

SỞ GIÁO DỤC ĐÀO TẠO TP.HỒ CHÍ MINH

Trường THPT Trường Chinh

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2

MÔN HÓA 10- THỜI GIAN LÀM BÀI 45 PHÚT.

TRẮC NGHIỆM 30% - CÂU ĐÚNG SAI 20% - CÂU TRẢ LỜI NGẮN 20%- TỰ LUẬN 30%

1. Thời điểm kiểm tra: tuần từ 10 đến 15/03/2025.

2. Thời gian làm bài: 45 phút.

3. Hình thức kiểm tra:

Phần I (3,0 điểm)	Phần II (2,0 điểm)	Phần III (2,0 điểm)	Phần IV (3,0 điểm)
12 câu trắc nghiệm 4 lựa chọn (0,25 điểm/câu).	2 câu trắc nghiệm đúng sai, mỗi câu 4 ý (1,0 điểm/câu).	4 câu trả lời ngắn (0,5 điểm/câu).	3 câu tự luận (1 điểm/câu).

4. Bảng năng lực và cấp độ tư duy:

Năng lực	Cấp độ tư duy											
	Phần I			Phần II			Phần III			Phần IV		
	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng
Nhận thức hóa học	10	2		4	2	1	1	1			1	
Tìm hiểu thế giới tự nhiên						1		1				
Vận dụng kiến thức, kĩ năng									1			2
Tổng lệnh hỏi	10	2		4	2	2		2	1		1	2
Tổng điểm	2,5	0,5	0	1,0	0,5	0,5	0,5	1,0	0,5	0	1,0	2,0

5. Cấu trúc:

	Phần I (3,0 điểm)			Phần II (2,0 điểm)				Phần III (2,0 điểm)				Phần IV (3,0 điểm)		
	Trắc nghiệm	Mức độ		Đúng, Sai	Mức độ			Trả lời ngắn	Mức độ			Tự luận		
		Biết	Hiểu		Biết	Hiểu	Vận dụng		Biết	Hiểu	Vận dụng		Hiểu	Vận dụng
Số câu/ý	12	10	02	8	02	04	02	4	2	2		3	1	2
Số điểm	3,0	2,5	0,5	2,0	0,5	1,0	0,5	2,0	1,0	1,0	0	3,0	1,0	2,0

Điểm lý thuyết	3,0	2,5	0,5	1,5	0,5	1,0		2,0	1,0	1,0	1,0	1,0	
Điểm bài toán				0,5			0,5				2,0		2,0
Tổng điểm	3,0	2,5	0,5	2,0	0,5	1,0	0,5	2,0	1,0	1,0	3,0	1,0	2,0

6. Ma trận đề kiểm tra giữa kì 2

STT	Chủ đề	Nội dung/ đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá												Tổng			Tỉ lệ % điểm
			TNKQ									Tự luận						
			Nhiều lựa chọn			Đúng - Sai			Trả lời ngắn									
			Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	
1	Chương 4	Bài 12. Phản ứng oxi - khử	4	1		1	2	1BT	1*	1*			1		5	3	1	30,0
2	Chương 5	Bài 13. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy	2			1	2	1BT	1*	1*				1	5	2	2	30,0
3		Bài 14. Tính biến thiên enthalpy	2															
4	Chương 6	Bài 15. Phương trình tốc độ	2											1	2		1	15,0

		và hằng số tốc độ.																
5	Tổng hợp kiến thức			1					2*	2*					2	3		25,0
Tổng số câu			10	2		2	4	2	2	2			1	2	14	8	4	
Tổng số điểm			3,0			2,0			2,0			3,0			4	3	3	100
Tỉ lệ			30%			20%			20%			30%						

*: câu có thể chọn 1 trong các nội dung hoặc tổng hợp các nội dung

BT: câu toán.

Phản trả lời ngắn: Câu 1(Cân bằng phản ứng oxi hóa khử)

Câu 2 (Bài toán enthalpy),

Câu 3 (Bài toán tốc độ)

7. Bản đặc tả đề kiểm tra giữa kì 2

STT	Chủ đề	Nội dung/ đơn vị kiến thức	Yêu cầu cần đạt	Số câu hỏi ở các mức độ đánh giá											
				TNKQ									Tự luận		
				Nhiều lựa chọn			Đúng - Sai			Trả lời ngắn					
				Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng	Biết	Hiểu	Vận dụng
1	Chương 4	Bài 12. Phản ứng oxi -khử	Biết: – Nêu được khái niệm và xác định số oxi hóa của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất HH.1.1	P1. C1, C2 C3 C4			P2. C1 a								
			– Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hóa khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hóa khử. HH.1.1												
			Hiểu: – Mô tả được một số phản ứng oxi hoá – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống. HH.1.2		P1. C5			P2. C1 b,c							

3			ứng) của phản ứng $\Delta_f H_{298}^0$. HH.1.2						P2. C2d (BT)						
			Hiểu: – Thông qua thực hành thí nghiệm (hoặc quan sát video thí nghiệm), nhận biết được phản ứng nào là phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng nào là thu nhiệt. HH.2.1												
			Vận dụng: – Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học để giải thích được một số phản ứng hóa học diễn ra trong tự nhiên, trong cơ thể người là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt. HH.3.1												
		Bài 14. Tính biến thiên enthalpy	Biết: – Tính được $\Delta_r H_{298}^0$ của một phản ứng hóa học. HH.1.5	P1. C8, C9											
			Hiểu: – Dựa vào các số liệu đã cho và công thức để tính được $\Delta_r H_{298}^0$ của một phản ứng hóa học. HH.2.4												
			Vận dụng: – Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học để giải thích được một số phản ứng hóa học diễn ra trong tự nhiên, trong cơ thể người là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt. Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học để giải												

			thích được một số phản ứng hóa học diễn ra trong tự nhiên, trong cuộc sống. HH.3.1												
4	Chương 6	Bài 15. Phương trình tốc độ và hằng số tốc độ.	Biết: – Nêu được ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng	P1. C10, C11											
			– Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hóa học.												
			Hiểu: – Trình bày được cách tính tốc độ trung bình của phản ứng.												
			Vận dụng: – Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ cho phản ứng đơn giản.Áp dụng tính tốc độ phản ứng										P4. C3 (BT)		
5	Tổng hợp kiến thức		–	P1. C12				P3. C1 C2	P3. C3 C4						
6	Tổng câu			10	2	0	2	4	2	2	2	0	0	1	2
7	Tổng điểm			3,0			2,0			2,0			3,0		
8	Tỉ lệ			30			20			20			30		