

I. MA TRẬN

- Thời điểm kiểm tra: **Từ bài 13. Hydrocarbon không no đến khi kết thúc nội dung bài 16. Alcohol**
- Cấu trúc:
- **Mức độ đề:** 40 % Nhận biết; 30 % Thông hiểu; 30% Vận dụng.
- **Phần I(4đ):** Trắc nghiệm: Gồm 16 câu (mỗi câu 0,25 đ)
- **Phần II(2đ):** Đúng- sai : Gồm 2 câu: TB mỗi ý hỏi 0,25 đ (một ý đúng 0,1đ, 2 ý đúng 0,25đ, 3 ý đúng 0,5đ, 4 ý đúng 1,0đ)
- **PHẦN III(1đ):** Trả lời ngắn: 4 câu (mỗi câu 0,25 đ)
- **PHẦN IV(3đ):** Tự luận : 3 câu (mỗi câu 1đ)

TT	Chương/ chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá												Tổng			Tỉ lệ % điểm
			TNKQ nhiều lựa chọn (I)			TNKQ đúng – sai (II)			TNKQ trả lời ngắn (III)			Tự luận (IV)			Biết	Hiểu	VD	
			Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD				
1	Hydrocarbon	Hydrocarbon không no	5	2			1				1		1		5	3	1	40
		Arene	2	1							1		1	1	2	2	1	20
2	Dẫn xuất halogen- Alcohol-Phenol	Dẫn xuất halogen	1	2							1				1	2	1	10
		Alcohol	1	2			1				1		1		1	4	1	30
Tổng số điểm			2,25	1,75			2,0			1,0		2,5	0,5	9	11	4	100	
Tỉ lệ % điểm			40			20			10			30			40	30	30	100

II- BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II - LỚP 11- MÔN HÓA HỌC

TT	Chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Cấp độ tư duy	Yêu cầu cần đạt	Số lượng câu hỏi ở các mức độ			
					Trắc nghiệm			Tự luận
					Nhiều lựa chọn	Đúng-Sai	Trả lời ngắn	
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
1	Hydrocarbon	Hydrocarbon không no	NB	Nêu được khái niệm về alkene và alkyne, công thức chung của alkene; đặc điểm liên kết, hình dạng phân tử của ethylene và cetylene và đặc điểm về tính chất vật lí của một số alkene, alkyne.	2			
				Nêu được đặc điểm về tính chất vật lí của một số alkene, alkyne.	1			
				Trình bày được ứng dụng của các alkene và acetylene trong thực tiễn;	1			
				Xác định được đồng phân hình học (cis-, trans-) trong một số trường hợp đơn giản.	1			
			TH	- Mô tả các hiện tượng thí nghiệm và giải thích được tính chất hóa học của alkene, alkyne. - Nhận biết các chất khí	2	1		1
			VD	- Vận dụng tính chất của alkene, alkyne trong việc sử dụng làm nhiên liệu (acetylene). - Vận dụng tính chất của alkene, alkyne vào giải toán hóa học.			1	
		Arene	NB	- Nêu được khái niệm về hydrocarbon thơm, nhận biết được đồng đẳng của benzene. - Biết được công thức chung của alkyl benzene - Biết được các tính chất vật lí của alkyl benzene - Biết được các ứng dụng của arene	2			

			TH	<ul style="list-style-type: none"> - Viết được các đồng phân cấu tạo một số alkylbenzen. Gọi tên được một số alkylbenzen. - Trình bày được tính chất hoá học cơ bản của alkylbenzen. - Nhận biết các arene 	1			1
			VD	<ul style="list-style-type: none"> - Tính khối lượng chất theo hiệu suất phản ứng halogen hóa, nitro hóa... - Xác định CTPT các alkylbenzen. - Bài tập liên hệ thực tế 			1	1
2	Dẫn xuất halogen-Alcohol-Phenol	Dẫn xuất halogen	NB	<ul style="list-style-type: none"> Nêu được khái niệm dẫn xuất halogen. Gọi được tên theo danh pháp thường (C1 – C5) dẫn xuất halogen thường gặp. 	1			
			TH	<ul style="list-style-type: none"> - Trình bày được tính chất hoá học cơ bản của dẫn xuất halogen: Phản ứng thế nguyên tử halogen (với OH⁻). Phản ứng tách hydrogen halide theo quy tắc Zaise - Nêu được đặc điểm về tính chất vật lí của một số dẫn xuất halogen. - Biết được các ứng dụng quan trọng 	2			
			VD	<ul style="list-style-type: none"> - Nêu được sự khác nhau về nhiệt độ sôi của một số dẫn xuất halogen. - Thực hiện được (hoặc quan sát video) thí nghiệm thủy phân ethyl chloride; mô tả được các hiện tượng thí nghiệm. - Trình bày được ứng dụng, tính chất hóa học của các dẫn xuất halogen; tác hại của việc sử dụng các hợp chất chlorofluorocarbon (CFC) trong công nghệ làm lạnh. - Các bài tập tính toán liên quan 			1	

		Alcohol	NB	<ul style="list-style-type: none"> - Biết được công thức cấu tạo của một số alcohol thường gặp. - Nêu được ý nghĩa của độ rượu. - Nêu được tính chất vật lí - Nêu được khái niệm alcohol, alcohol no, không no, thơm. - Các ứng dụng 	1			
			TH	Gọi được tên theo danh pháp thay thế, thông thường, Gốc chức. Nhận biết được alcohol bậc I, II qua CTCT cho trước, nhận biết được tính chất hóa học chung và riêng, phương pháp điều chế alcohol	2	1		1
			VD	<ul style="list-style-type: none"> - Trình bày được tính chất hóa học cơ bản của alcohol (Phản ứng oxi hóa không hoàn toàn). - Viết được phương trình phản ứng để nhận biết dùng rượu bia khi tham gia giao thông. - Tính toán để giải thích người tham gia giao thông có vi phạm ATGT hay không. 			1	