

## I. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ II HÓA HỌC 10

TT	Chương/chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá												Tổng			Tỉ lệ % điểm
			TNKQ nhiều lựa chọn			TNKQ đúng – sai			TNKQ trả lời ngắn			Tự luận						
			Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	
1	Phản ứng oxi hóa khử	Số oxi hóa	2			1									3	0	0	7,5
		Phản ứng oxi hóa khử	2	2											2	2	0	10,0
		Lập PTHH phản ứng oxi hóa khử				C1a, 1d	C1c		1				1	1	3	2	1	20,0
		Ý nghĩa phản ứng oxi hóa khử								1					0	1	0	2,5
2	Năng lượng hóa học	Phản ứng tỏa nhiệt		1		C2a				1					1	2	0	7,5
	2.1 Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của pư hh	Phản ứng thu nhiệt	1						1						2	0	0	5
		Biến thiên enthalpy chuẩn của pư		1			2c,2d		1						1	3	0	1
		Enthalpy tạo thành				2b			2	1					3	1	0	1
		Ý nghĩa của dấu và giá trị	1												1	0	0	2,5

		$\Delta_r H_{298}^0$																
	2.2. Tính biến thiên enthalpy của pu hh	Xác định biến thiên enthalpy của pư dựa vào năng lượng lk			1									1			2	12,5
		Xác định biến thiên enthalpy của pư dựa vào enthalpy tạo thành			1									1			2	12,5
Tổng số câu (Lệnh hỏi)			6	4	2	5	3		5	3	0	0	1	3	16	11	5	100
Tổng số điểm			1,5	1	0,5	1,25	0,75		1,25	0,75	0	0	0,5	2,5	4	3	3	100
Tỉ lệ % điểm			30			20			20			30			40	30	30	100

