



LUYỆN TẬP

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

- Hiểu cấu hình electron bất thường của nguyên tử crom, đồng và các số oxi hoá thường gặp của chúng.
- Rèn luyện kĩ năng giải các bài tập về crom và đồng.

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Cấu hình electron



Crom có 6 electron hoá trị ở phân lớp 3d và 4s, vì vậy Cr có số oxi hoá từ +1 đến +6.



Đồng dễ nhường 1 electron ở phân lớp 4s nên có số oxi hoá +1 và có thể nhường thêm 1e ở phân lớp 3d nên có số oxi hoá +2.

2. Tính chất

- Crom là kim loại *hoạt động hoá học yếu hơn Zn và mạnh hơn Fe*, tác dụng được với nhiều đơn chất và hợp chất (phản ứng cần đun nóng).
- Đồng là kim loại *hoạt động hoá học yếu*. Đồng đứng sau hidro trong dãy hoạt động hoá học của kim loại nên không khử được ion H^+ của các dung dịch HCl và H_2SO_4 loãng.

II - BÀI TẬP

1. Hoàn thành phương trình hoá học của các phản ứng trong dãy chuyển đổi sau :



2. Khi cho 100 gam hợp kim gồm có Fe, Cr và Al tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH thu được 6,72 lít khí. Lấy phần rắn không tan cho tác dụng với lượng dư dung dịch HCl

