

## Bài thực hành số 2 trang 120 SGK Hóa 10

### Đề bài:

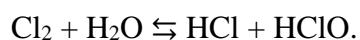
Viết bản tường trình cho bài thực hành số 2 về tính chất hóa học của khí clo và hợp chất của clo.

### Lời giải:

Báo cáo bài thực hành số 2:

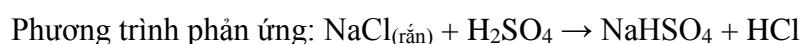
1. Điều chế khí clo. Tính tẩy màu của khí clo ảm.

Hiện tượng: Có khí màu vàng lục bay ra. Giấy màu ảm bị mất màu



2. Điều chế axit clohiđric.

Hiện tượng: Có khí bay lên ở bình cầu. Giấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ.



3. Bài tập thực nghiệm phân biệt các dung dịch.

Phân biệt 3 dung dịch mất nhãn: HCl, NaCl, HNO<sub>3</sub>.

Hướng dẫn: Đánh số thứ tự ống nghiệm, trích mẫu thử

Phân loại hợp chất bằng quỳ tím

Nhận biết ion Cl<sup>-</sup> bằng dung dịch AgNO<sub>3</sub>.

Kết quả: Dùng quỳ tím nhận biết được dung dịch NaCl vì không làm giấy quỳ đổi màu.

Dùng dung dịch AgNO<sub>3</sub> nhận biết được dung dịch HCl vì tạo kết tủa AgCl màu trắng.

Kết luận: Ống 1 chứa NaCl.

Ống 2 chứa HCl.

Ống 3 chứa HNO<sub>3</sub>.