

Bài 38. Luyện tập

**TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA CROM, ĐỒNG
VÀ HỢP CHẤT CỦA CHÚNG**

7.121. Để phân biệt dung dịch H_2SO_4 đặc, nguội và dung dịch HNO_3 đặc, nguội có thể dùng kim loại nào sau đây ?

A. Cr.

B. Al.

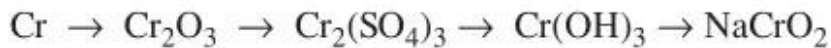
C. Fe.

D. Cu.

7.129. Về tính chất hoá học, crom giống và khác với nhôm như thế nào ?

7.130. So sánh tính chất lí, hoá học giữa các hợp chất của crom(III) với các hợp chất của nhôm.

7.131. Viết phương trình hoá học của các phản ứng trong sơ đồ chuyển hoá sau :



7.132. Amoni đicromat khi được nung nóng tạo ra crom(III) oxit, nitơ và nước. Viết phương trình hoá học của phản ứng và cho biết nó thuộc loại phản ứng gì ?

7.133. Cho 41,4 gam hỗn hợp X gồm Fe_2O_3 , Cr_2O_3 và Al_2O_3 tác dụng với dung dịch NaOH đặc (dư), sau phản ứng được chất rắn có khối lượng 16 gam. Để khử hoàn toàn 41,4 gam X bằng phản ứng nhiệt nhôm phải dùng 10,8 gam Al. Xác định thành phần % theo khối lượng của Cr_2O_3 trong hỗn hợp X. Giả thiết các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn.