

TP. Hồ Chí Minh, ngày 09 tháng 4 năm 2022

**NỘI DUNG KIỂM TRA TRA HỌC KÌ II
NĂM HỌC 2021 -2022**

**A. KHỐI 10: Từ chương 5 halogen đến hết chương 7
tốc độ phản ứng và cân bằng hóa học**

I. Nhận biết (4,0 điểm)

- Chọn phương trình theo yêu cầu
- Viết phương trình điều chế
- Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng
- Các yếu tố ảnh hưởng đến cân bằng hóa học

II. Thông hiểu (3,0 điểm)

- Nhận biết (3 chất) + nêu hiện tượng, viết phương trình hóa học
- Tính tốc độ phản ứng (bài toán thuận)
- Bài toán liên quan đến tính chất hóa học của H_2SO_4 loãng (1 phương trình, 1 dữ kiện)

III. Vận dụng thấp: (2,0 điểm)

- Hỗn hợp kim loại tác dụng với dd H_2SO_4 loãng, dd H_2SO_4 đặc
- SO_2 tác dụng với dung dịch NaOH/KOH

IV. Vận dụng cao (1,0 điểm)

B. KHỐI 11: Từ bài ankan đến bài axit cacboxylic

I. Nhận biết (4,0 điểm)

- Chọn chất và gọi tên Từ bài ankan đến bài axit cacboxylic
- Viết đồng phân ancol (C_3 ; C_4), andehit (C_4 ; C_5), axit (C_4 ; C_5)
- Từ CTCT => tên
- Từ tên => CTCT

II. Thông hiểu (3,0 điểm)

- Viết phương trình theo yêu cầu
- Nhận biết hoặc nêu hiện tượng và viết phương trình
- Bài toán liên quan đến tính chất hóa học của ancol, phenol, andehit, axit cacboxylic (1 phương trình, 1 dữ kiện)
 - + Cho ancol cụ thể tác dụng với Na tính khối lượng muối hoặc thể tích khí
 - + Cho phenol dụng với Na; NaOH; dd Br_2
 - + Cho andehit cụ thể thực hiện phản ứng tráng gương

+ Cho axit cacboxylic cụ thể tác dụng với Na; NaOH; Ca(OH)₂; CaCO₃

III. Vận dụng thấp (2,0 điểm)

- Tìm CTPT của ancol
- Tìm CTPT của andehit
- Tìm CTPT của axit cacboxylic
- Bài toán hỗn hợp: ancol-andehit-phenol

IV. Vận dụng cao (1,0 điểm)

**B. KHỐI 12: Từ bài điều chế kim loại đến bài crom và hợp chất của crom
(trắc nghiệm 100%)**

I- LÝ THUYẾT (6 điểm)

MỨC ĐỘ	ĐC KL	KIM LOẠI KIỀM-KIỀM THỔ-NHÔM	SẮT	CROM	TỔNG CÂU	ĐIỂM
B	2	7	4	3	16	4
H	1	5 (3LT- 2 BT)	4(3LT-1BT)	2(1 LT- 1BT)	12	3
VDT		3(BT)	4(BT)	1(BT)	8	2
VDC		2 (BT)	1 (BT)	1 (BT)	4	1

* các bài toán tương tự đề cương, có đổi số

**KT. HIỆU TRƯỞNG
PHÓ HIỆU TRƯỞNG**

Tổ trưởng chuyên môn

Võ Thị Ngọc Châu

Võ Ngọc Tuấn