

TÍNH CHẤT CỦA CÁC HALOGEN

- Tập lắp một bộ dụng cụ thí nghiệm đơn giản.
- Củng cố các thao tác làm thí nghiệm an toàn, hiệu quả, quan sát hiện tượng và viết tường trình.
- Khắc sâu hiểu biết về tính oxi hoá mạnh của halogen.
- So sánh khả năng oxi hoá của một số halogen.

I - NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

Thí nghiệm 1 : Điều chế clo. Tính tẩy màu của khí clo ẩm (hình 5.9)

Bóp nhẹ phần cao su của ống nhỏ giọt để dung dịch HCl chảy xuống ống nghiệm. Quan sát các hiện tượng xảy ra.

Giải thích.

Thí nghiệm 2 : So sánh tính oxi hoá của clo, brom và iot

– Lấy ba ống nghiệm có ghi nhãn, mỗi ống chứa một trong các dung dịch NaCl, NaBr và NaI (hoặc muối tương ứng của kali). Nhỏ vào mỗi ống vài giọt nước clo, lắc nhẹ.

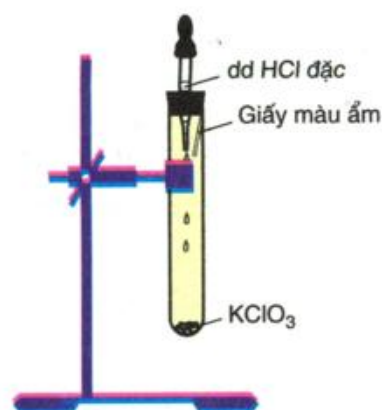
– Làm lại thí nghiệm như trên nhưng thay nước clo bằng nước brom. Quan sát hiện tượng và giải thích.

– Lặp lại thí nghiệm một lần nữa với nước iot.

Nhận xét. Rút ra kết luận về tính oxi hoá của clo, brom, iot.

Thí nghiệm 3 : Tác dụng của iot với hồ tinh bột

Cho vào ống nghiệm một ít hồ tinh bột. Nhỏ một giọt nước iot vào ống nghiệm. Quan sát hiện tượng và nêu nguyên nhân.



Hình 5.9. Thí nghiệm thử tính tẩy màu của khí clo ẩm

II - VIẾT TƯỜNG TRÌNH