

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA KÌ 2
MÔN HÓA HỌC 10 -2022-2023

ST T	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC																tổng số câu		Tổng thời gian	Tỉ lệ % điểm số
			NHẬN BIẾT				THÔNG HIỂU				VẬN DỤNG				VẬN DỤNG CAO							
			TN	Thời gian	TL	Thời gian	TN	Thời gian	TL	Thời gian	TN	Thời gian	T L	Thời gian	TN	Thời gian	TL	Thời gian	TN	TL		
1	Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống	1. Số oxi hóa	1	0,75			1	1											2		1,75	5%
2		2. Phản ứng oxi hóa – khử.	1	0,75			1	1				1	5						2	1	6,75	15%
3		3. Lập PTHH của phản ứng oxi hóa – khử	1	0,75			1	1				1	5,5						1	1	7,25	2,5%
4		4. Ý nghĩa của phản ứng oxi hóa – khử					1	1											1		1	2,5%
5	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	1. Phản ứng tỏa nhiệt	1	0,75															1		0,75	7,5%
6		2. Phản ứng thu nhiệt	1	0,75															1		0,75	5%
7		3. Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng.	1	0,75															1		0,75	7,5%
8		4. Enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành)	1	0,75			1	1				1	5						2		6,75	12,5%
9		5. Ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^0$					1	1											1		1	2,5%
10	Tính biến thiên enthalpy của phản	1. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết													1	9			1	9	9	7,5%

BẢNG ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2 – HÓA HỌC 10 - CTST

TT	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
1	Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống	1. Số oxi hóa	Nhận biết: - Nêu được khái niệm số oxi hóa - Nêu các quy tắc xác định số oxi hóa Thông hiểu Xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố	1	1		
2		2. Phản ứng oxi hóa – khử.	Nhận biết: -Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử, - Khái niệm chất oxi hóa. - Khái niệm chất khử. - Khái niệm quá trình oxi hóa. - Khái niệm quá trình khử. - Nhận biết phản ứng thuộc loại phản ứng oxi hóa khử Thông hiểu - Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố - Chất oxi hóa là chất nhận electron, chất khử là chất nhường electron. - Sự oxi hóa là sự nhường electron, sự khử là sự nhận electron. - Xác định số electron nhường nhận trong các phản ứng oxi hóa -khử.	1	1		
3		3. Lập PTHH của phản ứng oxi hóa – khử	Thông hiểu: - các bước lập PT phản ứng oxi hóa – khử. - Lập được PT phản ứng oxi hóa – khử dựa vào số oxi hóa (PP thăng bằng electron) Vận dụng: – Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử đơn giản bằng phương pháp thăng bằng electron. Vận dụng cao: –Lập được PT phản ứng oxi hoá – khử phức tạp bằng phương pháp thăng bằng electron. - Giải bài toán bằng phương pháp bảo toàn mol electron - Dựa vào phản ứng oxi hóa khử giải quyết được một số vấn đề thực tiễn.	1	1	1	

4		4. Ý nghĩa của phản ứng oxi hóa – khử	Nhận biết: – Mô tả được một số phản ứng oxi hoá – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống. Vận dụng - Giải quyết vấn đề liên quan thực tiễn		1			
5	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	1. Phản ứng tỏa nhiệt	Nhận biết: -Trình bày được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt - Dựa vào phản ứng hóa học và dữ kiện xác định đây là phản ứng tỏa nhiệt Thông hiểu -Tính được $\Delta_r H_{298}^0$, $\Delta_f H_{298}^0$ từ dữ kiện nhiệt phản ứng, dữ kiện nhiệt tạo thành. - Cho dữ kiện nhiệt phản ứng xác định nhận định đúng sai.	1				
6		2. Phản ứng thu nhiệt	Nhận biết: -Trình bày được khái niệm phản ứng thu nhiệt. - Dựa vào phản ứng hóa học và dữ kiện xác định đây là phản ứng thu nhiệt	1				
7		3. Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng.	Nhận biết: -Trình bày được điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25° C hay 298 K); - Trình bày được khái niệm biến thiên enthalpy chuẩn hay nhiệt phản ứng chuẩn $\Delta_r H_{298}^0$ Thông hiểu - Cách biểu diễn phương trình nhiệt hóa học. Vận dụng: Tính khối lượng chất cần đốt cháy để cung cấp nhiệt cho phản ứng khác	1	1			
8		4. Enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành)	Nhận biết: Trình bày được khái niệm enthalpy tạo thành hay nhiệt tạo thành chuẩn $\Delta_f H_{298}^0$ Vận dụng: Tính enthalpy tạo thành hay nhiệt tạo thành chuẩn $\Delta_f H_{298}^0$	1	1	1		
9		5. Ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^0$	Nhận biết: Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^0$.			1		

10	Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	1. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết	<p>Thông hiểu: -Tính được biến thiên enthalpy chuẩn từ E_b cho sẵn hoặc $\Delta_r H_{298}^0$ các chất tham gia</p> <p>Vận dụng: -Tính được $\Delta_r H_{298}^0$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết nhiệt tạo thành cho sẵn.</p> <p>Vận dụng cao: -Giải quyết các vấn đề thực tiễn liên quan</p>				1
11		2. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành.	<p>Vận dụng: Tính được $\Delta_r H_{298}^0$ của một phản ứng</p> <p>Vận dụng cao: -Giải quyết các vấn đề thực tiễn liên quan biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học.</p>				1