TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI

 **TỔ HÓA**

**ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2019 – 2020**

 **– KHỐI 12 –**

• **Nội dung:**

 -Đại cương Kim loại
 - Kim loại kiềm ; Kim loại kiềm thổ ; Nhôm ; Sắt và hợp chất của chúng

 - Đề cương Ôn tập học kỳ II

 • **Hình thức:**

 + Phần Trắc nghiệm (6 điểm): Gồm 24 câu trắc nghiệm có phân hóa, thời gian làm bài là 30 phút
 + Phần Tự luận (4 điểm): thời gian làm bài là 20 phút

 **– 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.

 **– KHỐI 10 –**

 **Nội dung : 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 tác dụng với dung dịch HCl, H2SO4 loãng, H2SO4 đặc.