

# BÁO CÁO THỰC HÀNH: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA SẮT, ĐỒNG VÀ NHỮNG HỢP CHẤT CỦA SẮT, CROM

## 1. Thí nghiệm 1: Điều chế FeCl<sub>2</sub>

Hiện tượng: Phản ứng xảy ra, bọt khí ra chậm, khi đun nóng bọt khí thoát ra nhanh hơn và dung dịch có màu lục nhạt.

Khi kết thúc phản ứng, màu của dung dịch chuyển sang màu vàng (do một phần Fe<sup>2+</sup> bị oxi hóa trong không khí → Fe<sup>3+</sup>)

## 2. Thí nghiệm 2: Điều chế Fe(OH)<sub>2</sub>

Lúc đầu kết tủa xuất hiện màu trắng Fe(OH)<sub>2</sub>.

Để lâu đến cuối buổi thấy xuất hiện kết tủa màu vàng Fe(OH)<sub>2</sub>;Fe(OH)<sub>3</sub> rồi tiếp tục chuyển sang màu nâu Fe(OH)<sub>3</sub>.

## 3. Thí nghiệm 3: Thử tính oxi hóa của K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.

Màu da cam của dd K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> bị biến mất khi lắc ống nghiệm đồng thời dd trong ống nghiệm xuất hiện màu vàng (Fe<sup>2+</sup> → Fe<sup>3+</sup>)

## 4. Thí nghiệm 4: Phản ứng Cu với dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc nóng.

Bọt khí không màu thoát ra, có mùi hắc.

Dung dịch trong ống nghiệm chuyển màu xanh Cu<sup>2+</sup>.

Khi nhỏ thêm dd NaOH thấy xuất hiện kết tủa màu xanh Cu(OH)<sub>2</sub> đồng thời phản ứng chậm lại (do nồng độ H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> giảm)