

MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2021-2022

Môn: HÓA HỌC - LỚP 10

Nội dung kiến thức của chương		Mức độ nhận thức				Cộng
		Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
		TNKQ	TNKQ	TL	TL	
1	Nguyên tử	- Nêu được thành phần nguyên tử và điện tích mỗi loại hạt. - Nêu được kí hiệu nguyên tử dạng $\overset{A}{\underset{Z}{X}}$. - Nêu được mối liên hệ giữa số p, số e, với số hiệu nguyên tử. Từ số hiệu nguyên tử xác định tên nguyên tố. - Xác định được số electron tối đa trong một lớp, phân lớp; số phân lớp trong các lớp. - Xác định được số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử. - Nêu được khái niệm đồng vị, nguyên tố hóa học.	- Xác định được kí hiệu nguyên tử từ các đại lượng. -Xác định được số khối. -Viết được cấu hình electron nguyên tử. -Xác định được nguyên tố là kim loại, phi kim hay khí hiếm, nguyên tố s, p, d, f.	- Giải được các bài tập về mối quan hệ giữa các thành phần cấu tạo nguyên tử (p, n, e). - Giải bài tập về đồng vị.		
	<i>Số câu</i>	6	4	1	0	10TN 1TL
	<i>Số điểm</i>	2,0	1,3	1,0	0	4,3
2	Bảng TH các NTHH, ĐL tuần hoàn	- Nêu nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong bảng HTTH. - Nêu được định nghĩa nhóm A; xác định được mối liên hệ giữa số chu kỳ, nhóm A với cấu tạo nguyên tử; nêu cấu tạo của bảng HTTH; xác định được thông tin của 1 nguyên tố cụ thể thông qua vị trí trong bảng HTTH. - Nêu được nguyên nhân sự biến đổi tuần hoàn tính chất của các nguyên tố - Nêu được các khái niệm và quy luật biến đổi bán kính nguyên tử, độ âm điện, tính phi kim, kim loại, ... của nguyên tử một số nguyên tố trong một chu kỳ, một nhóm A.	- Dựa vào cấu hình electron n.tử xác định vị trí của n.tổ trong bảng tuần hoàn và ngược lại. - So sánh tính KL, PK, bán kính n.tử, độ âm điện, ... của 1 nguyên tố với các nguyên tố lân cận. - Xác định được những đại lượng biến đổi tuần hoàn.	Giải BT về Công thức hóa học liên quan đến % khối lượng của các nguyên tố trong công thức oxit cao nhất và công thức hợp chất khí với hidro, hóa trị, vị trí/bảng HTTH, ...	Giải BT về kim loại hoặc hỗn hợp kim loại, hợp chất tác dụng với axit,... hoặc các vấn đề liên hệ thực tiễn.	
	<i>Số câu</i>	6	3	1	1	9TN 2 TL
	<i>Số điểm</i>	2,0	1,0	1,0	1,0	5,0
3	Tổng hợp		Tổng hợp lý thuyết			

Nội dung kiến thức của chương	Mức độ nhận thức				Cộng
	Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
	TNKQ	TNKQ	TL	TL	
	Số câu	2	0	0	2TN 0TL
	Số điểm	0,7		0	0,7
Tổng câu	12	9	2 2	1 1	21TN 3TL
Tổng điểm	4,0	3,0	2,0	1,0	10,0

Ghi chú: Không đưa các bài tập nặng về tính toán, ít bản chất hóa học trong dạy học, thi, kiểm tra đánh giá.
 Học sinh được sử dụng bảng Hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hoá học.