

MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2021-2022
MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

Nội dung kiến thức từ đầu năm đến hết bài Axit nitric, muối nitrat

Nội dung kiến thức của chương		Mức độ nhận thức			
		Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
		Trắc nghiệm khách quan		Tự Luận	
1	Sự điện ly	- Nêu được các khái niệm và xác định được chất điện li, chất không điện li, chất điện li mạnh, chất điện li yếu, - Nêu định nghĩa axit, bazơ theo A-re-ni-ut, hidroxit lưỡng tính, muối trung hòa, muối axit. - Xác định hợp chất axit, bazơ, muối - Xác định được môi trường của dung dịch dựa vào $[H^+]$ hoặc pH. <u>-Biết</u>	- Xác định được pt ion thu gọn từ phương trình phân tử và ngược lại. - Xác định phân tử dẫn điện của một dung dịch cụ thể. - Dựa vào điều kiện của phản ứng trao đổi ion xét sự tồn tại của các ion, chất, hỗn hợp trong dung dịch. - Chỉ ra phát biểu đúng sai kiến thức của chương. - Xác định được điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi ion trong dung dịch chất điện ly.	- Giải bài toán có sử dụng định luật bảo toàn điện tích. Tính được pH, C_M các chất và ion trong dung dịch. - Xác định lượng chất trong dung dịch.	- Giải quyết vấn đề thực tiễn, thực nghiệm có liên quan đến sự điện li, nitơ và hợp chất của nó.
	Số câu	7	5	1	
	Số điểm	2,3	1,7	1,0	
2	Nitơ và hợp chất	- Xác định được công thức hóa học của chất từ tên gọi và ngược lại. - Nêu được cấu tạo nguyên tử,	- Nêu hiện tượng và giải thích các phản ứng. - Xác định được vai trò	- Giải bài toán phản ứng của kim loại, oxit kim loại với dung dịch HNO_3.	

Nội dung kiến thức của chương		Mức độ nhận thức			
		Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao
		Trắc nghiệm khách quan		Tự Luận	
		phân tử, tính chất vật lí, hóa học, trạng thái tự nhiên, điều chế, ứng dụng của nitơ và hợp chất của nitơ. - Xác định số oxi hóa của N trong các hợp chất.	của các chất trong một phản ứng cụ thể. - Xác định sản phẩm của phản ứng. - Chỉ ra các cặp chất có phản ứng với nhau được hay không? - Chỉ ra tính chất của chất từ quá trình thực nghiệm và ngược lại.		
	Số câu	5	4	1	1
	Số điểm	1,7	1,3	1,0	1,0
Tổng câu		12	9	2	1
Tổng điểm		4,0	3,0	2,0	1,0
Tổng điểm		7,0		3,0	

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.