

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II - LỚP 11-MÔN HÓA HỌC

Năm học: 2024 - 2025

T T	Chương / chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá												Tổng điểm			Tỉ lệ %	
			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 (no, không no)	C1	C2 C3		C1a	C1b C1c C1d			C1				C1.a		0,5	2,0		25
		Arene		C4						C2				C1.b			1		10
2	Dẫn xuất halogen - alcohol- phenol	Dẫn xuất halogen		C5												0,25			2,5
		Alcohol	C6	C7	C8					C3				C1.c	C2	0,25	1,0	0,75	20
		phenol		C9 C10						C4				C1.d			1,25		12,5
3	Hợp chất carbonyl (aldehyde- ketone)- carboxylic acid	Hợp chất carbonyl (aldehyd e-ketone)	C11	C12 C13		C2a C2b	C2c C2d								0,75	1,0		17,5	
		Carboxy lic acid	C14	C15 C16										C3	0,25	0,5	0,5	12,5	
Tổng số câu (Lệnh hỏi)			4	11	1	3	5	0	0	4	0	0	4	2	4	7	3	34	
Tổng số điểm			1	2,75	0,25	0,75	1,25	0	0	2	0	0	1	1	1,75	7,0	1,25	10	
Tỉ lệ % điểm			40			20			20			20			17,5	70	12,5	100	

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

Năm học: 2024 - 2025

TT	Chương	Nội dung	YCCĐ-Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm Đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn			Tự luận		
				B	H	VD	B	H	VD	B	H	VD	B	H	VD
1	Hydrocarbon	1. Hydrocarbon (no, không no)	- Nêu được khái niệm và xác định được công thức tổng quát của alkene, alkyne. Dựa vào khái niệm nhận dạng được hydrocarbon: alkene, alkyne. (HH1.1) – Viết được đồng phân alkene, alkyne. – Danh pháp alkane, alkene, alkyne, aren. – Tính chất hóa học của alkane: Phản ứng thế halogen. (HH1.2) – Tính chất hóa học của alkene, alkyne: Phản ứng cộng H₂, X₂, HX. Phản ứng thế nguyên tử hydrogen ở nối ba của alk-1-yne bởi ion Ag⁺. (HH1.2) – Phân biệt được các hydrocarbon như: alkane, alkene, alkyne bằng phương pháp hóa học. (HH1.2) - Thực hiện thí nghiệm điều chế và thử tính chất của acetylene (mô tả hiện tượng thí nghiệm, trả lời được các câu hỏi liên quan đến thí nghiệm). (HH2.4)	C1	C2, C3		C1a	C1b C1c C1d			C1			C1.a	

		2. Arene	- Khái niệm aren→ viết được CTCT của một số aren. Từ CTCT→xác định được số liên kết δ, liên kết π, CTPT của aren. (HH1.1) – Viết được đồng phân và gọi tên của một số arene. (HH1.3) – Tính chất hóa học: Phản ứng thế của benzene và toluene (với Br_2 khan, với hỗn hợp HNO_3 đặc/H_2SO_4 đặc). (HH1.2)		C4						C2			C1.b	
		1. Dẫn xuất halogen	– Viết được công thức và gọi tên của một số dẫn xuất halogen. (HH1.3) – Tính chất hóa học: Phản ứng tách hydrogen halide (HX) của dẫn xuất halogen (chú ý: Nhớ vững quy tắc zaitsev để xác định sản phẩm chính). (HH1.2)		C5										
2	Dẫn xuất halogen-alcohol-phenol	2. Alcohol	- Khái niệm alcohol, bậc alcohol. (HH1.1) - Viết được các đồng phân alcohol no, đơn chức, mạch hở và gọi được tên một số alcohol (HH1.3) - So sánh được nhiệt độ sôi của alcohol với một số chất khác có khối lượng phân tử tương đương.	C6	C7	C8					C3			C1.c	C2

			(HH1.2) – Trình bày được tính chất hóa học của alcohol: Phản ứng thế nguyên tử H của nhóm –OH; phản ứng tách nước tạo alkene; phản ứng oxi hóa alcohol bậc I, bậc II thành aldehyde, ketone bằng CuO; phản ứng với Cu(OH)₂ của polyalcohol. (HH1.2) - Trình bày được phương pháp điều chế ethanol bằng phương pháp hydrate hóa ethylene, lên men tinh bột. (HH1.2)												
		3. Phenol	- Khái niệm phenol, từ khái niệm → nhận dạng được phenol. (HH1.1) - Trình bày được tính chất hóa học của phenol: Phản ứng thế hydrogen của nhóm OH (tính acid), phản ứng thế nguyên tử hydrogen của vòng benzene. (HH1.2) - Phản ứng tái tạo phenol từ muối phenolate. (HH1.2) - Phân biệt được phenol với một số chất khác bằng phương pháp hóa học. (HH1.2)		C9 C10						C4			C1.d	
		1. Hợp chất carbonyl (aldehyde-ketone)	- Khái niệm hợp chất carbonyl (aldehyde và ketone). Từ khái niệm, nhận dạng được hợp chất carbonyl (HH1.1) - So sánh được nhiệt độ sôi của (aldehyde-ketone) với một số chất khác có khối lượng phân tử	C11	C12 C13		C2a C2b	C2c C2d							

3	Hợp chất carbonyl (aldehyde-ketone)-carboxylic acid		tương đương. (HH1.2) - Trình bày được một số tính chất hóa học của aldehyde, ketone: Phản ứng oxi hóa aldehyde (với nước bromine, thuốc thử Tollens, $\text{Cu}(\text{OH})_2/\text{OH}^-$); phản ứng tạo iodoform. (HH1.2) - Thực hiện được (hoặc quan sát qua video, hoặc qua mô tả) thí nghiệm: phản ứng tráng bạc của aldehyde (mô tả hiện tượng thí nghiệm, trả lời được các câu hỏi liên quan đến thí nghiệm). (HH2.4)												
		2. Carboxylic acid	- So sánh được nhiệt độ sôi của carboxylic acid với một số chất khác có khối lượng phân tử tương đương. (HH1.2) - Trình bày được tính chất hóa học cơ bản của carboxylic acid: thể hiện tính acid (phản ứng với chất chỉ thị; phản ứng với kim loại, oxide kim loại, base, salt) và phản ứng ester hóa. (HH1.2)	C14	C15 C16										C3