

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 30 tháng 3 năm 2023

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ HỌC KÌ II– MÔN HÓA HỌC LỚP 10

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng			% Tổng điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao					
			Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	TN	TL	Thời gian (phút)	
1	Chương Tốc độ phản ứng	Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng	1	3	1	5	1	7				5	23	5
		Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng	1	3	1	5								
2	Chương Nhóm VIIA - nhóm Halogen	Tính chất vật lý , hóa học của các đơn chất nhóm VIIA	1	3	1	5	1	6				5	22	5
		Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide	1	3	1	5								
Tổng			4	12	4	20	2	13	0	0	0	10	45	10
Tỉ lệ %			40%		40%		20%		0%					100%

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II
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			Nhận biết - Khái niệm tốc độ phản ứng hoá học. - Tính tốc độ trung bình của phản ứng đơn giản. - Biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ chỉ đúng cho phản ứng đơn giản. - Ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng. Thông hiểu: – Hiểu thế giới tự nhiên dưới góc độ hoá học: Tìm hiểu những hiện tượng diễn ra xung quanh liên quan đến tốc độ phản ứng hoá học. Vận dụng: - Kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất.	1	1			
			Nhận biết: - Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng: nồng độ, áp suất, nhiệt độ, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác. Thông hiểu: - Hiểu được các yếu tố nồng độ, áp suất, nhiệt độ, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác ảnh hưởng như thế nào đến tốc độ phản ứng. - Xác định được các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng để làm tăng hoặc giảm tốc độ của phản ứng. Vận dụng: - Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng để làm tăng hoặc giảm tốc độ của một số	1	1	1	0	5

			phản ứng trong thực tế đời sống, sản xuất theo hướng có lợi.					
	NHóm VII A-nhóm Halogen	Tính chất vật lý, hóa học của các đơn chất nhóm VIIA	Nhận biết: - Trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen; Mô tả được thể, màu sắc, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen. - Sự biến đổi nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen dựa vào tương tác van der Waals. - Xu hướng nhận thêm 1 electron (từ kim loại) hoặc dùng chung electron (với phi kim) để tạo hợp chất ion hoặc hợp chất cộng hoá trị dựa theo cấu hình electron. -Phản ứng của các đơn chất halogen với hydrogen theo khả năng hoạt động của halogen và năng lượng liên kết H–X. Thông hiểu: -Viết được phương trình hoá học của phản ứng tự oxi hoá – khử của chlorine trong phản ứng với dung dịch sodium hydroxide ở nhiệt độ thường và khi đun nóng, ứng dụng của phản ứng này trong sản xuất chất tẩy rửa. – Thế giới tự nhiên dưới góc độ hoá học: Viết phương trình hóa học so sánh tính oxi hoá của các đơn chất halogen; điều chế khí chlorine trong phòng thí nghiệm; tính tẩy màu của khí chlorine ẩm. Vận dụng – Nêu được ứng dụng của các đơn chất trong đời sống, giải thích được nguyên nhân để vận dụng những ứng dụng đó vào thực tiễn.	1		1		5
		Hydrogen halide và một số phản ứng của ion	Nhận biết: - Từ bảng dữ liệu về nhiệt độ sôi giải thích được xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi của các hydrogen halide từ HCl tới	1	1			

		halide	HI dựa vào tương tác van đến Waals. - Sự bất thường về nhiệt độ sôi của HF so với các HX khác - Xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid. - Nêu được ứng dụng của một số hydrogen halide. - Hiện tượng khi cho dung dịch silver nitrate tác dụng với muối của ion Cl^-, Br^-, I^-. Thông hiểu: - Tính khử của các ion halide (Cl^-, Br^-, I^-) thông qua phản ứng với chất oxi hoá là sulfuric acid đặc. - Phân biệt các ion F^-, Cl^-, Br^-, I^- bằng cách cho dung dịch silver nitrate vào dung dịch muối của chúng. - Bài toán kim loại tác dụng hydrohalic acid. Vận dụng: - Vận dụng kiến thức về hydrogen halide, hydrohalic acid giải thích một số vấn đề thực tiễn.					
Tổng				4	4	2	0	10
Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức				40%	40%	20%	0%	100%
Tỉ lệ chung				80%		20%		100%

Câu 1 (1 điểm). Tính tốc độ trung bình của phản ứng.

Câu 2 (1 điểm). Viết biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ của phản ứng đơn giản, xác định tốc độ phản ứng thay đổi thế nào khi thay đổi nồng độ.

Câu 3 (1 điểm). Vận dụng công thức kinh nghiệm Van't Hoff để xác định ảnh hưởng của nhiệt độ đến tốc độ phản ứng.

Câu 4 (1 điểm). Xác định yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng trong một số trường hợp thực tiễn cụ thể.

Câu 5 (1 điểm). Câu hỏi thực tiễn liên quan đến tốc độ phản ứng.

Câu 6 (1 điểm). Điền vào chỗ trống.

Câu 7 (1 điểm). Hoàn thành phương trình phản ứng.

Câu 8 (1 điểm). Viết phương trình minh họa cho một số nhận định.

Câu 9 (1 điểm). Bài toán kim loại + hydrohalic acid.

Câu 10 (1 điểm). Câu hỏi / bài toán thực tiễn.