

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA HỌC KÌ 2- HÓA 10
(Đính kèm văn bản số 3333/GDDĐT-TrH ngày 09 tháng 10 năm 2020)

stt	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC																tổng số câu	Tổng thời gian	TỈ LỆ %
			NHẬN BIẾT				THÔNG HIỂU				VẬN DỤNG				VẬN DỤNG CAO						
			Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	Ch TL	Thời gian	Ch TN	Thời gian	ch TL	Thời gian			
	I. CLO, FLO, BROM, IOT	I.1. Tính chất hóa học			2	15'													2	15'	46,7 %
		I.2. Nhận biết ion Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻						1	6'										1	6'	
	II. AXIT CLOHIDRIC	II.1. Tính chất hóa học						1	6'			1	8'			1	10'		3	24'	53,3 %
tổng					2				2			1				1				45 phút	100%
tỉ lệ			40%				30%				20%				10%					100%	
tổng điểm			4 điểm				3 điểm				2 điểm				1 điểm						

* chTN: câu hỏi trắc nghiệm khách quan; chTL: câu hỏi tự luận.

* Thời gian là tổng thời gian cho tất cả các câu mở cùng mức độ của đơn vị kiến thức.

Đặc tả của ma trận

	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Chuẩn kiến thức kỹ năng cần kiểm tra	Số câu hỏi theo mức độ nhận thức			
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
I. CLO, FLO, BROM, IOT	I.1. Tính chất hóa học	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> Tính chất hoá học cơ bản của flo, clo, brom, iot là tính oxi hoá mạnh và giảm dần từ F₂ đến I₂ Các halogen có phản ứng với kim loại, H₂, H₂O... 	2				
	I.2. Nhận biết ion Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻	<p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> Sử dụng thuốc thử thích hợp để phân biệt các dung dịch chứa ion Cl⁻, Br⁻, I⁻ 		1			
II. AXIT CLOHIDRIC	II.1. Tính chất hóa học	<p>Nhận biết:</p> <ul style="list-style-type: none"> Tính chất vật lí của hiđro clorua; hiđro clorua tan rất nhiều trong nước tạo thành dung dịch axit clohidric. Phương pháp điều chế axit clohidric trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. Tính chất vật lí, ứng dụng của một số muối clorua, phản ứng đặc trưng của ion clorua. <p>Thông hiểu:</p> <ul style="list-style-type: none"> Cấu tạo phân tử HCl Dung dịch HCl là một axit mạnh, HCl có tính khử. <p>Vận dụng thấp</p> <ul style="list-style-type: none"> Giải một số bài tập: tính thể tích dung dịch HCl có nồng độ xác định điều chế được, tính % khối lượng chất trong hỗn hợp, khử tạp chất để thu được chất tinh khiết, khử chất thải HCl sau phản ứng để bảo vệ môi trường... <p>Vận dụng cao</p> <ul style="list-style-type: none"> Giải một số bài tập: tính thể tích dung dịch HCl có nồng độ xác định điều chế được, tính % khối lượng chất trong hỗn hợp, khử tạp chất để thu được chất tinh khiết, khử chất thải HCl sau phản ứng để bảo vệ môi trường... 		1	1	1	