

Thủ Thiêm, ngày 28 tháng 05 năm 2021

NỘI DUNG ÔN TẬP THI LẠI MÔN HÓA KHỐI 10
Năm học 2020 – 2021

I. LÝ THUYẾT: Các dạng phương trình phản ứng trong SGK và vở bài tập chung của khối ở HKII

A. Chuyên đề halogen

1. Clo

- Tính chất vật lý và hóa học của clo. Xác định vai trò của clo trong các phản ứng hóa học.
- Phương trình phản ứng điều chế clo.

2. Hidroclorua-Axit HCl và muối clorua

- Tính chất vật lý và tính chất hóa học. -Axit HCl có tính khử .
- Phương trình phản ứng điều chế axit HCl trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.
- Nhận biết ion clorua.

3. Hợp chất có oxi của clo

- Phương trình phản ứng điều chế nước Gia –ven trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.
- Phương trình phản ứng điều chế clorua vôi.

4. Flo-Brom-Iot

- Phương trình phản ứng minh họa tính oxi hóa : $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$
- Phương pháp nhận biết các ion halogenua và nhận biết I_2

B. Chuyên đề oxi – Lưu huỳnh

1. Oxi- ozon

- Phương trình phản ứng chứng minh oxi, ozon có tính oxi hóa mạnh .
- Phương trình phản ứng chứng minh ozon có tính oxi hóa mạnh hơn oxi.

2. Lưu huỳnh

- Phương trình phản ứng chứng minh S có tính oxi hóa
- Phương trình phản ứng chứng minh S có tính khử

3. H_2S

- Phương trình phản ứng H_2S chứng minh có tính khử mạnh

- Phương trình phản ứng điều chế .

4. SO_2

- Phương trình phản ứng SO_2 + dung dịch kiềm
- Phương trình phản ứng chứng minh SO_2 có tính khử .
- Phương trình phản ứng chứng minh SO_2 có tính oxi hoá.
- Phương trình phản ứng điều chế.

5. H_2SO_4 và muối sunfat:

- Tính chất H_2SO_4 loãng.
- Tính chất H_2SO_4 đặc, nóng
- Phương trình phản ứng điều chế H_2SO_4 .
- Nhận biết ion sunfat.

II. BÀI TOÁN:

- Giải toán bằng phương pháp áp dụng định luật bảo toàn electron
- Dạng toán SO_2 tác dụng với dung dịch kiềm.
- Hỗn hợp kim loại, oxit kim loại, muối tác dụng với axit HCl , H_2SO_4 loãng và H_2SO_4 đặc.
- Các dạng toán phương trình liên thông, tính toán theo phương trình phản ứng.

----- HẾT -----