

TRƯỜNG THPT BÌNH CHÁNH

TỔ HOÁ HỌC

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KỲ II

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

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng			% tổng điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Số CH		Thời gian (phút)	
			Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	TN	TL		
1	Chương 4. Phản ứng oxi hóa – khử	Bài 12. Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống	6	6	2	2	2	5	1	10	8	3	23	50%
2	Chương 5. Năng lượng hóa học	Bài 13. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học.	3	2	1	1	2	2	1	10	4	3	15	30%
		Bài 14. Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	3	2	1	2	1	1	1	2	4	2	7	20%
Tổng			12		4		5		3		16	8	45	100%
Tỉ lệ %			50%		17%		21%		12%		/	/	100%	100%

Tỉ lệ chung	67%	33%		100%	100%
-------------	-----	-----	--	------	------

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2
MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 Phút

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ kiến thức, kĩ năng cần kiểm tra, đánh giá	Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức				Tổng
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
1	Chương 4. Phản ứng oxi hóa – khử	Bài 12. Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống	Nhận biết: - Số oxi hoá của nguyên tố trong các phân tử đơn chất và hợp chất. - Xác định số oxi hoá của mỗi nguyên tử trong các ion. - Khái niệm chất oxi hóa, chất khử, sự oxi hóa, sự khử. - Khái niệm phản ứng oxi hóa khử. - Biết hiện tượng xảy ra trong các thí nghiệm. Thông hiểu: - Xác định được số oxi hoá của nguyên tố trong một số hợp chất cụ thể. - Xác định được chất oxi hoá, chất khử trong phản ứng oxi hoá khử. - Chỉ ra được quá trình oxi hoá, quá trình khử trong phản ứng oxi hoá khử. - Hiểu được vai trò của các chất tham gia phản ứng: $\text{Zn} + \text{dung dịch H}_2\text{SO}_4$, $\text{Fe} + \text{dung dịch CuSO}_4$.	6	2	2	1	11

			- Viết được các PTHH giải thích các hiện tượng quan sát được khi sục khí SO_2 vào dung dịch KMnO_4. Vận dụng: Tính được số oxi hóa trong ion đa nguyên tử, phân tử. Vận dụng cao: - Lập được phương trình phản ứng oxi hóa khử.					
2	Chương 5. Năng lượng hoá học	Bài 13. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học Nhận biết: - Dự đoán các phản ứng hoá học là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt. - Trình bày được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn. - Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^\circ$. Thông hiểu: - Dựa vào nhiệt phản ứng xác định phản ứng là tỏa nhiệt hay thu nhiệt. Vận dụng: So sánh được phản ứng nào xảy ra thuận lợi hơn. Vận dụng cao: Vẽ được sơ đồ biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học. Tính được lượng nhiệt tỏa ra khi biết lượng chất phản ứng	Nhận biết: - Dự đoán các phản ứng hoá học là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt. - Trình bày được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn. - Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^\circ$. Thông hiểu: - Dựa vào nhiệt phản ứng xác định phản ứng là tỏa nhiệt hay thu nhiệt. Vận dụng: So sánh được phản ứng nào xảy ra thuận lợi hơn. Vận dụng cao: Vẽ được sơ đồ biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học. Tính được lượng nhiệt tỏa ra khi biết lượng chất phản ứng	3	1	2	1	7
		Bài 14. Tính biến thiên enthalpy Nhận biết: So sánh được độ bền giữa chất đầu và sản phẩm dựa vào nhiệt tạo thành Thông hiểu:	Nhận biết: So sánh được độ bền giữa chất đầu và sản phẩm dựa vào nhiệt tạo thành Thông hiểu:	3	1	1	1	6

		của phản ứng hóa học	- Đếm số phát biểu đúng sai liên quan đến ý nghĩa biến thiên enthalpy. Vận dụng: - Tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành. Vận dụng cao - Tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết.					
Tổng				12	4	5	3	24
Tỉ lệ chung				70%		30%		100%

Lưu ý:

- Các câu hỏi ở cấp độ nhận biết và thông hiểu là các câu hỏi trắc nghiệm khách quan 4 lựa chọn, trong đó có duy nhất 1 lựa chọn đúng.
- Các câu hỏi ở cấp độ vận dụng và vận dụng cao là các câu hỏi tự luận.
- Số điểm tính cho 1 câu trắc nghiệm là 0,25 điểm/câu; số điểm của câu tự luận được quy định trong hướng dẫn chấm nhưng phải tương ứng với tỉ lệ điểm được quy định trong ma trận.