

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II - LỚP 10-MÔN HÓA HỌC

Năm học: 2024 - 2025

T T	Chương/ chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá												
			TNKQ nhiều lựa chọn (I)			TNKQ đúng – sai (II)			TNKQ trả lời ngắn (III)			Tự luận (IV)			
			Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	
1	Phản ứng oxi hoá – khử	Phản ứng oxi hoá – khử	2	2		1				1				2	
2	Năng lượng hoá học	1. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	4			1	1			1					
		2. Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học						1							1
3	Tốc độ phản ứng hóa học	1. Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng	1	1									1		1
		2. Các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng	1		1					1					
4	Halogen	1. Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA	1	1		2		1							
		2. Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide		2				1			1				
Tổng số câu (Lệnh hỏi)			10	5	1	5	1	2		3	1		1	4	
Tổng số điểm			2,5	1,25	0,25	1,25	0,25	0,50	0	0,75	0,25		2,0	1,0	

Tỉ lệ % điểm	40% %	20%	10%	30%
--------------	-------	-----	-----	-----

BẢNG MÔ TẢ CÁC MỨC ĐỘ ĐÁNH GIÁ MÔN HÓA HỌC

TT	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn			Tự Luận		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
1	Phản ứng oxi hoá – khử	Phản ứng oxi hoá – khử	Nhận biết: – Nêu được khái niệm số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất. (HH1.1) – Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá – khử. (HH1.1)	C2	C3		1a								
			Thông hiểu: Xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất. (HH1.1)	C1	C4						C1			C1a C1b	
			Vận dụng: – Mô tả được một số phản ứng oxi hoá – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống. (HH1.2) – Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử bằng phương pháp thăng bằng electron. (HH1.6)												
2	Năng lượng hoá học	1. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	Nhận biết: – Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25°C hay 298 K); (HH1.2) – Trình bày được khái niệm enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) $\Delta_f H_{298}^0$, biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng	C5 C6 C7 C8			1b 1c				C2				

[illegible]

TT	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn			Tự Luận		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
			Vận dụng: Từ biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ, nêu được ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng. (HH1.1)												C3a C3b
		2. Các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng	Nhận biết: Nêu được ý nghĩa của hệ số nhiệt độ Van't Hoff (γ). (HH1.1)												
			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. (HH1.6)		C10						C3				
			Vận dụng: – Thực hiện được một số thí nghiệm nghiên cứu các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng (nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích bề mặt, chất xúc tác). (HH1.6) Vận dụng cao: 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. (HH1.3-3.1-3.2)			C12									
4	Nguyên tố nhóm VIIA	1. Tính chất vật lí và hoá học các	Nhận biết: – *Phát biểu được trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen. (HH1.1)	C13											
			Thông hiểu:				2a								

[illegible]

TT	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn			Tự Luận		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
			một số phản ứng: Thay thế halogen trong dung dịch muối bởi một halogen khác; Halogen tác dụng với hydrogen và với nước. (HH2.4) – Thực hiện được (hoặc quan sát video) một số thí nghiệm chứng minh tính oxi hoá mạnh của các halogen và so sánh tính oxi hoá giữa chúng (thí nghiệm tính tẩy màu của khí chlorine ẩm; thí nghiệm nước chlorine, nước bromine tương tác với các dung dịch sodium chloride, sodium bromide, sodium iodide). (HH2.4)												
		2. Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide	Nhận biết Nêu được ứng dụng của một số hydrogen halide. (HH1.1)												
			Thông hiểu – Trình bày được xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid. (HH1.2) – Trình bày được tính khử của các ion halide (Cl^-, Br^-, I^-) thông qua phản ứng với chất oxi hoá là sulfuric acid đặc. (HH1.2)		C15 C16										
			Vận dụng – Nhận xét (từ bảng dữ liệu về nhiệt độ sôi) và giải thích được xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi của các hydrogen halide từ HCl tới HI dựa vào tương tác van der Waals. Giải thích được sự bất thường về nhiệt độ sôi của HF so						2d			C4			

[illegible]