

TRƯỜNG THPT TRẦN PHÚ

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ II- 2023-2024

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

TT	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	MỨC ĐỘ NHẬN THỨC								TỔNG		
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Số CH		% ĐIỂM
			TN		TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN 28	TL 4	
1	Chương 4: PHẢN ỨNG OXI HÓA KHỬ	PHẢN ỨNG OXI HÓA KHỬ	2		2						4		10%
	Chương 5: NĂNG LƯỢNG HÓA HỌC	ENTHALPY TẠO THÀNH VÀ BIẾN THIÊN ENTHALPY CỦA PHẢN ỨNG	2		1						3		7.5%
		TÍNH BIẾN THIÊN ENTHALPY CỦA PHẢN ỨNG	1		2						3		7,5%
	Chương 6: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC	PHƯƠNG TRÌNH TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ HẰNG SỐ TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG	1		0						1		2.5%
		CÁC YẾU TỐ ẢNH HƯỞNG ĐẾN TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG	2		1						3		7.5%
	Chương 7: HALOGEN	TÍNH CHẤT VẬT LÝ VÀ HÓA HỌC CÁC ĐƠN CHẤT NHÓM VIIA	4		3			2		2	7	4	65%
		HYDROGEN HALIDE VÀ MỘT SỐ PHẢN ỨNG CỦA ION HALIDE	4		3						7		
Tổng			16		12						28	4	
Tỉ lệ % điểm			40%		30%		20%		10%		70%	30%	
Tỉ lệ chung % điểm			70%				30%				100%		

Nội dung phần tự luận theo thống nhất Tổ

1. Câu đúng – sai (nội dung chương halogen) (1 điểm) (4 ý theo thang điểm giống mẫu của Bộ)
2. Viết phương trình phản ứng giữa các chất trong chương halogen (4 phương trình $\cdot 0.25=1$ đ)
3. Viết phương trình phản ứng chứng minh tính chất. (0.5đ)
4. Toán pha chế dung dịch muối. Tính nồng độ C%, nồng độ mol/L(0,5đ)