

# MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC\_ LỚP 11

*Năm học 2023 - 2024*

## 1) Khung ma trận

- **Nội dung kiểm tra:** Kiểm tra cuối học kì 2 từ chủ đề **Hidrocarbon** đến hết **Hợp chất carbonyl (Aldehyde – Ketone) – Carboxylic acid**.
- **Thời gian làm bài:** 45 phút.
- **Hình thức kiểm tra:** Trắc nghiệm + Trắc nghiệm đúng sai + Trắc nghiệm trả lời ngắn.
- **Cấu trúc:** 31% chương Hydrocarbon + 31% chương Dẫn xuất halogen – Alcohol – Phenol + 38% chương Hợp chất carbonyl (Aldehyde – Ketone) – Carboxylic acid.

## 2) Bản đặc tả

STT	Chương/Chủ đề	Nội dung kiến thức	Số câu/số ý										
			Phần I			Phần II			Phần III				
			Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng		
1	<b>HYDROCARBON</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Định nghĩa, công thức tổng quát của alkene, alkyne, alkylbenzene.</li> <li>- Đặc điểm cấu tạo của benzene.</li> <li>- Tên thông thường, tên thay thế của alkene, alkyne.</li> <li>- Viết đồng phân của alkene, alkyne (số C <math>\leq 5</math>).</li> <li>- Phản ứng cộng hydrogen của alkene, alkyne (với xúc tác Ni, Lindlar); cộng HX (quy tắc Markovnikov); Phản ứng của alk-1-yne với dung dịch <math>AgNO_3/NH_3</math>.</li> </ul>	4	2		2 ý	2 ý				1		

		- Phản ứng thế nguyên tử hydrogen trên vòng benzene của benzene và toluene.									
	<b>Số câu: 08</b>		<b>Số câu: 06</b> <b>Số điểm: 1,8 điểm</b>			<b>Số câu: 01</b> <b>Số điểm: 1,0 điểm</b>			<b>Số câu: 01</b> <b>Số điểm: 0,3 điểm</b>		
			<b>Phần I</b>			<b>Phần II</b>			<b>Phần III</b>		
			<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>	<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>	<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>
<b>2</b>	<b>DẪN XUẤT HALOGEN – ALCOHOL – PHENOL</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Khái niệm dẫn xuất halogen, alcohol, phenol.</li> <li>- Viết đồng phân của alcohol (số C ≤ 5).</li> <li>- Ứng dụng của một số dẫn xuất halogen: halothane, chloroethane, vinyl chloride...</li> <li>- Ảnh hưởng của liên kết hydrogen đến nhiệt độ sôi của alcohol.</li> <li>- Tính chất hóa học của alcohol đơn chức; phản ứng đặc trưng của polyalcohol (glycerol, ethylene glycol...) với Cu(OH)<sub>2</sub>.</li> <li>- Tính chất hóa học của phenol: Phản ứng thế nguyên tử hydrogen của nhóm -OH, thế nguyên tử hydrogen của vòng benzene.</li> <li>- Thí nghiệm: Tìm hiểu tính chất đặc trưng của polyalcohol.</li> <li>- Thí nghiệm: Phản ứng của phenol với nước bromine.</li> <li>- Bài tập điều chế ethanol (ethyl alcohol)</li> </ul>	4	2		1 ý	3 ý				1

		bằng phương pháp sinh hóa. - Đặc điểm của các loại xăng E5, E10.									
	<b>Số câu: 08</b>		<b>Số câu: 06</b> <b>Số điểm: 1,8 điểm</b>			<b>Số câu: 01</b> <b>Số điểm: 1,0 điểm</b>			<b>Số câu: 01</b> <b>Số điểm: 0,3 điểm</b>		
			<b>Phần I</b>			<b>Phần II</b>			<b>Phần III</b>		
			<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>	<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>	<b>Biết</b>	<b>Hiểu</b>	<b>Vận dụng</b>
<b>3</b>	<b>HỢP CHẤT CARBONYL (ALDEHYDE – KETONE) – CARBOXYLIC ACID)</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Khái niệm aldehyde, ketone, carboxylic acid.</li> <li>- Viết đồng phân của aldehyde, ketone, carboxylic acid (số C ≤ 5).</li> <li>- Công thức chung của aldehyde, carboxylic acid no, đơn chức, mạch hở.</li> <li>- Tên thông thường, tên thay thế của aldehyde, ketone, carboxylic acid.</li> <li>- Ảnh hưởng của liên kết hydrogen đến nhiệt độ sôi của carboxylic acid.</li> <li>- Tính chất hóa học của aldehyde, ketone, carboxylic acid.</li> <li>- Thí nghiệm: Phản ứng của aldehyde với thuốc thử Tollens (AgNO<sub>3</sub>/NH<sub>3</sub>).</li> <li>- Thí nghiệm: Phản ứng tạo iodoform.</li> <li>- Thí nghiệm: Phản ứng ester hóa.</li> <li>- Bài tập aldehyde phản ứng với dung dịch AgNO<sub>3</sub>/NH<sub>3</sub> (thuốc thử Tollens).</li> </ul>	2	2		5 ý	3 ý		1	1	

	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Bài tập xác định thể tích, khối lượng của acetic acid.</li> <li>- Bài tập phản ứng ester hóa.</li> <li>- Sản xuất acetic acid bằng phương pháp lên men giấm.</li> </ul>									
<b>Số câu: 08</b>		<b>Số câu: 04</b> <b>Số điểm: 1,2 điểm</b>	<b>Số câu: 02</b> <b>Số điểm: 2,0 điểm</b>	<b>Số câu: 02</b> <b>Số điểm: 0,6 điểm</b>						