

Bài thực hành số 3 trang 120 SGK Hóa 10

Đề bài:

Viết tường trình bài thực hành số 3 Tính chất hóa học của brom và iot.

Lời giải:

Hướng dẫn báo cáo bài thực hành số 3 trang 120 SGK Hóa 10:

1. So sánh tính oxi hóa của brom và clo

Hiện tượng: Có khí màu vàng lục thoát ra sau phản ứng.

Phương trình phản ứng: $2\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$.

Kết luận: Tính oxi hóa $\text{Cl} > \text{Br}$.

2. So sánh tính oxi hóa của brom và iot.

Hiện tượng: Sau phản ứng dung dịch có màu cam nhạt.

Phương trình phản ứng: $2\text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$.

Kết luận: Tính oxi hóa $\text{Br} > \text{I}$.

3. Tác dụng của iot với hồ tinh bột.

Hiện tượng: Hồ tinh bột chuyển sang màu xanh, khi đun nóng \rightarrow màu xanh biến mất. Để nguội màu xanh hiện ra.