

MA TRẬN KIỂM TRA 1 TIẾT LẦN 2 KHỐI 10

Nội dung kiến thức	Mức độ nhận thức							
	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng ở mức cao hơn	
	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL
1. Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	- Nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong BTH - Cấu tạo của bảng tuần hoàn: ô, chu kì, nhóm nguyên tố Việt cấu hình electron suy ra số thứ tự chu kì, số thứ tự nhóm (nhóm A).		- Tính số electron hóa trị của nguyên tố. - Từ STT chu kỳ suy ra số lớp e		Tìm STT ô nguyên tố của 2 nguyên tố đứng kế tiếp nhau trong chu kỳ		Bài toán xác định số lượng các loại hạt. Dựa vào số electron suy ra vị trí nguyên tố trong bảng tuần hoàn.	
Số câu hỏi	2		2		1		1	
Số điểm	2/3		2/3		1/3		1/3	
2. Sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron nguyên tử và tính chất của các nguyên tố hóa học	- Đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố nhóm A - Biết và giải thích được sự biến đổi độ âm điện của một số nguyên tố trong một chu kì, trong nhóm A. - Quy luật biến đổi tính kim loại, tính phi kim của các nguyên tố trong một chu kì, trong nhóm A		- Sự biến đổi hoá trị cao nhất với oxi và hoá trị với hiđro của các nguyên tố trong một chu kì. - Biết được sự biến đổi tính axit, bazơ của các oxit và hiđroxit trong một chu kì, trong một nhóm A. - Hoá trị cao nhất của nguyên tố đó với oxi và với hiđro. - Tính chất kim loại, phi kim. - Công thức hoá học và tính axit, bazơ của các oxit và hiđroxit tương ứng.		- Dựa vào qui luật chung, suy đoán được sự biến thiên tính chất cơ bản trong chu kì (nhóm A): - Từ %H trong hợp chất với hiđro của R, tìm R. - Tìm kim loại nhóm IA khi cho nó phản ứng với nước.		Từ cấu hình electron ta suy ra tchh cơ bản của các nhóm nguyên tố, giải bài tập về tính chất hóa học cơ bản của nhóm nguyên tố, chu kì	
Số câu hỏi	4		2			2		
Số điểm	1+1/3		2/3			3		
3. Ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Viết cấu hình electron suy ra vị trí nguyên tố (ô, chu kỳ, nhóm). - Từ vị trí trong bảng tuần hoàn của nguyên tố (ô, nhóm, chu kì) suy ra cấu hình electron và ngược lại.		Mối quan hệ giữa vị trí các nguyên tố trong bảng tuần hoàn với cấu tạo nguyên tử và tính chất cơ bản của nguyên tố và ngược lại.		So sánh tính kim loại, phi kim của nguyên tố đó với các nguyên tố lân cận.		-So sánh một số tính chất biến đổi tuần hoàn của các nguyên tố kết hợp nhóm và chu kì - Xác định nguyên tố quan hệ về vị trí của chúng trong BTH	
Số câu hỏi	1	1	2		1			
Số điểm	1/3	2	2/3		1/3			
Tổng số câu	7		6		1	2		
Tổng số điểm	7/3		6/3		1/3		3	
	43,33%		20,00%		33,33%		3,34%	

