

Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 2 tháng 10 năm 2023

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA HỌC KÌ I
MÔN HÓA HỌC LỚP 10

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng			% Tổng điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Số CH		Thời gian (phút)	
			Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	TN	TL		
1	Cấu tạo nguyên tử	1.1. Thành phần nguyên tử	1	3	2	10	2	13				10	45	10
		1.2. Nguyên tố hóa học	1	3	1	5								
		1.3. Cấu trúc vỏ electron nguyên tử	1	3		5								
2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Cấu tạo bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	1	3	1									
Tổng			4	12	4	20	2	13	0	0	0	10	45	10
Tỉ lệ %			40%		40%		20%		0%					100%

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I
MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI 45 PHÚT

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ kiến thức, kỹ năng cần kiểm tra, đánh giá	Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức				Tổng
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
1	Cấu tạo nguyên tử	1.1. Thành phần nguyên tử	Nhận biết - Nguyên tử có cấu tạo rỗng gồm hạt nhân mang điện tích dương và vỏ nguyên tử mang điện tích âm. - Hạt nhân gồm các hạt proton và neutron. - Kí hiệu, khối lượng và điện tích của electron, proton và neutron. Thông hiểu - Xác định khối lượng nguyên tử. - Bài toán hạt. Vận dụng - Áp dụng kiến thức thành phần nguyên tử giải quyết một số vấn đề thực tiễn.	1	2			
		1.2. Nguyên tố hóa học	Nhận biết - Khái niệm nguyên tố hóa học. - Khái niệm đồng vị. - Xác định số electron, số proton, số neutron, số khối, điện tích hạt nhân, số hiệu nguyên tử khi biết kí hiệu nguyên tử và ngược lại. Thông hiểu - Tính nguyên tử khối trung bình của nguyên tố có nhiều đồng vị. - Tính phần trăm các đồng vị. Vận dụng - Tính số nguyên tử đồng vị. - Tính thành phần phần trăm của đồng vị có trong hợp chất. - Áp dụng kiến thức thành phần nguyên tử giải quyết một số vấn đề thực tiễn.	1	1	2		
		1.3. Cấu trúc vỏ electron	Nhận biết - Thứ tự các mức năng lượng của các electron trong nguyên tử. - Đặc điểm của lớp electron ngoài cùng.	1	1			

		nguyên tử	- Quy tắc Hund, nguyên lí Pauli. Thông hiểu - Viết được cấu hình electron, biểu diễn cấu hình theo orbital nguyên tử của một số nguyên tố hoá học. - Xác định số lớp e, số electron lớp ngoài cùng. - Xác định số electron độc thân.					
2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Cấu tạo bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Nhận biết - Nêu được khái niệm ô, chu kỳ, nhóm. - Nêu được nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong bảng tuần hoàn. Thông hiểu - Xác định loại nguyên tố s, p, d, f dựa vào cấu hình electron nguyên tử. - Dựa vào cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử suy ra tính chất hoá học cơ bản (là kim loại, phi kim hay khí hiếm) của nguyên tố tương ứng.	1				
Tổng				4	4	2	0	10
Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức				40%	40%	20%	0%	100%
Tỉ lệ chung				80%		20%		100%