

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I - LỚP 10- MÔN HÓA HỌC
NĂM HỌC 2024 - 2025**

TT	Chương/ chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ đánh giá									Tổng			Tỉ lệ % điểm	
			TNKQ nhiều lựa chọn (I)			TNKQ đúng – sai (II)			TNKQ trả lời ngắn (III)							
			Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD		
1	Cấu tạo nguyên tử (11 tiết)	<i>Nhập môn hoá học</i>													0	
		<i>1. Các thành phần của nguyên tử</i>	1	1			1						1	2		7,5%
		<i>2. Nguyên tố hoá học ...</i>	1	1			1						1	2		7,5%
		<i>3. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử</i>	1	1		1		1				1	2	1	2	13,75%
2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (9 tiết)	<i>1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học</i>	2	1		1	1					3	2		12,5%	
		<i>2. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố trong một chu kì và trong một nhóm</i>	1			1						2				5%
		<i>3. Xu hướng biến đổi thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì</i>				1	1				1		1	3		11,25%
		<i>4. Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học</i>	1				1					1	1	1	1	0,875%
3	Liên kết hoá học (12 tiết)	<i>1. Quy tắc octet</i>		1		1						1	1		5%	

		<i>2. Liên kết ion</i>	1	1		1						2	1		7,5%
		<i>3. Liên kết cộng hoá trị</i>	1	1		2	1			1		3	2	1	16,25%
		<i>4. Liên kết hydrogen và tương tác van der Waals</i>	1				1					1	1		5%
Tổng số câu			10	8		8	7	1		1	3				
Tổng số điểm			2,5	2,0		2,0	1,75	0,25		0,375	1,125				
Tỉ lệ %			45			40			15						

T T	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
		nguyên tử	<ul style="list-style-type: none"> – Mô tả được hình dạng của AO (s, p), số lượng electron trong 1 AO. (HH1.3) – *Trình bày được khái niệm lớp electron, phân lớp electron. (HH1.2) 									
			<ul style="list-style-type: none"> – Trình bày được mô hình của Rutherford – Bohr mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử. (HH1.2) – Trình bày được mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử. (HH1.2) – So sánh được mô hình của Rutherford – Bohr với mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử. (HH1.4) – Trình bày được 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. (HH1.1) – Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z của 20 nguyên tố đầu tiên trong bảng tuần hoàn. (HH1.5) 		1 câu		1 ý					
			<ul style="list-style-type: none"> – 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. (HH1.6) 		1 câu							

T T	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	– Nêu được về lịch sử phát minh định luật tuần hoàn và bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học. (HH1.1) – Mô tả được cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học và nêu được các khái niệm liên quan (ô, chu kì, nhóm). (HH1.2-1.1)	1 câu								
			– *Nêu được nguyên tắc sắp xếp của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (dựa theo cấu hình electron). (HH1.1) – Phân loại được nguyên tố (dựa theo cấu hình electron: nguyên tố s, p, d, f; dựa theo tính chất hoá học: kim loại, phi kim, khí hiếm). (HH1.3)		1 câu		2 ý					
		2. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố trong một chu kì và trong một nhóm	– Giải thích được xu hướng biến đổi bán kính nguyên tử trong một chu kì, trong một nhóm (nhóm A) (dựa theo lực hút tĩnh điện của hạt nhân với electron ngoài cùng và dựa theo số lớp electron tăng trong một nhóm theo chiều từ trên xuống dưới). (HH1.6) – Nhận xét và giải thích được xu hướng biến đổi độ âm điện và tính kim loại, phi kim của nguyên tử các nguyên tố trong một chu kì, trong một nhóm (nhóm A). (HH1.6)	1 câu								
		3. Xu hướng	Nhận xét được xu hướng biến đổi		1 câu			2 ý	1 ý			

T T	Chương	Nội dung	Yêu cầu cần đạt – Chỉ báo	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn			Trắc nghiệm đúng sai			Trắc nghiệm trả lời ngắn		
				NB	TH	VD	NB	TH	VD	NB	TH	VD
			Vận dụng để giải thích được sự xuất hiện liên kết hydrogen (với nguyên tố có độ âm điện lớn: N, O, F). (HH3.3)					1 ý				