 TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA KHÍ CLO VÀ HỢP CHẤT CỦA CLO

- Củng cố các thao tác làm thí nghiệm an toàn, hiệu quả, quan sát hiện tượng thí nghiệm, viết tường trình.
- Củng cố kiến thức về clo và hợp chất của clo.

I - NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

1. Điều chế khí clo. Tính tẩy màu của khí clo ẩm

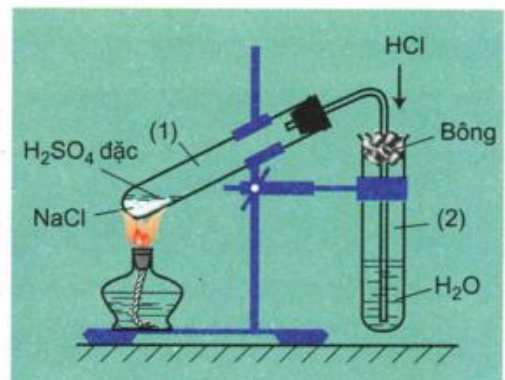
Cho vào ống nghiệm khô một vài tinh thể KMnO_4 , nhỏ tiếp vào ống vài giọt dung dịch HCl đậm đặc. Đậy ống nghiệm bằng nút cao su có dính một băng giấy màu ẩm (hình 5.10). Quan sát hiện tượng xảy ra. Giải thích và viết phương trình hoá học của phản ứng.



Hình 5.10. Tính tẩy màu của khí clo ẩm

2. Điều chế axit clohidric

Cho vào ống nghiệm (1) một ít muối ăn rồi rót dung dịch H_2SO_4 đậm đặc vào đủ để thấm ướt lớp muối ăn. Rót khoảng 8 ml nước cất vào ống nghiệm (2) và lắp dụng cụ như hình 5.11. Đun cẩn thận ống nghiệm (1). Nếu thấy sủi bọt mạnh thì tạm ngừng đun. Quan sát hiện tượng. Viết phương trình hoá học của phản ứng điều chế axit clohidric.



Hình 5.11. Điều chế axit clohidric

Nhúng mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch trong ống (2). Quan sát hiện tượng xảy ra.

3. Bài tập thực nghiệm phân biệt các dung dịch

Ở mỗi nhóm học sinh làm thí nghiệm có 3 bình nhỏ được đầy bằng nút có ống nhỏ giọt. Mỗi bình chứa một trong các dung dịch HCl , NaCl , HNO_3 (không ghi nhãn). Hãy thảo luận trong nhóm về các hoá chất, dụng cụ cần lựa chọn và trình tự tiến hành thí nghiệm để phân biệt mỗi dung dịch. Tiến hành thí nghiệm để phân biệt. Ghi kết quả.

II - VIẾT TƯỜNG TRÌNH