TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI

**TỔ HÓA HỌC**

**NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ 2 - NĂM HỌC 2020-2021**

**KHỐI 10**

**Từ bài Clo đến bài Axit sunfuric – muối sunfat:**

**I. Lý thuyết**

- Chuỗi phản ứng

- Viết phản ứng mô tả hiện tượng khi cho các chất tác dụng với nhau.

- Viết khi cho các chất tác dụng với nhau theo tỉ lệ mol: H2S/ SO2 + dung dịch bazơ (1:1 hay 1:2)

- Viết phản ứng chứng minh tính oxi hóa, tính khử của các chất trong chương trình.

- Nhận biết: Các dung dịch mất nhãn: muối Cl-, Br-, I-, S2-, SO32-, SO42-.

- **Viết các phản ứng điều chế nước Gia-ven; clorua vôi; kali clorat; oxi; lưu huỳnh; lưu huỳnh đioxit; hidro sunfua.**

**II. Toán**

- Tỷ khối hơi

- Toán 2 muối: H2S/ SO2 + Bazơ (**hóa trị I**)

- Toán nồng độ: Kim loại, hợp chất của Fe tác dụng với dung dịch HCl, H2SO4 loãng, H2SO4 đặc.

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2020 – 2021**

**KHỐI 11**

**1. Lý thuyết:** ôn tập các bài hiđrocacbon, ancol, phenol, anđehit, xeton cụ thể như sau:

- Viết phương trình phản ứng, chuỗi phản hứng, phương trình phản ứng điều chế từ những chất cho sẵn.

- Viết đồng phần và gọi tên các hợp chất (tên thường, tên thay thế, tên gốc chức)

- Nhận biết các hợp chất.

**2. Bài tập:** tập trung các dạng bài về ancol, phenol:

- Bài toán về đốt cháy ancol, phenol, dẫn sản phẩm cháy vào nước vôi trong, … yêu cầu tìm CTPT, CTCT đúng theo dữ kiện đề bài, tìm thành phần % khối lượng các chất, …

- Bài toán về đồng đẳng liên tiếp.

- Bài toán hỗn hợp: cho tác dụng với dung dịch brom, dung dịch AgNO3/NH3, H2, Na.

- Tính hiệu suất phản ứng.

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2020 – 2021**

**KHỐI 12**

**I.NỘI DUNG :**

- Chương V : Đại cương về KIM LOẠI

- Chương VI : Kim loại kiềm , Kim loại kiềm thổ , Nhôm

- Chương VII : Crom – Sắt

**II. HÌNH THỨC :**

40 câu trắc nghiệm - thời gian 50’

Lưu ý: HS phải làm thêm các câu trắc nghiệm trong đề cương ôn tập