

TỔ: HÓA HỌC

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 27 tháng 11 năm 2023

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

MÔN: HÓA HỌC – KHỐI 10 (chương trình chuẩn)

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

Thời gian 45'

I. Trắc nghiệm

Lí thuyết chương 1: Cấu tạo nguyên tử

Lí thuyết chương 2: Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học.

Lí thuyết chương 3: Liên kết hoá học.

II. Tự luận

1. Mối liên hệ giữa cấu hình electron, vị trí và tính chất của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn.
2. Viết công thức Lewis, công thức cấu tạo.
3. Thực tế.

DUYỆT CỦA BGH

PHÓ HIỆU TRƯỞNG



Trần Thị Huyền Trang

Tổ trưởng chuyên môn

Văn Thị Kim Thành

Nơi nhận :

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

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 27 tháng 11 năm 2023.

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2023-2024
MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10
Hình thức: Trắc nghiệm 70% - Tự luận 30%

S T T	CHƯƠNG /CHỦ ĐỀ	NỘI DUNG 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 TN	tg	ch TL	tg	ch TN	ch TL		
1	Cấu tạo nguyên tử	1. Các thành phần của nguyên tử	1	0.75	0	0.0	1	2.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	2	0	2.75	5%
		2. Nguyên tổ hoá học	2	1.5	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	2	0	1.5	5%
		3. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử	1	0.75	0	0.0	1	1.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	2	0	1.75	5%
2		Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	2	1.5	0	0.0	0	0.0	0	0.0	1	1.5	0	0.0	0	0.0	0	0.0	3	6	3.0	22.5 %



3		2. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố, thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì và trong một nhóm	2	1.5	0	0.0	1	1.0	0	0.0	1	1.5	0	0.0	0	0.0	0	0.0	4	0	4.0	10%
		3. Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	2	1.5	0	0.0	1	1.0	0	0.0	0	0.0	2	3.0	0	0.0	4	9.0	3	6	13.5	22.5%
	Liên kết hoá học	1. Quy tắc octet	1	0.75	0	0.0	1	1.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	2	0	1.75	5%
		2. Liên kết ion	2	1.5	0	0.0	3	3.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	5	0	4.5	12.5%
		3. Liên kết cộng hoá trị	1	0.75	0	0.0	0	0.0	2	2.0	0	0.0	4	6.0	0	0.0	0	0.0	1	6	8.75	17.5%
		4. Liên kết hydrogen và tương tác van der Waals	2	1.5	0	0.0	2	2.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	0	0.0	4	0	3.5	10%

		Tổng	16	12.0	0	0.0	10	10.0	2	2.0	2	3.0	6	9.0	0	0.0	4	9.0	28	12	45	100%
		Tỉ lệ	40.0%				30.0%				20.0%				10.0							100%
		Tổng điểm	4.0				3.0				2.0				1.0							10.0

DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU



P. HIỆU TRƯỞNG

Trần Thị Huyền Trang

TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN

(Signature)

Văn Thị Kim Thành

Nơi nhận :

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



Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 27 tháng 11 năm 2023.

MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2023-2024
MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10

STT	NỘI DUNG 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	Cấu tạo nguyên tử	Nhận biết - Thành phần cấu tạo nguyên tử. - Kí hiệu của nguyên tử. - Từ kí hiệu ntử suy ra số hạt. - Khái niệm đồng vị, nguyên tử khối trung bình. - Sự chuyển động e trong nguyên tử. - Hình dạng các orbital s, p. - Thứ tự mức năng lượng. Thông hiểu - Các quy tắc viết cấu hình electron nguyên tử. - Khối nguyên tử (s, p, d, f), tính chất nguyên tố (kim loại, phi kim, khí hiếm) dựa vào cấu hình electron. - Xác định số e hóa trị, số e độc thân	4	2	0	0
2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	Nhận biết - Khái niệm chu kì, nhóm, số nhóm, số chu kì, loại nhóm, loại chu kì. - Các nhóm A gồm các nguyên tố loại s, p. Nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong BTH. - Cấu hình electron khái quát của nhóm A. Thông hiểu - Cách xác định vị trí nguyên tố dựa vào cấu hình electron cho sẵn. - Tính chất hóa học các nguyên tố cùng nhóm A tương tự nhau.	6	2	4	4

		- So sánh được tính kim loại, phi kim, tính acid, base. Vận dụng - Nắm được quy luật biến đổi tính chất của các nguyên tố trong chu kì và nhóm dựa vào cấu hình electron. - Mối liên hệ giữa cấu hình electron, vị trí, tính chất nguyên tố trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. - Mối quan hệ giữa electron hóa trị và vị trí nguyên tố. Xác định được CT oxide, hydroxide, xác định hóa trị của nguyên tố.				
3	Liên kết hoá học	Nhận biết - Vì sao các nguyên tử lại liên kết với nhau. - Quy tắc octet - Định nghĩa liên kết ion, liên kết cộng hóa trị, liên kết cho nhận - Phân biệt được các loại liên kết dựa theo độ âm điện - Sự hình thành liên kết σ , π . Thông hiểu - Giải thích được trạng thái các hợp chất có liên kết ion, liên kết cộng hóa trị. - Công thức Lewis của một số chất đơn giản - Giải thích được sự hình thành liên kết σ , liên kết π qua sự xen phủ AO. Vận dụng - Viết công thức lewis và công thức cấu tạo một số hợp chất đơn giản và phức tạp.	6	8	4	0

DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU

TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN


 PHỤ HIỆU TRƯỞNG
 TRẦN THỊ HUỖN TRANG



VĂN THỊ KIM THÀNH

Nơi nhận :

+ BGH ;

+ GV trong tổ ;

+ Lưu hồ sơ CM.