

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 2 – NĂM HỌC 2022-2023

MÔN: Hóa học 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút

(Trắc nghiệm:12 câu- 4điểm; Tự luận: 5 câu- 6 điểm)

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng % điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		
			<i>Số câu TN</i>	<i>Số ý TL</i>	<i>Số câu TN</i>	<i>Số ý TL</i>	<i>Số câu TN</i>	<i>Số ý TL</i>	<i>Số câu TN</i>	<i>Số ý TL</i>	
1	Phản ứng oxi hóa khử	Số oxi hóa	1			1					20%
		Phản ứng oxi hóa - khử			1			1			
2	Năng lượng hoá học	Phản ứng hoá học và enthalpy	1								20%
		Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hoá học			1		1	1			
3	Tốc độ phản ứng hoá học	Tốc độ phản ứng hoá học	1		1						20%
4	Nguyên tố nhóm VIIA	Nguyên tố và đơn chất halogen	1		1		1	1	1		40%
		Hydrogen halide và hydrohalic acid	1			1		1		1	
Tổng			5		4		2		1		
Tỉ lệ %			40%		30%		20%		10%		

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 2
MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 Phút

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ kiến thức, kỹ năng cần kiểm tra, đánh giá	Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức				Tổng
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
1	Phản ứng oxi hóa – khử	Số oxi hóa	Nhận biết: Số oxi hoá của nguyên tố trong các phân tử đơn chất và hợp chất. Thông hiểu: Xác định được số oxi hoá của nguyên tố trong một số hợp chất cụ thể.	1	1			2
		Phản ứng oxi hóa - khử	Thông hiểu: - Xác định được phản ứng oxi hóa khử, chất oxi hoá, chất khử , quá trình oxi hoá, quá trình khử trong phản ứng oxi hoá khử. Vận dụng: Lập được phương trình hoá học của một số phản ứng oxi hóa - khử.		1	1		2
2	Năng lượng hoá học	Phản ứng hoá học và enthalpy	Nhận biết: - Nhận biết phản ứng hoá học là phản ứng toả nhiệt hay thu nhiệt. - Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt, điều kiện chuẩn.	1				1
		Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hoá học	Thông hiểu: ý nghĩa biến thiên enthalpy. Vận dụng cao: - Tính được $\Delta_r H^\circ_{298}$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành cho sẵn		1	2		3
3	Tốc độ phản ứng hoá học	Tốc độ phản ứng hoá học	Nhận biết: - Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hoá học và cách tính tốc độ trung bình của phản ứng. - Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ Thông hiểu: - Giải thích được các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng như: nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích bề mặt, chất xúc tác. - Tính được tốc độ trung bình của một phản ứng hoá học. - Vận dụng được kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào việc giải thích một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất.	1	1			2

4	Nguyên tố nhóm VIIA	Nguyên tố và đơn chất halogen	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Phát biểu được trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen. - Chỉ ra được trạng thái, màu sắc, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen. - Chỉ ra được hiện tượng của các thí nghiệm so sánh tính oxi hoá của các halogen. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Viết sản phẩm phản ứng thể hiện tính chất của đơn chất halogen. - Tính thể tích khí Chlorine (ở đktc) tạo thành trong phản ứng đơn giản. - So sánh được tính oxi hoá giữa các halogen. <p>Vận dụng:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Bài tập liên quan đến tính chất hoá học của các đơn chất halogen. 	1	1	2	1	5
		Hydrogen halide và hydrohalic acid	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Trình bày được xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid. - Chỉ ra được hiện tượng của phản ứng khi cho dung dịch AgNO_3 tác dụng với ion X^-. - Nêu được ứng dụng của một số hydrogen halide. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tính khối lượng kim loại trong phản ứng đơn giản có HCl tham gia. - Viết được PTHH thể hiện tính chất hoá học của các acid HX. <p>Vận dụng cao:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Vận dụng giải bài tập liên quan đến hydrohalic acid, ion halide X^- 	1	1	1	1	4
Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức				40%	30%	20%	10%	100%