

TỔ: HOÁ HỌC

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 08 tháng 4 năm 2024

NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KỲ II – NĂM HỌC 2023 – 2024

MÔN: HÓA HỌC – KHỐI 10

Hình thức: Trắc nghiệm 70% – Tự luận 30%

Thời gian 45'

I. TRẮC NGHIỆM

- 1) Chương 4. Phản ứng oxi hoá – khử.
- 2) Chương 5. Năng lượng hoá học.
- 3) Chương 6. Tốc độ phản ứng hoá học.
- 4) Chương 7. Nguyên tố nhóm VIIA.

II. TỰ LUẬN

- 1) Viết phương trình hoá học và nêu hiện tượng.
- 2) Lí thuyết nhóm VIIA.
- 3) Bài toán tính biến thiên entropy của phản ứng.
- 4) Bài toán về tốc độ trung bình của phản ứng.

**DUYỆT CỦA BGH
PHÓ HIỆU TRƯỞNG**

Tổ trưởng chuyên môn



Trần Thị Huyền Trang

Văn Thị Kim Thành

Nơi nhận :

- + BGH ;
- + GV trong tổ ;
- + Lưu hồ sơ CM.

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HKII - NĂM HỌC 2023-2024
MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10

A. Ma trận

S T T	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC																Tổng số câu		Tổng thời gian	Tỉ lệ %
			NHẬN BIẾT				THÔNG HIỂU				VẬN DỤNG				VẬN DỤNG CAO							
			ch TN	Tg	ch TL	Tg	ch TN	Tg	ch TL	Tg	ch TN	Tg	ch TL	Tg	ch TL	Tg	ch TL	Tg	ch TN	ch TL		
1	Chương 4. Phản ứng oxi hoá – khử.		2	1,50			1	1,00							1	2,25			4	0	4,75	
2	Chương 5. Năng lượng hoá học.	II.1 Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học	2	1,50			1	1,00											3	0	2,5	7,5 %
		II.2 Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học	2	1,50			1	1,00							1	2,25			4	0	4,75	10 %



3	Chương 6. Tốc độ phản ứng hoá học.	III.1 Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng	2	1,50			1	1,00				1	6,00	1	2,25			4	1	10,75	20 %	
		III.2 Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hoá học	2	1,50			2	2,00						1	2,25			5		5,75	12,5 %	
4	Chương 7. Nguyên tố nhóm VIIA.	IV.1 Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA	3	2,25			1	1,00	1	4,00								4	1	7,25	17,5 %	
		IV.2 Hydrogen halide – Một số phản ứng của ion halide	3	2,25			1	1,00					1	6,00					4	1	9,25	20 %
Tổng			16	12,0	0	0,0	8	8,0	1	4.0	0	0.0	2	12,0	4	9,0	0	0,0	28	3	45	100 %
Tỉ lệ			40%			30%				20%			10%								100 %	

Tổng điểm		4.0	3.0	2.0	1.0				10, 0
-----------	--	-----	-----	-----	-----	--	--	--	----------



**DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG**

[Signature]
Trần Thị Huyền Trang

TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN

[Signature]
Văn Thị Kim Thành

Nơi nhận :

- BGH;
- GV trong tổ;
- Lưu hồ sơ.



ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA HKII - NĂM HỌC 2023-2024
MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10

STT	NỘI DUNG KIẾN THỨC	ĐƠN VỊ KIẾN THỨC	Chuẩn kiến thức kĩ năng cần kiểm tra	Số câu hỏi theo mức độ nhận thức			
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng thấp	Vận dụng cao
1	Chương 4. Phản ứng oxi hoá – khử.		Nhận biết: - Khái niệm chất oxi hóa. - Khái niệm chất khử. - Khái niệm sự oxi hóa. - Khái niệm sự khử. - Khái niệm phản ứng oxi hóa khử. Thông hiểu: - Phản ứng oxi hoá - khử là phản ứng hoá học trong đó có sự thay đổi số oxi hoá của nguyên tố. - Chất oxi hoá là chất nhận electron, chất khử là chất nhường electron. - Sự oxi hoá là sự nhường electron, sự khử là sự nhận electron. - Các bước lập phương trình phản ứng oxi hoá - khử. - Xác định được số electron nhường, thu trong các phản ứng oxi hóa – khử. Vận dụng cao: - Lập phương trình phản ứng oxi hóa – khử.	2	1	0	1
2	Chương 5. Năng lượng hoá học.	II.1 Enthalpy tạo thành và biến thiên	Nhận biết: - Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25°C hay 298 K); - Trình bày được enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng;	2	1	0	0

3		enthalpy của phản ứng hoá học	Thông hiểu: - Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^\circ$.				
		II.2 Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học	Nhận biết: - Khái niệm năng lượng liên kết. - Trình bày công thức tính biến thiên enthalpy phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành. Thông hiểu: - Tính được biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết và enthalpy tạo thành. Vận dụng: - Giải thích được các quá trình xảy ra trong tự nhiên qua các phương trình nhiệt hóa học.	2	1	0	1
		III.1 Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng	Nhận biết: - Định nghĩa tốc độ phản ứng và ví dụ cụ thể. - Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng: nồng độ, áp suất, nhiệt độ, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác. Thông hiểu: - Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng tốc độ phản ứng và nồng độ phản ứng đơn giản - Nêu được ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng. Vận dụng: - Tính được tốc độ phản ứng trung bình của phản ứng. - Xác định được sự thay đổi tốc độ phản ứng khi thay đổi nồng độ chất tham gia. Vận dụng cao: - Xác định tốc độ phản ứng từ các số liệu thực nghiệm của phản ứng.	2	1	1	1
		III.2 Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hoá học	Nhận biết: - Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng: nồng độ, áp suất, nhiệt độ, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác. Thông hiểu: - Hiểu được các yếu tố nồng độ, áp suất, nhiệt độ, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác ảnh hưởng như thế nào đến tốc độ phản ứng.	2	2	0	1



4	Chương 7. Nguyên tố nhóm VIIA.	IV.1 Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA	Nhận biết: - Vị trí nhóm halogen trong bảng tuần hoàn. - Cấu hình lớp electron ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố halogen. - Tính chất vật lí, trạng thái tồn tại của halogen - Công thức cấu tạo các đơn chất. - Sự biến đổi tính chất hóa học của các đơn chất trong nhóm halogen. Thông hiểu: - Nguyên nhân của sự biến đổi tính chất vật lí của các halogen. - Tính chất hóa học cơ bản của halogen là tính oxi hóa mạnh dựa vào cấu hình lớp electron ngoài cùng. - Nguyên nhân biến đổi tính chất hóa học của các đơn chất trong nhóm halogen. Vận dụng: - Viết được cấu hình lớp electron ngoài cùng của nguyên tử F, Cl, Br, I. - Dự đoán được tính chất hóa học cơ bản của halogen là tính oxi hóa mạnh dựa vào cấu hình lớp electron ngoài cùng và một số tính chất khác của nguyên tử. - Dự đoán, kiểm tra và kết luận được về tính chất hóa học cơ bản của halogen. - Quan sát các thí nghiệm hoặc hình ảnh thí nghiệm rút ra nhận xét. - Viết các phương trình hóa học minh họa tính chất hoá học của halogen.	3	2	0	0
		IV.2 Hydrogen halide – Một số phản ứng của ion halide	Nhận biết: - Trình bày được xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid. - Xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi của hydrogen halide. - Trình bày được tính chất hóa học của các ion halide. - Nêu được các ứng dụng của hydrogen halide. Thông hiểu: - Dung dịch HF ăn mòn các đồ vật bằng thủy tinh. - Tính acid của các dung dịch tăng dần theo dãy HF, HCl, HBr, HI. - Viết được phương trình thể hiện tính acid của dung dịch hydrohalic acid.	3	1	1	0

			Vận dụng: - Viết PTHH thể hiện tính khử của các ion halide. - So sánh tính khử của các ion halide. - Phân biệt các dung dịch chứa ion halide - Tính nồng độ hoặc thể tích của dung dịch tham gia hoặc tạo thành trong phản ứng. - Vận dụng giải một số bài tập liên quan đến dung dịch hydrohalic acid và ion halide.				
--	--	--	--	--	--	--	--

**DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG**



Trần Thị Huyền Trang

TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN

Văn Thị Kim Thành

