

NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ II KHỐI 10 Năm học 2021 - 2022

(Thời gian: 45 phút- 8 hoặc 9 câu tự luận: 10 điểm)- Thời điểm kiểm tra: 05/05/2022

I) Phạm vi kiểm tra:

Chương V: NHÓM HALOGEN

Chương VI: OXI- LƯU HUỖNH

Chương VII: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HÓA HỌC

II) Nội dung ôn tập:

- 1/ Viết các phương trình phản ứng xảy ra (nếu có) thể hiện tính chất hóa học của các đơn chất trong nhóm halogen.
- 2/ Viết phương trình phản ứng cho chuỗi biến hóa của các chất trong nhóm oxi lưu huỳnh.
- 3/ Viết phương trình phản ứng điều chế các chất trong nhóm oxi lưu huỳnh.
- 4/ Viết phương trình phản ứng chứng minh tính oxi hóa, tính khử (nếu có) của S, SO₂, H₂S.
- 5/ Toán 2 kim loại (hoặc 1 kim loại và 1 oxit kim loại) tác dụng H₂SO₄ loãng. Tính khối lượng mỗi chất ban đầu, nồng độ %, nồng độ mol dung dịch axit ban đầu hoặc dung dịch sau phản ứng.
- 6/ Tìm tên kim loại chưa biết, dung dịch H₂SO₄ cần dùng hoặc dung dịch sau phản ứng...
- 7/ Nhận biết các dung dịch mất nhãn: muối halogenua, muối sunfua, muối sunfit, muối sunfat.
- 8/ Tốc độ phản ứng
- 9/ Cân bằng hóa học

NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ II KHỐI 11 Năm học 2021 - 2022

(Thời gian: 45 phút- 8 hoặc 9 câu tự luận: 10 điểm)- Thời điểm kiểm tra: 05/05/2022

I) Phạm vi kiểm tra:

Chương VII HIDROCACBON THƠM- NGUỒN HIDROCACBON THIÊN NHIÊN- HỆ THỐNG HÓA VỀ HIDROCACBON

Chương VIII DẪN XUẤT HALOGEN- ANCOL- PHENOL

Chương IX ANĐEHIT - XETON - AXIT CACBOXYLIC

II) Nội dung ôn tập:

- 1/ Viết công thức cấu tạo và gọi tên các đồng phân no đơn chức mạch hở (ancol, andehit, axit)
- 2/ Viết phương trình phản ứng điều chế trực tiếp: ancol etylic, andehit axetic, axit axetic.
- 3/ Chuỗi phản ứng
- 4/ Toán xác định công thức phân tử của một ancol no đơn chức mạch hở.
- 5/ Toán hỗn hợp ancol, phenol. Tính % theo khối lượng (số mol); tính các đại lượng liên quan dựa vào phản ứng hóa học.

6/ Toán có hiệu suất.

7/ Nhận biết các chất mất nhãn.

8/ Viết phương trình phản ứng (nếu có) của benzen và toluen.

NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ II KHỐI 12 Năm học 2021 - 2022

(Thời gian: 50 phút, 40 câu trắc nghiệm /10 điểm)

I) Phạm vi kiểm tra:

Chương V ĐẠI CƯƠNG VỀ KIM LOẠI

Chương VI KIM LOẠI KIỀM, KIM LOẠI KIỀM THỔ, NHÔM

Chương VII SẮT VÀ MỘT SỐ KIM LOẠI QUAN TRỌNG

Chương VIII PHÂN BIỆT MỘT SỐ CHẤT VÔ CƠ

Chương IX HÓA HỌC VÀ VẤN ĐỀ PHÁT TRIỂN KINH TẾ, XÃ HỘI, MÔI TRƯỜNG

II) Nội dung ôn tập:

1/ Chương V: Đại cương kim loại

Tính chất vật lý của kim loại

Tính chất hóa học của kim loại

Ăn mòn kim loại

Điều chế kim loại

2/ Chương VI:

Kim loại kiềm và hợp chất quan trọng của kim loại kiềm

Kim loại kiềm thổ và hợp chất quan trọng của chúng

Nhôm và Hợp chất của nhôm

3/ Chương VII:

Sắt và hợp chất

4/ Chương VIII

Nhận biết chất vô cơ

5/ Chương IX:

Hóa học và môi trường