

BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II - LỚP 10- MÔN HÓA HỌC

T T	Chương/ chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Yêu cầu cần đạt	Mức độ đánh giá											
				TNKQ									Tự luận		
				nhiều lựa chọn			đúng – sai			trả lời ngắn			Tự luận		
				Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD
1	Phản ứng oxi hóa khử	Phản ứng oxi hóa khử và ứng dụng trong cuộc sống	Biết -Nêu được khái niệm số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất. -Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử. - Xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất - Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử bằng phương pháp thăng bằng electron đối với phản ứng đơn giản, quen thuộc.)	2			3			1					
			Hiểu - Mô tả, nhận xét được thông tin thông qua tài liệu hoặc mô tả được thí nghiệm về phản ứng oxi hóa khử. Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử bằng phương pháp thăng bằng electron đối với phản ứng đơn giản, quen thuộc.)	2	2			1			2			3	

			Nêu được ý nghĩa của phản ứng oxi hoá – khử.											
			Vận dụng - Vận dụng được những kiến thức đã được cung cấp hoặc đã biết để áp dụng cho một tình huống mới, tình huống gắn với thực tiễn về phản ứng oxi hóa khử											1
2	Năng lượng hóa học	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng hóa học	Biết Nêu được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt. Nêu được khái niệm phản ứng thu nhiệt. Xác định được enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) $\Delta_f H^\circ_{298}$. Xác định được biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng $\Delta_r H^\circ_{298}$. Nêu được ý nghĩa dấu và giá trị $\Delta_r H^\circ_{298}$.	2		2		4						
			Hiểu - Dựa vào khái niệm phân loại được phản ứng tỏa nhiệt. - Trình bày được enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) $\Delta_f H^\circ_{298}$.		2		2			2				

			-Trình bày được biên thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng $\Delta_r H^0_{298}$.												
		Tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng hóa học	Vận dụng -Tính được $\Delta_r H^0_{298}$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành cho sẵn, vận dụng công thức: $\Delta_r H^0_{298} = \sum E_b (cđ) - \sum E_b (sp)$ và $\Delta_r H^0_{298} = \sum \Delta_f H^0_{298} (sp) - \sum \Delta_f H^0_{298} (cđ)$ $E_b (cđ) , E_b (sp)$ là tổng năng lượng liên kết trong phân tử chất đầu và sản phẩm phản ứng.		2										2
Tổng số câu (Lệnh hỏi)				6	4	2	5	3	0	5	3	0		1	3
				12			2			8			3		
Tổng số điểm				3,0			2,0			2,0			3,0		
Tỉ lệ % điểm				30			20			20			30		

