

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA HỌC KÌ 2- HÓA 11
(Đính kèm văn bản số 3333/GDDĐT-TrH ngày 09 tháng 10 năm 2020)

stt	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC																tổng số câu	Tổng thời gian	TỈ LỆ %			
			NHẬN BIẾT				THÔNG HIỂU				VẬN DỤNG				VẬN DỤNG CAO									
			Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	Ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian				Ch TN	Ch TL	
1	Ankan – Anken – Ankadien – Ankin	Từ CTCT gọi tên Từ tên viết CTCT Viết đồng phân			1	5'														1	5'	25%		
2		Viết phương trình phản ứng hóa học theo yêu cầu			1	5'															1	5'	20%	
3		Nhận biết CO ₂ ; Ankan ; Anken ; Ankin khác Ank – 1 – in; Ank – 1 – in.										1	5'									1	5'	15%
4		Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp 2 ankan, anken, ankin đồng đẳng kế tiếp nhau. a. Tìm CTPT b. Tính %V hoặc %m										1a	10'			1b	10'					1	20'	20%
5		Anken hoặc Ankin + Br ₂ hoặc H ₂													1	5'						1	5'	10%
6		Hỗn hợp ankan – anken – ankin															1	5'				1	5'	10%
Tổng					2						1,5				1,5						6	45'	100%	
tỉ lệ			40%				30%				20%				10%									
tổng điểm			4 điểm				3 điểm				2 điểm				1 điểm									

* chTN: câu hỏi trắc nghiệm khách quan; chTL: câu hỏi tự luận.

* Thời gian là tổng thời gian cho tất cả các câu mở cùng mức độ của đơn vị kiến thức.

Đặc tả của ma trận

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Chuẩn kiến thức kỹ năng cần kiểm tra	Số câu hỏi theo mức độ nhận thức			
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
	I. HIDROCACB ON NO	I.1. Ankan	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Định nghĩa hidrocacbon, hidrocacbon no và đặc điểm cấu tạo phân tử của chúng. - Công thức chung, đồng phân mạch cacbon, đặc điểm cấu tạo phân tử và danh pháp. - Tính chất vật lí chung (quy luật biến đổi về trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan). - Tính chất hoá học (phản ứng thế, phản ứng cháy, phản ứng tách hidro, phản ứng crackinh). - Phương pháp điều chế metan trong phòng thí nghiệm và khai thác các ankan trong công nghiệp. ứng dụng của ankan. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Quan sát thí nghiệm, mô hình phân tử rút ra được nhận xét về cấu trúc phân tử, tính chất của ankan. - Viết được công thức cấu tạo, gọi tên một số ankan đồng phân mạch thẳng, mạch nhánh. - Viết các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của ankan. - Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo và gọi tên. <p>Vận dụng thấp</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính thành phần phần trăm về thể tích và khối lượng trong hỗn hợp ankan đồng đẳng kế tiếp. 	1	1	1	
	II. HIDROCACB ON KHÔNG NO	II.1. Anken	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Công thức chung, đặc điểm cấu tạo phân tử, đồng phân cấu tạo và đồng phân hình học. - Cách gọi tên thông thường và tên thay thế của anken. - Tính chất vật lí chung (quy luật biến đổi về nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan) của anken. - Phương pháp điều chế anken trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. ứng dụng. - Tính chất hoá học : Phản ứng cộng brom trong dung dịch, cộng hidro, cộng HX theo quy tắc Mac-côp-nhi-côp ; phản ứng trùng hợp ; phản ứng oxi hoá. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Quan sát thí nghiệm, mô hình rút ra được nhận xét về đặc điểm cấu tạo và tính chất. - Viết được công thức cấu tạo và tên gọi của các đồng phân tương ứng với một công thức phân tử (không quá 6 nguyên tử C trong phân tử). - Viết các phương trình hoá học của một số phản ứng cộng, phản ứng trùng hợp cụ thể. - Phân biệt được một số anken với ankan cụ thể. - Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo, gọi tên anken. 	1	2	1	

		<p>Vận dụng thấp</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính thành phần phần trăm về thể tích trong hỗn hợp anken đồng đẳng kế tiếp. 					
	II.2. Ankađien	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo của ankađien. - Đặc điểm cấu tạo, tính chất hoá học của ankađien liên hợp (buta-1,3-đien và isopren : phản ứng cộng 1, 2 và cộng 1, 4). Điều chế buta-1,3-đien từ butan hoặc butilen và isopren từ isopentan trong công nghiệp. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Quan sát được thí nghiệm, mô hình phân tử, rút ra nhận xét về cấu tạo và tính chất của ankađien. - Viết được công thức cấu tạo của một số ankađien. - Dự đoán được tính chất hoá học, kiểm tra và kết luận. - Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của buta-1,3-đien. <p>Vận dụng thấp</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính thành phần phần trăm về thể tích khí trong hỗn hợp. 					
	II.3. Ankin	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp, tính chất vật lí (quy luật biến đổi về trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan) của ankin. - Tính chất hoá học của ankin : Phản ứng cộng H₂, Br₂, HX ; Phản ứng thế nguyên tử H linh động của ank-1-in ; phản ứng oxi hoá). - Điều chế axetilen trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Quan sát được thí nghiệm, mô hình phân tử, rút ra nhận xét về cấu tạo và tính chất của ankin. - Viết được công thức cấu tạo của một số ankin cụ thể. - Dự đoán được tính chất hoá học, kiểm tra và kết luận. - Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của axetilen. - Phân biệt ank-1-in với anken bằng phương pháp hoá học. - Nhận biết ank-1-in; ankin khác ank-1-in; anken; ankan và CO₂. <p>Vận dụng thấp</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính thành phần phần trăm về thể tích khí trong hỗn hợp ankin đồng đẳng kế tiếp. <p>Vận dụng cao</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính thành phần phần trăm về thể tích khí trong hỗn hợp ankan, anken, ankin. 	1	3	1	1	
	III. HIDROCACBON THƠM	III. Benzen	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp. - Tính chất vật lí : Quy luật biến đổi nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các chất trong dãy đồng đẳng benzen. - Tính chất hoá học : Phản ứng thế (quy tắc thế), phản ứng cộng vào vòng benzen ; Phản ứng thế và oxi hoá mạch nhánh. 				

		<p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none">- Viết được công thức cấu tạo của benzen và một số chất trong dãy đồng đẳng.- Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của benzen, vận dụng quy tắc thế để dự đoán sản phẩm phản ứng.- Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo và gọi tên.- Tính khối lượng benzen, toluen tham gia phản ứng hoặc thành phần phần trăm về khối lượng của chất trong hỗn hợp.				
--	--	--	--	--	--	--