

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 2 – NĂM HỌC 2023-2024

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

(Trắc nghiệm:28 câu- 7điểm; Tự luận: 3 câu- 3điểm)

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								15%
		Phản ứng oxi hóa - khử	2		1		1		2		
2	Năng lượng hoá học	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của Pứ hoá học	3						1		15%
		Tính biến thiên enthalpy phản ứng hoá học	1		1						
3	Tốc độ phản ứng hoá học	Tốc độ phản ứng hoá học	3		2		1	1			25%
4	Nguyên tố nhóm VIIA	Đơn chất Halogen	3		2				1		45%
		Hydrogen halide và hydrohalic acid	3		2	1		1			
Tổng			16		6		2	1	4		
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	<p>Nhận biết: Số oxi hoá của nguyên tố trong các phân tử đơn chất và hợp chất. Cách tính số oxi hóa, kí hiệu như thế nào?</p> <p>Thông hiểu: Xác định được số oxi hoá của nguyên tố trong một số hợp chất cụ thể.</p>	1				
		Phản ứng oxi hóa - khử	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> Xác định được phản ứng oxi hóa khử, dấu hiệu để nhận biết pứ oxi hóa khử, chất oxi hoá, chất khử, quá trình oxi hoá, quá trình khử trong phản ứng oxi hoá khử. Chất bị oxi hóa, chất bị khử, sự oxi hóa, sự khử <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> Lập được phương trình hoá học của một số phản ứng oxi hóa - khử. Giải thích được, chất oxi hoá, chất khử, quá trình oxi hoá, quá trình khử trong phản ứng oxi hoá khử. Chất bị oxi hóa, chất bị khử, sự oxi hóa, sự khử. Xác định được số mol e nhường, nhận, vận dụng được bảo toàn mol e <p>Vận dụng:</p> <ul style="list-style-type: none"> Lập được phương trình hoá học của một số phản ứng oxi hóa - khử. <p>Vận dụng cao:</p> <ul style="list-style-type: none"> Lập được phương trình hoá học của một số phản ứng oxi hóa - khử phức tạp Vận dụng định luật bảo toàn e để giải các bài tập. 	2	1	1	2	
2	Năng lượng hoá học	enthalpy tạo thành và enthalpy của Phản ứng hoá học	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> Nhận biết phản ứng hoá học là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt. Trình bày được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn. Đơn vị, kí hiệu. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> Nhìn vào pt hóa học hoặc biểu đồ phân biệt được đâu là pứ thu nhiệt, tỏa nhiệt. Nhìn vào pt hóa học biết được pứ nào xảy ra thuận lợi hơn. Viết được pt pứ khi nhìn vào biểu đồ. ý nghĩa biến thiên enthalpy. 	3	1			

		<p>Cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hoá học</p>	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Các công thức tính, điều kiện khi nào là pứ tỏa, thu nhiệt. Xác định được số liên kết trong hợp chất hữu cơ. <p>Vận dụng cao:</p> <ul style="list-style-type: none"> - 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 - Bài tập về năng lượng gắn liền gắn liền với đời sống, sản xuất. - Bài tập tương quan giữa m, số mol, V với năng lượng. 	1			1	
3	Tốc độ phản ứng hoá học	Tốc độ phản ứng hoá học	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hoá học và cách tính tốc độ trung bình của phản ứng, tức thời. - Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ. - Các yếu tố ảnh hưởng và ảnh hưởng như thế nào (tăng hay giảm khi thay đổi) <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - 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, tốc độ tức thời 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. <p>Vận dụng</p> <ul style="list-style-type: none"> - Biết vận dụng ct tốc độ trung bình, tốc độ tức thời và ct mối quan hệ giữa nhiệt độ, tốc độ để giải các bài tập liên quan. 	3		2	1	1

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. - Chỉ ra được ứng dụng, cũng như các tính chất hóa học <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Viết sản phẩm phản ứng thể hiện tính chất của đơn chất halogen. - Nêu được hiện tượng trong các thí nghiệm, nắm được trạng thái màu sắc của các chất. - 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 cao:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Bài tập liên quan đến tính chất hoá học của các đơn chất halogen. - Vận dụng giải bài tập liên quan đến halogen. 	3	2		1	
		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. - Nêu được tính chất hóa học, các phương pháp điều chế. <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 và muối của Halide - Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng. - Nhận biết các lọ mất nhãn <p>Vận dụng :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Vận dụng giải bài tập liên quan đến hydrohalic acid, ion halide X^- 	3	2	1	1	
Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức				40%	30%	20%	10%	100%