

I. MỤC ĐÍCH

- Đánh giá kết quả học tập của HS theo yêu cầu cần đạt (làm chủ kiến thức, kỹ năng) của HS so với mục tiêu dạy học.

II. HÌNH THỨC

- 70% trắc nghiệm (TNKQ) + 30% tự luận (TL)

III. MA TRẬN

- Thời điểm kiểm tra: Từ Bài 13 “hydrocarbon không no” đến hết bài 18 “hợp chất carbonyl”

- Thời gian làm bài: 45 phút.

- Cấu trúc:

- Mức độ đề: 40% Nhận biết; 30% Thông hiểu; 30% Vận dụng;

Phần câu hỏi	Dạng thức câu hỏi		Số câu	Số lệnh hỏi	Số điểm/ Lệnh hỏi	Số điểm
Trắc nghiệm	Phần 1 (I)	Câu trắc nghiệm 4 phương án lựa chọn	16 câu (Từ câu 01 đến câu 16)	16	0,25	4,0
	Phần 2 (II)	Câu trắc nghiệm đúng - sai	2 câu (Từ câu 1 đến câu 2)	8	0,1/0,25/0,5/1	2,0
	Phần 3 (III)	Câu trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn	4 câu (Từ câu 1 đến câu 4)	4	0,25	1,0
Tự luận (IV)			3 câu (Từ câu 1 đến câu 3)	3	1,0	3,0
Tổng			25	31		10,0

3	Chủ đề 3	Dẫn xuất halogen	<p>- Biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> + Nêu được khái niệm và bậc của dẫn xuất halogene. + Nêu được tính chất vật lí của một số dẫn xuất halogen. +Viết được CTCT, gọi tên theo danh pháp thay thế C1-C5 và danh pháp thường của một vài dẫn xuất halogene thường gặp. + Biết được các ứng dụng của các dẫn xuất halogene. 	2 HH1.1					1 câu HH.1.2				Câu 1b. H1.1		
4	Chủ đề 4	Alcohol	<p>-Biết</p> <p>Nêu được khái niệm alcohol; công thức tổng quát của alcohol no, đơn chức, mạch hở; khái niệm về bậc của alcohol, đặc điểm liên kết và hình dạng phân tử methanol, ethanol.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Nêu được thái độ, cách ứng xử của cá nhân với việc bảo vệ sức khoẻ bản thân, gia đình và cộng đồng. - Viết được công thức cấu tạo, gọi được tên theo danh pháp thay thế một số alcohol đơn giản (C1 – C5), tên thông thường một vài alcohol thường gặp. - Biết được tính chất vật lí của alcohol (trạng thái, xu hướng của nhiệt độ sôi, độ tan trong nước). - Biết được các phương pháp điều chế ethanol. 	2 HH1.1									Câu 1c HH1.1		

		<p>Hiểu</p> <p>- Trình bày được tính chất hoá học cơ bản của phenol: Phản ứng thế H ở nhóm OH (tính acid: thông qua phản ứng với sodium hydroxide), tính acid yếu, phản ứng thế ở vòng thơm (tác dụng với nước bromine, với HNO₃ đặc trong H₂SO₄ đặc).</p> <p>- Trình bày được ứng dụng của phenol và điều chế phenol (từ cumene và từ nhựa than đá).</p>					1a,b,c (3/4)							
		<p>Vận dụng</p> <p>- Thực hiện được (hoặc quan sát video, hoặc qua mô tả) thí nghiệm của phenol với HNO₃ đặc trong H₂SO₄ đặc và có tính khối lượng phenol hoặc sản phẩm.</p>						1d HH2.4						

7	Chủ đề 7	Tổng hợp	<p>Hiểu: Hiểu được tính chất hóa học của alcohol, aldehyde và ketone. Từ đó phân biệt được các chất trên bằng phương pháp hóa học.</p> <p>Vận dụng: Giải quyết các vấn đề thực tiễn liên quan tới dẫn xuất halogen, alcohol, ketone và aldehyde.</p>											Câu 2 HH1.3	
Tổng số câu			16			1	1			4	1	2			
Tổng số điểm			4,0		2,0			1,0				3,0			
Tỉ lệ %			40		20			10				30			