

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 03 tháng 4 năm 2024

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 nhiều phương án lựa chọn	TN đúng sai	TN yêu cầu trả lời ngắn	Thời gian (phút)	
1	Chương 6. Tốc độ phản ứng hóa học	Bài 15. Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng	3	3	4	7	1	2	0	0	6	1	1	12	2,75
		Bài 16. Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hóa học	2	2	5	8	1	2	0	0	6	1	1	12	2,75
2.	Chương 7. Nguyên tố nhóm VIIA – Halogen	Bài 17. Tính chất vật lí và hóa học các đơn chất nhóm VIIA	4	4	5	8	3	9	0	0	6	2	4	21	4,5
Tổng			9	9	14	23	5	13	0	0	18	4	6	45	10
Tỉ lệ %			32	20	50	51	18	29	0	0	64	14	22	100	100
Tỉ lệ chung			32		50		18		0		64	14	22	100	100

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ CUỐI HỌC KÌ 2

MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 PHÚT

STT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Chuẩn kiến thức kỹ năng cần kiểm tra	Số câu hỏi theo mức độ nhận thức				Tổng
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
1	Chương 6. Tốc độ phản ứng hóa học	Bài 15. Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng	❖ Nhận biết - Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hóa học; - Nêu được hằng số tốc độ phản ứng phụ thuộc vào nhiệt độ và bản chất của chất phản ứng; - Phát biểu được định luật tác dụng khối lượng; ❖ Thông hiểu - Viết được công thức tính tốc độ trung bình của một phản ứng cụ thể; - Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ cho phản ứng đơn giản; - Sắp xếp theo thứ tự tốc độ tăng dần hoặc giảm dần của một số hiện tượng xảy ra trong đời sống; - Trình bày được sự thay đổi về tốc độ phản ứng khi thay đổi nồng độ của các chất tham gia ở nhiệt độ không đổi. ❖ Vận dụng - Tính tốc độ trung bình của phản ứng;	3	4	1		8
		Bài 16. Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hóa học	❖ Nhận biết - Nêu được các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng; - Trình bày được chất xúc tác làm tăng tốc độ phản ứng hóa học nhưng vẫn được bảo toàn về chất và lượng khi kết thúc phản ứng; ❖ Thông hiểu	2	5	1		8

			- Giải thích được các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng; - Nêu được ý nghĩa của hệ số nhiệt độ Van't Hoff; - Giải thích được một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất được vào tốc độ phản ứng (3 câu). ❖ Vận dụng - Tính được tốc độ phản ứng sẽ thay đổi như thế nào khi tăng hoặc giảm nhiệt độ từ t_1 đến t_2.					
2	Chương 7. Nguyên tố nhóm VIIA – Halogen	Bài 17. Tính chất vật lí và hóa học các đơn chất nhóm VIIA	❖ Nhận biết - Nêu được vị trí của nhóm halogen trong bảng tuần hoàn; - Nêu được trạng thái tự nhiên, tính chất vật lí của các nguyên tố nhóm halogen; - Nêu được cấu hình electron và đặc điểm cấu tạo phân tử halogen; - Nêu được màu sắc và trạng thái của các đơn chất halogen; - Nêu được ứng dụng của các đơn chất halogen. ❖ Thông hiểu - Nêu được tính chất hóa học đặc trưng của các đơn chất halogen dựa vào cấu hình electron; - Giải thích được xu hướng phản ứng của các đơn chất halogen với hydrogen theo khả năng hoạt động của halogen; - Nêu được thành phần của nước chlorine; - Nêu được thành phần của nước Javel; - Viết được phương trình hóa học xảy ra của các đơn chất halogen với kim loại, nước, dung dịch kiềm; ❖ Vận dụng	4	5	3		12

			- Giải được toán kim loại tác dụng với halogen; - Giải được toán điều chế chlorine từ MnO_2 hoặc KMnO_4; - Toán thực tế về halogen.					
Tổng				9	14	5		28