

NỘI DUNG THI CUỐI KÌ 2 – MÔN HOÁ – NH 2022-2023

KHỐI 10

- Hình thức: 50% trắc nghiệm + 50% tự luận
- Thời gian: 50 phút
- Nội dung: chương V, VI và VII

1) Năng lượng hoá học

- Phản ứng thu nhiệt, tỏa nhiệt.
- Enthalpy tạo thành ($\Delta_f H$).
- Tính biến thiên enthalpy phản ứng dựa vào nhiệt tạo thành.
- Sơ đồ biểu diễn biến thiên enthalpy của phản ứng tỏa nhiệt hay phản ứng thu nhiệt.

2) Tốc độ và hằng số tốc độ phản ứng hóa học

- Khái niệm tốc độ phản ứng.
- Tính tốc độ trung bình của phản ứng hóa học.
- Biểu thức tốc độ tức thời phản ứng đơn giản. Tốc độ phản ứng thay đổi như thế nào khi thay đổi nồng độ.
- Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng. Giải thích.
- Nêu được ý nghĩa của hệ số nhiệt độ Van't Hoff (γ).

- Vận dụng các yếu tố ảnh hưởng tốc độ phản ứng vào cuộc sống, sản xuất.

3) Các nguyên tố nhóm VIIA - Halogen

- Trạng thái tự nhiên, màu sắc, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen.
- Viết phương trình của Halogen với H_2 (so sánh khả năng phản ứng giảm dần), với dung dịch NaOH (to thường và đun nóng).
- Phương trình chứng minh tính oxi hóa của halogen, xu hướng giảm dần tính oxi hóa của halogen. So sánh tính oxi hóa giữa chúng.
- Giải thích nhiệt độ sôi dựa vào tương tác van der Waals ($HCl - HI$), liên kết hydrogen (HF).
- Xu hướng biến đổi tính acid ($HF - HCl$)
- Tính khử của ion halide
- Nhận biết ion X^- bằng dd $AgNO_3$.

KHỐI 11

- Hình thức: 50% trắc nghiệm + 50% tự luận
- Thời gian: 50 phút
- Nội dung: ancol đến axit cacboxylic

1) Ancol

- CTTQ chung ancol no đơn mạch hở – Đồng phân – Gọi tên.
- TCHH của ancol đơn, đa chức.
- Nhận biết
- Điều chế

2) Phenol

- TCHH của phenol; Giải thích sự ảnh hưởng qua lại giữa gốc phenyl và nhóm OH
- So sánh tính axit; phân biệt –OH phenol và –OH ancol
- Nhận biết.

3) Andehit

- CTTQ chung andehit no đơn mạch hở
- Đồng phân – Gọi tên.

- TCHH của andehit đơn chức, 2 chức (andehit oxalic)
- Nhận biết
- Điều chế

4) Axit cacboxylic

- CTTQ chung axit no đơn mạch hở
- Đồng phân – Gọi tên.
- TCHH của axit đơn chức, 2 chức (axit oxalic)
- Nhận biết
- Điều chế

KHỐI 12

- Hình thức: trắc nghiệm 100%
- Thời gian: 50 phút
- Nội dung: Từ kim loại kiềm đến Hoá học và môi trường

	Biết	Hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
Kim loại kiềm, Kiềm Thổ, Hợp chất Ca, Nước cứng	4	2	2	
Nhôm và hợp chất	2	6	2	2
Sắt và hợp chất	2	6	2	2
Crom và hợp chất	4			
Nhận biết và Hóa học với Môi trường	4			