TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ

TỔ: HÓA HỌC

KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ II
NĂM HỌC 2020 – 2021
Môn: HÓA HỌC – Khối lớp 12
Thời gian làm bài: 45 phút

Hình thức kiểm tra: Trắc nghiệm khách quan
Số lượng câu hỏi : 40 câu

TT	Tên chủ đề	Cấp độ tư duy				Cộng
		Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng thấp	Vận dụng cao	
1	Kim loại kiềm và hợp chất	- Vị trí, cấu hình electron của kim loại kiềm. - Một số ứng dụng quan trọng - Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế	- Tính khử mạnh nhất trong các kim loại (tác dụng với nước, axit, phi kim). - Tính chất hoá học của một số hợp chất: NaOH (kiềm mạnh); $NaHCO_3$ (lưỡng tính, phân huỷ bởi nhiệt); Na_2CO_3	Giải được bài tập tổng hợp có nội dung liên quan.		
	Tổng số câu	**4**	**3**	**1**		**8**
	Tổng số điểm	**1,0**	**0,75**	**0,25**		**2,0**
2	Kim loại kiềmthổ và hợp chất	- Vị trí, cấu hình electron của kim loại kiềm thổ. - Một số ứng dụng quan trọng của hợp chât canxi ,... - Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế	- Tính khử mạnh chỉ sau kim loại kiềm (tác dụng với oxi, clo, axit). - Khái niệm về nước cứng. Cách làm mềm nước cứng.	Giải một số bài tập tìm tên kim loại, tính thành phần các chất trong hỗn hợp Bài toán CO_2 tác dụng với $Ca(OH)_2$	Giải bài tập, H^+ tác dụng HCO_3^-, CO_3^{2-}.	
	Tổng số câu	**3**	**3**	**1**	**1**	**8**
	Tổng số điểm	**0,75**	**0,75**	**0,25**	**0,25**	**2,0**
3	Nhôm và hợp chất của nhôm	- Vị trí, cấu hình electron của nhôm. - Một số ứng dụng quan trọng - Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế	- Tính chất hóa học - Nguyên tắc sản xuất - Tính chất vật lí và ứng dụng - Tính chất lưỡng tính của Al_2O_3, $Al(OH)_3$: - Cách nhận biết ion nhôm trong dung dịch.	Giải một số bài tập tìm thành phần các chất trong hỗn hợp -Tính khối lượng boxit để sản xuất lượng nhôm xác định theo hiệu suất phản ứng.	Giải bài tập nhiệt nhôm BT điện phân	

	Tổng số câu	**3**	**3**	**1**	**1**	**8**
	Tổng số điểm	**0,75**	**0,75**	**0,25**	**0,25**	**2,0**
4	Sắt và hợp chất của sắt	-Viết được cấu hình e nguyên tử sắt, cấu hình e của Fe^{2+}, Fe^{3+} -Tính chất vật lí của sắt -Tính chất vật lý, nguyên tắc điều chế : FeO, $Fe(OH)_2$, muối sắt (II) -Tính chất vật lý, nguyên tắc điều chế : Fe_2O_3 $Fe(OH)_3$, muối sắt (III) - Khái niệm, phân loại về gang,thép	- Sắt có tính khử trung bình. -Tính khử của hợp chất sắt (II) -Tínhbazơ của FeO,$Fe(OH)_2$ -Nguyên tắc sản xuất gang, thép và các phản ứng xảy ra trong quá trình luyện quặng thành gang	Giải một số bài tập tính m, V khí, V_{dd} - Bài toán về sắt td với dd muối,với dd HCl,H_2SO_4 loãng	- Giải BT bảo toàn e, BT liên quan đến dãy điện hóa	
	Tổng số câu	**4**	**3**	**2**	**1**	**10**
	Tổng số điểm	**1,00**	**0,75**	**0,5**	**0,25**	**2,5**
5	Nhận biết 1 số chất vô cơ		-Các phản ứng đặc trưng được dùng để phân biệt một số cation và anion trong dung dịch . -Cách tiến hành nhận biết các ion riêng biệt trong dung dịch.			
	Tổng số câu		**2**			**2**
	Tổng số điểm		**0,5**			**0,5**
6	Hóa học và vấn đề phát triển kinh tế, xã hội, môi trường	– Biết một số chất có hại sức khỏe, ô nhiễm môi trường – Biết cách bảo quản thực phẩm và một số biện pháp xử lí môi trường				
	Tổng số câu	**2**				**2**
	Tổng số điểm	**0,5**				**0,5**
7	Tổng hợp chương			Vận dụng kiến thức của các chương để giải thích hiện tượng , đếm chất ..	Vận dụng kiến thức của các chương để giải các BT liên quan	
	Tổng số câu			**1**	**1**	**2**
	Tổng số điểm			**0,25**	**0,25**	**0,5**
	Tổng số câu	**16**	**14**	**6**	**4**	**40**
	Tổng số điểm	**4,0**	**3,5**	**1,5**	**1,0**	**10,0**
	Tỉ lệ %	**40,0%**	**35,0%**	**15,0%**	**10,0%**	**100**