

CROM VÀ HỢP CHẤT CỦA CROM

1. Vị trí, cấu hình electron

2. Tính chất vật lí

3. Tính chất hóa học

LÝ THUYẾT CROM – HỢP CHẤT CỦA CROM

Câu 1: Cấu hình electron của ion Cr^{3+} là

- A. $[\text{Ar}]3d^5$. B. $[\text{Ar}]3d^4$. C. $[\text{Ar}]3d^3$. D. $[\text{Ar}]3d^2$.

Câu 2: Các số oxi hoá đặc trưng của crom là

- A. +2, +4, +6. B. +2, +3, +6. C. +1, +2, +4, +6. D. +3, +4, +6

Câu 3: Dung dịch $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ có màu gì?

- A. Màu da cam. B. Màu đỏ thẫm. C. Màu lục thẫm. D. Màu vàng.

Câu 4: Dung dịch K_2CrO_4 có màu gì?

- A. Màu da cam. B. Màu đỏ thẫm. C. Màu lục thẫm. D. Màu vàng.

Câu 5: Hợp chất Cr_2O_3 phản ứng được với dung dịch

- A. NaOH đặc. B. H_2SO_4 loãng. C. HCl loãng. D. KOH loãng.

Câu 6: Hợp chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

- A. CrCl_3 . B. NaOH. C. KOH. D. $\text{Cr}(\text{OH})_3$.

Câu 6: Khi so sánh trong cùng một điều kiện thì Cr là kim loại có tính khử mạnh hơn

- A. Fe. B. K. C. Na. D. Ca.

Câu 7: Các kim loại Fe, Cr, Cu cùng tan trong dung dịch nào sau đây?

- A. Dung dịch HCl. B. Dung dịch HNO_3 đặc, nguội.