

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 28 tháng 11 năm 2023

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ HỌC KÌ I – MÔN HÓA HỌC LỚP 11

TT	Chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu		Tổng % điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao				
			Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	TN	TL	
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)
1	Nitrogen và sulfur	1. Một số hợp chất với oxygen của nitrogen	4		2			1			6	1	50%
		2. Sulfur và sulfur dioxide	2		2					4			
		3. Sulfuric acid và muối sulfate	2		4					6			
2	Đại cương về hóa học hữu cơ	1. Hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	2		2						4	1	50%
		2. Phương pháp tách và tinh chế hợp chất hữu cơ	2		2					4			
		3. Công thức phân	2		2		1		4				

		tử hợp chất hữu cơ											
		4. Cấu tạo hóa học hợp chất hữu cơ	2		2						4		
Tổng			16	0	16	0	0	2	0	0	32	2	
Tỉ lệ %			40%	0	40%	0	0	20%	0	0%	80%	20%	
Tỉ lệ chung			40%		40%		20%		0%				100%

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I
MÔN: HÓA HỌC, LỚP 11– THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 PHÚT

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ kiến thức, kĩ năng cần kiểm tra, đánh giá	Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức			
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
1	NITROGEN VÀ SULFUR	Một số hợp chất với oxygen của nitrogen	Nhận biết - Cấu tạo phân tử, tính chất vật lí của HNO_3 (trạng thái, màu sắc, khối lượng riêng, tính tan), ứng dụng, cách điều chế HNO_3 trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. - Số oxi hóa và hóa trị của N trong HNO_3 . - Nhận biết đặc điểm, nguyên nhân hiện tượng mưa acid. - Nhận biết nguyên nhân và hệ quả của hiện tượng phú dưỡng. Thông hiểu - HNO_3 có tính acid, tính oxi hóa mạnh.	4	2	1	

			- Cân bằng phản ứng oxi hóa khử đơn giản liên quan đến HNO_3 .				
		Sulfur và sulfur dioxide	Nhận biết - Nêu trạng thái tự nhiên của nguyên tố lưu huỳnh. Cấu hình electron, vị trí của lưu huỳnh trong bảng tuần hoàn. Số oxi hóa thấp nhất và cao nhất của sulfur trong hợp chất. - Trình bày được cấu tạo, tính chất vật lí, tính chất hóa học cơ bản cơ bản và ứng dụng của lưu huỳnh đơn chất. Thông hiểu - Trình bày tính oxi hóa, tính khử của sulfur dioxide. - Trình bày ứng dụng của lưu huỳnh đơn chất, sulfur dioxide. Vận dụng - Trình bày sự hình thành sulfur dioxide do tác động của con người, tự nhiên, tác hại của sulfur dioxide, một số biện pháp làm giảm sulfur dioxide thải vào không khí. Đánh giá khả năng ô nhiễm không khí dự vào dữ liệu cụ thể.	2	2		
		Sulfuric acid và muối sulfate	Nhận biết - Trình bày tính chất vật lí, cách bảo quản, pha loãng sử dụng và nguyên tắc xử lí sơ bộ khi bị bỏng acid. - Công thức oleum. Thông hiểu	2	4		

			- Tính chất hóa học của sulfur acid loãng và đặc. - Nêu được ứng dụng của một số muối sulfate quan trọng. - Nhận biết được ion SO_4^{2-} trong dung dịch bằng ion Ba^{2+}. - Nguyên liệu, quy trình sản xuất H_2SO_4 theo phương pháp tiếp xúc. Vận dụng - Vận dụng được kiến thức về năng lượng phản ứng, chuyển dịch cân bằng, vấn đề bảo vệ môi trường để giải thích các giai đoạn trong quá trình sản xuất H_2SO_4 theo phương pháp tiếp xúc. Bài toán liên quan đến quá trình sản xuất trong thực tế.				
2	ĐẠI CƯƠNG VỀ HÓA HỌC HỮU CƠ	Hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	Nhận biết – Nêu được khái niệm hoá học hữu cơ và hợp chất hữu cơ, đặc điểm chung của các hợp chất hữu cơ. – Nêu được khái niệm nhóm chức và một số nhóm chức cơ bản. Thông hiểu – Phân loại hợp chất hữu cơ theo thành phần nguyên tố (hydrocarbon và dẫn xuất). – Sử dụng được bảng tín hiệu phổ hồng ngoại để xác định một số nhóm chức cơ bản.	2	2	1	
		Phương pháp tách và tinh	Nhận biết – Trình bày được nguyên tắc và cách thức tiến hành	2	2		

		chế hợp chất hữu cơ	các phương pháp tách và tinh chế hợp chất hữu cơ: chưng cất, chiết, kết tinh và sơ lược về sắc kí cột. (2 câu) Thông hiểu - Trình bày phương pháp tách và tinh chế hợp chất hữu cơ trong một số trường hợp cụ thể. (2 câu)				
		Công thức phân tử hợp chất hữu cơ	Nhận biết - Nêu được khái niệm về công thức phân tử hợp chất hữu cơ. - Đặc điểm của phổ khối lượng. Thông hiểu - Xác định công thức phân tử hợp chất hữu cơ khi biết tỉ khối hoặc xác định phần trăm một nguyên tố khi biết công thức phân tử hợp chất hữu cơ. - Xác định công thức đơn giản nhất của một số hợp chất hữu cơ. Vận dụng - Lập được công thức phân tử hợp chất hữu cơ từ dữ liệu phân tích nguyên tố và phân tử khối hoặc sử dụng được kết quả phổ khối lượng để xác định phân tử khối của hợp chất hữu cơ.	2	2		
		Cấu tạo hóa học hợp chất hữu cơ	Nhận biết - Trình bày được nội dung thuyết cấu tạo hóa học trong hóa học hữu cơ. -Nêu được khái niệm chất đồng đẳng, dãy đồng đẳng. Thông hiểu	2	2		

			- Viết được công thức cấu tạo, công thức cấu tạo thu gọn, công thức khung phân tử của một số hợp chất hữu cơ đơn giản. – Phân biệt được chất đồng đẳng, chất đồng phân dựa vào công thức cấu tạo cụ thể.				
Tổng				16	16	2	0
Tỉ lệ % các mức độ nhận thức				40%	40%	20%	0%
Tỉ lệ % chung				80%		20%	

Duyệt của Ban Giám Hiệu
Phó Hiệu Trưởng

Tổ trưởng chuyên môn

Phạm Văn Thiện

Văn Thị Trà My

Nơi nhận

- Ban giám hiệu;
- GV trong tổ;
- Lưu hồ sơ CM.