

THPT BÌNH CHÁNH
TỔ HOÁ HỌC

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐỊNH KÌ GIỮA HKI MÔN HÓA HỌC KHỐI 10_NH 2023-2024

TT	Chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu		Tổng % điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao				
			Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	TN	TL	
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)
1	Chủ đề Cấu tạo nguyên tử (11 .tiết)	Các thành phần của nguyên tử	2			1					2	1	1,5
		Nguyên tố hóa học	2			1		1			2	2	2
		Cấu trúc lớp vỏ electron của nguyên tử	2			1		1			2	2	2
2	Chủ đề Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học (9 tiết)	Cấu tạo bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	2	1	1						3	1	2,75
		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 nhóm			2						2		0.5
		Định luật tuần hoàn – Ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.	2		1						3		0.75
		Tổng hợp chủ đề 1,2							2		2		0.5

Tổng		10	1	4	3		2	2		16	6	
Tỉ lệ %		25%	15%	10%	30%		25%	5%				
Tổng hợp chung		40%		30%		25%		5%				100%

KHUNG BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I MÔN HÓA HỌC NH 2023_2024

TT	Chương/ Chủ đề	Nội dung/Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức	Số câu hỏi theo mức độ nhận thức						
				Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao
				TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)
1	Chủ đề Cấu tạo nguyên tử	1. Các thành phần của nguyên tử	Nhận biết - Trình bày được thành phần của nguyên tử (nguyên tử vô cùng nhỏ; nguyên tử gồm 2 phần: hạt nhân và lớp vỏ nguyên tử; hạt nhân tạo nên bởi các hạt proton (p), neutron (n); Lớp vỏ tạo nên bởi các electron (e); - Điện tích, khối lượng mỗi loại hạt).	2						
			Thông hiểu - So sánh được khối lượng của electron với proton và neutron, kích thước của hạt nhân với kích thước nguyên tử.				1			
		2. Nguyên tố hóa học	Nhận biết - Trình bày được khái niệm về nguyên tố hoá học, số hiệu nguyên tử và kí hiệu nguyên tử. - Phát biểu được khái niệm đồng vị, nguyên tử khối.	2						

			Thông hiểu: - Tìm số hạt proton, neutron, electron, điện tích hạt nhân, số khối của một nguyên tử dựa trên các thông tin cho trước. - Tính được nguyên tử khối trung bình dựa vào khối lượng nguyên tử và phân trăm số nguyên tử của các đồng vị theo phổ khối lượng được cung cấp.				1			
			Vận dụng: - Sử dụng công thức tính nguyên tử khối trung bình để tìm số khối đồng vị còn lại, hoặc tính % các đồng vị của một nguyên tố.						1	
		3. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử	Nhận biết - Nêu được khái niệm về orbital nguyên tử (AO), mô tả được hình dạng của AO (s, p), số lượng electron trong 1 AO. - Trình bày được khái niệm 1 lớp, phân lớp electron và mối quan hệ về số lượng phân lớp trong một lớp. Liên hệ được về số lượng AO trong một phân lớp, trong một lớp.	2						
			Thông hiểu: - Trình bày và so sánh được mô hình của Rutherford – Bohr với				1			

			mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử. - Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z.							
			Vận dụng - Dựa vào đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử dự đoán được tính chất hoá học cơ bản (kim loại hay phi kim) của nguyên tố tương ứng.						1	
2	Chủ đề Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Nhận biết - Mô tả được cấu tạo bảng tuần hoàn, các khái niệm(ô, chu kì, nhóm)	2	1					
			Thông hiểu - Nêu được nguyên tắc sắp xếp của bảng tuần hoàn dựa theo cấu hình electron. - Phân loại được nguyên tố (dựa theo cấu hình electron s,p,d,f; dựa theo tính chất hoá học: kim loại, phi kim, khí hiếm).			1				

		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 nhóm	Thông hiểu - Giải thích được xu hướng biến đổi bán kính, độ âm điện, tính chất kim loại, phi kim trong một chu kì, nhóm. - Nhận xét được xu hướng biến đổi thành phần, tính chất acid/base của các oxide và hydroxide theo chu kì. - Viết được phương trình phản ứng minh họa.			2				
		3. Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.	Nhận biết - Phát biểu được định luật tuần hoàn	2						
			Thông hiểu - Trình bày được ý nghĩa, mối quan hệ giữa vị trí với tính chất và ngược lại			1				
			Tổng hợp							2
Tổng số câu				10	1	4	3		2	2
Tỉ lệ % các mức độ nhận thức				40%		30%		25%		5%
Tỉ lệ % chung				70%				30%		