

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 1 MÔN HÓA HỌC_ LỚP 12
NĂM HỌC: 2024 – 2025

1. CẤU TRÚC ĐỀ

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	18 câu (Từ câu 1 đến câu 18)	18	0,25	4,5
	Phần 2 (II)	Câu trắc nghiệm đúng sai	4 câu (Từ câu 1 đến câu 4)	16	0,1/0,25/0,5/1	4,0
	Phần 3 (III)	Câu trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn	6 câu (Từ câu 1 đến câu 6)	6	0,25	1,5
Tổng			25	34-36		10,0

2. BẢN ĐẶC TẢ

ST T	Chương	Nội dung kiến thức	Số câu/số ý											
			Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng/sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn					
			Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng			
1	ESTER – LIPID. XÀ PHÒNG VÀ CHẤT GIẶT RỬA	Bài 1. Ester – Lipid – Viết được công thức cấu tạo và gọi được tên một số ester đơn giản (số nguyên tử C trong phân tử ≤ 5) và thường gặp. HH.1.1												

		<p>– Đặc điểm về tính chất vật lí và tính chất hoá học cơ bản của ester (phản ứng thủy phân) và của chất béo (phản ứng hydrogen hoá chất béo lỏng, phản ứng oxi hoá chất béo bởi oxygen không khí). HH.1.2</p> <p>– Acid béo (omega-3 và omega-6). HH.1.2</p>	<p>3</p> <p>HH.1.1</p> <p>HH.1.2</p> <p>HH.1.2</p>	<p>1</p> <p>HH.1.2</p>		<p>1 ý</p> <p>HH.1.2</p>	<p>1 ý</p> <p>HH.1.2</p>				
		<p>Bài 2. Xà phòng và chất giặt rửa</p> <p>– Khái niệm, đặc điểm về cấu tạo và tính chất chất giặt rửa của xà phòng và chất giặt rửa tự nhiên, tổng hợp. HH.1.1</p> <p>– Vận dụng các kiến thức đã học để các bài tập liên quan đến sản xuất xà phòng và chất giặt rửa. HH.3.1</p>	<p>1</p> <p>HH.1.1</p>								<p>1</p> <p>HH.3.1</p>
	Số câu: 6,5		Số câu: 5			Số câu: 0,5(2 ý)			Số câu: 1		
			Số điểm: 1,25 điểm			Số điểm: 0,5 điểm			Số điểm: 0,25 điểm		
2	CARBOHYDRATE	<p>Bài 3. Glucose và fructose</p> <p>- Khái niệm, cách phân loại carbohydrate. HH.1.1;</p> <p>HH.1.5</p>									<p>1</p> <p>H.1.5</p>

	<p>- Tính chất hoá học cơ bản của glucose và fructose (phản ứng với copper(II) hydroxide, nước bromine, thuốc thử Tollens, phản ứng lên men của glucose, phản ứng riêng của nhóm –OH hemiacetal khi glucose ở dạng mạch vòng). HH.1.2; HH.1.5</p>		<p>1 HH.1.1</p>			<p>1 ý HH.1.2</p>				
	<p>Bài 4. Saccharose và Maltose</p> <p>- Biết được công thức phân tử của saccharose và maltose. HH.1.3</p> <p>- Tính chất hoá học cơ bản của saccharose (phản ứng với copper(II) hydroxide, phản ứng thủy phân). HH.1.5</p> <p>- Ứng dụng của saccharose và maltose. HH1.2</p>	<p>1 HH.1.3</p>			<p>1 ý HH.1.2</p>					
	<p>Bài 5. Tinh bột và Cellulose</p> <p>- Viết được công thức cấu tạo của tinh bột và cellulose. HH.1.5</p> <p>- Tính chất hoá học cơ bản của tinh bột (phản ứng thủy</p>		<p>1 HH1.2</p>							

		phân, phản ứng với iodine); của cellulose (phản ứng thủy phân, phản ứng với nitric acid và với nước Schweizer. HH.1.2; HH.1.5									
	Số câu: 4,5		Số câu: 3 Số điểm: 0,75 điểm			Số câu: 0,5(2 ý) Số điểm: 0,5 điểm			Số câu: 1 Số điểm: 0,25 điểm		
3	HỢP CHẤT CHỨA NITROGEN	Bài 6. Amine - Khái niệm amine và phân loại amine (theo bậc của amine và bản chất gốc hydrocarbon). HH.1.1 - Tính chất hoá học đặc trưng của amine: tính chất của nhóm $-NH_2$ (tính base với quỳ tím, với HCl, với $FeCl_3$), phản ứng với nitrous acid, phản ứng thế ở nhân thơm (với nước bromine) của aniline, phản ứng tạo phức của methylamine (hoặc ethylamine) với $Cu(OH)_2$. HH.2.4; HH1.2	1 HH.1.1			1 ý HH.2.4				1 HH.1.2	
		Bài 7. Amino acid và Peptide - Khái niệm về amino acid,									

		<p>amino acid thiên nhiên, amino acid trong cơ thể; gọi được tên một số amino acid thông dụng, đặc điểm cấu tạo phân tử của amino acid.</p> <p>- Đặc điểm về tính chất vật lí của amino acid (trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, khả năng hoà tan). HH.1.2</p> <p>- Tính chất hoá học đặc trưng của amino acid (tính lưỡng tính, phản ứng ester hoá; phản ứng trùng ngưng của ω- và ϵ-amino acid). HH.1.2</p> <p>- Tính chất hoá học đặc trưng của peptide (phản ứng thủy phân, phản ứng màu biuret). HH.1.2</p>									
		<p>Bài 8. Protein và Enzyme</p> <p>- Khái niệm, đặc điểm cấu tạo phân tử, tính chất vật lí của protein. HH.1.1</p>				1 ý HH.1.1					
	Số câu: 3		Số câu: 1 Số điểm: 0,25 điểm			Số câu: 1 Số điểm: 1,0 điểm			Số câu: 1 Số điểm: 0,25 điểm		
4	POLYMER	<p>Bài 9. Đại cương về Polymer</p> <p>- Đặc điểm về tính chất vật lí</p>	1 HH.1.1		1 HH.1.3		1 ý HH.1.2			1 HH.1.2	

	<p>(trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, tính chất cơ học) và tính chất hoá học (phản ứng cắt mạch (tinh bột, cellulose, polyamide, polystyrene), tăng mạch (lưu hoá cao su), giữ nguyên mạch của một số polymer). HH.1.1</p> <p>- Bài toán tổng hợp polymer. HH.1.3</p> <p>- Nêu được khái niệm phản ứng trùng hợp, phản ứng trùng ngưng. HH.1.2</p> <p>- Phương pháp trùng hợp, trùng ngưng để tổng hợp một số polymer thường gặp. HH.1.2</p>									
	<p>Bài 10. Chất dẻo và vật liệu composite</p> <p>- Khái niệm về chất dẻo.</p> <p>- Thành phần phân tử và phản ứng điều chế polyethylene (PE), polypropylene (PP), polystyrene (PS), poly(vinyl chloride) (PVC), poly(methyl methacrylate),</p>	1 HH.1.2	1 HH.1.2		1 ý HH.2.2					

	<p>poly(phenol formaldehyde) (PPF). HH.1.2</p> <p>- Biết được chất nhiệt dẻo nhiệt dẻo và chất dẻo nhiệt rắn. HH.2.2</p>										
	<p>Bài 11. Tơ – Cao su – Keo dán tổng hợp</p> <p>- Khái niệm và phân loại về tơ. HH.1.1</p> <p>HH.1.2</p> <p>- Phương pháp điều chế một số tơ tổng hợp. HH.1.2</p> <p>- Phản ứng điều chế cao su tổng hợp (cao subuna, cao su buna-S, cao su buna-N, chloroprene). Nêu được bản chất và ý nghĩa của quá trình lưu hoá cao su. HH.1.2</p>	<p>1 HH.1.1</p>	<p>1 HH.1.2</p>		<p>1 ý HH.1.1</p>	<p>1 ý HH.1.2</p>			<p>1 HH.1.2</p>		
	Số câu: 9	Số câu: 6 Số điểm: 1,5 điểm			Số câu: 1 (4 ý) Số điểm: 1,0 điểm			Số câu: 1 Số điểm: 0,25 điểm			
	PIN ĐIỆN VÀ ĐIỆN PHÂN	<p>2 HH.1.1 HH.1.3</p>	<p>1 HH.1.6</p>		<p>2 ý HH.1.1</p>	<p>1 ý HH.1.2</p>	<p>1 ý HH.1.7</p>			<p>1 HH.1.7</p>	

	<p>- Nêu được giá trị thế điện cực chuẩn là đại lượng đánh giá khả năng khử giữa các dạng khử, khả năng oxi hoá giữa các dạng oxi hoá trong điều kiện chuẩn. HH.1.1</p> <p>- Sử dụng bảng giá trị thế điện cực chuẩn để: So sánh được tính khử, tính oxi hoá giữa các cặp oxi hoá – khử. HH.1.6</p> <p>Tính được sức điện động của pin điện hoá tạo bởi hai cặp oxihoá – khử. HH.1.7</p> <p>- Cấu tạo, nguyên tắc hoạt động của pin Galvani. HH.1.2</p>									
Số câu: 5		Số câu: 3 Số điểm: 0,75 điểm			Số câu: 1 (4 ý) Số điểm: 1,0 điểm			Số câu: 1 Số điểm: 0,25 điểm		