

TRƯỜNG: THCS NGUYỄN TRÃI.
TỔ: TỰ NHIÊN

CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM
Độc lập - Tự do - Hạnh phúc

KHUNG KẾ HOẠCH DẠY HỌC MÔN HỌC CỦA TỔ CHUYÊN MÔN
MÔN HÓA HỌC, KHỐI LỚP 9 (THEO CV 3280)
(Năm học 2022 - 2023)

HỌC KỲ I
Từ tuần 1 đến tuần 18 (thực học)

Tu ần (1)	Tiết (2)	Tên chủ đề/ bài học(3)	Điều chỉnh theo lớp			
			Yêu cầu cần đạt	Mạch kiến thức	H/ thức Địa điểm dạy học	Hướng dẫn thực hiện

1	1,2	Ôn tập chương trình hóa 8		<ul style="list-style-type: none"> - Giúp học sinh hệ thống lại kiến thức ở lớp 8 làm cơ sở để tiếp thu những kiến thức mới ở chương trình hóa học lớp 9. - Học sinh tái hiện lại kiến thức đã học trong chương trình hoá học 8: Viết KHHH, CTHH, lập PTHH 	<ul style="list-style-type: none"> - Kiến thức cần nhớ: - các công thức hóa học cần nhớ để vận dụng GBT lớp 9 - Bài tập 	Trên lớp	
2	3	<i>Chủ đề 1: OXI T</i> (3 tiết)	T/ chất hóa học của oxit, k/ quát về sự phân loại oxit	<ul style="list-style-type: none"> - Nắm được tính chất hóa học của oxit - Biết oxit phân thành 4 loại: oxit axit, oxit bazơ, oxit lưỡng tính và oxit trung tính. - Viết được các phương trình hoá học minh họa tính chất hoá học của oxit. - Tính thành phần phần trăm về khối lượng của oxit trong hỗn hợp hai chất. 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất hóa học của oxit + Oxit bazơ + Oxit axit - Khái quát về phân loại oxit 	Trên lớp	
	4		Một số oxit quan trọng	<ul style="list-style-type: none"> - Biết được tính chất hoá học của canxi oxit - Ứng dụng, điều chế canxi oxit - Phân biệt được các p/ trình hoá học minh họa tính chất hoá học của canxi oxit - Tính thành phần phần trăm về khối lượng của CaO 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất CaO - Điều chế, ứng dụng CaO - Tính chất SO₂ - Điều chế, ứng dụng SO₂ 	Trên lớp	Mục A.I và HS tự học có hướng dẫn
	5		Một số oxit quan trọng	<ul style="list-style-type: none"> - Biết được tính chất hoá học của SO₂ - Ứng dụng, điều chế SO₂ - Phân biệt được các p/ trình hoá học minh họa tính chất hoá học của SO₂ - Tính thành phần phần trăm về khối lượng của SO₂ 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất CaO - Điều chế, ứng dụng CaO - Tính chất SO₂ - Điều chế, ứng dụng SO₂ 	Trên lớp	B.I HS tự học có hướng dẫn
3	6	Chủ đề: Axit (3 tiết)	Tính chất hóa học của axit	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất hóa học của axit: Tác dụng với quỳ tím, với bazơ, oxit bazơ và kim loại. - Viết được ph/ trình minh họa tính chất hóa học của một số axit. - Giáo dục học sinh tính cẩn thận khi dùng axit, đặc biệt là axit sunfuric đặc 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất hóa học axit - Axit mạnh và axit yếu 	Trên lớp	

HỌC KỲ II

Tuần	Tiết	Tên chủ đề /Bài học		Yêu cầu cần đạt	Mạch kiến thức	Hướng dẫn thực hiện	
19	37	Chủ đề: Trên	Axit Cacbonic và muối Cacbonat	- Học sinh biết được: axit cacbonic là axit yếu, kém bền; Muối cacbonat có những tính chất của muối như: Tác dụng với axit, với dd muối, với dd kiềm. Ngoài ra muối cacbonat dễ bị nhiệt phân hủy giải phóng khí CO ₂ và H ₂ O; Muối cacbonat có ứng dụng trong đời sống và sản xuất.- Nhận biết một số muối cụ thể.	- Axitcacbonic - Muối cacbonat	Trên lớp	
	38	Silic. Công nghiệp silicat		- Biết Silic là phi kim hoạt động hóa học yếu. Silic là chất bán dẫn; Silic đioxit là chất có nhiều trong tự nhiên ở dạng đất sét trắng, cao lanh, thạch anh...Silicđioxit là một oxit axit -Biết một số ứng dụng q/ trọng của silic, silicđioxit và muối silicat - Sơ lược về thành phần và các công đoạn chính sản xuất thủy tinh, đồ gốm, xi măng.	- Silic - Silic đioxit -Sơ lược về CN silicat	Trên lớp	Các công đoạn không dạy
20	39	Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học		- Các nguyên tố trong bảng tuần hoàn được sắp xếp theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân nguyên tử. Lấy ví dụ minh họa. - Cấu tạo bảng tuần hoàn gồm: ô nguyên tố, chu kì nhóm, Lấy ví dụ minh họa. -Quan sát bảng tuần hoàn, ô ng/tổ cụ thể , nhóm I và VII, chu kì 1,2,3 và rút nhận xét ô ng/tổ, về chu kì và nhóm.	- Nguyên tắc sắp xếp.. - Cấu tạo bảng TH	Trên lớp	
	40	Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học (tt)		- Qui luật biến đổi tính kim loại, phi kim trong chu kì và nhóm. Lấy ví dụ minh họa. -Dự đoán tính chất cơ bản của nguyên tố khi biết vị trí của nó trong bảng tuần hoàn. - Biết cấu tạo nguyên tử của nguyên tố suy ra vị trí và tính chất của nó. So sánh tính kim loại hoặc phi kim của một ng/tổ cụ thể với các ng/tổ lân cận (trong 20 ng/tổ đầu tiên)	- Sự biến đổi tính chất của các nguyên tố trong BTH - Ý nghĩa BTH các nguyên tố hóa học	Trên lớp	
21	41	Luyện tập		Giúp HS hệ thống hoá lại các kiến thức đã học	-Kiến thức cần	Trên lớp	

		chương III	<p>trong chương như: Tính chất của PK, Clo, cacbon, silic, oxit cacbon, axit cacbonic, tính chất của muối cacbonat</p> <p>- Cấu tạo bảng tuần hoàn và sự biến đổi tuần hoàn tính chất của các nguyên tố trong chu kỳ, nhóm và ý nghĩa của nó.</p> <p>- Biết xây dựng dãy chuyển đổi cụ thể và ngược lại. Viết PTHH biểu diễn</p>	<p>nhớ</p> <p>- Bài tập</p>		
	42	<i>Thực hành:</i> Tính chất hóa học của phi kim và hợp chất của chúng (lấy điểm KTTX)	<p>Hiểu mục đích, các bước tiến hành, kỹ thuật thực hiện các thí nghiệm:-Cacbon khử CuO ở nhiệt độ cao.-Nhiệt phân muối NaHCO₃.-Nhận biết muối cacbonat và muối clorua cụ thể.</p> <p>-Có kỹ năng sử dụng dụng cụ và hóa chất để tiến hành an toàn, thành công các thí nghiệm trên; quan sát, mô tả, giải thích hiện tượng thí nghiệm và viết PTHH.</p>	<p>-Tiến hành TN + C khử CuO + Nhiệt phân muối NaHCO₃ + Nhận biết muối cacbonat và clorua</p>	Trên PTN Hóa	
22	43	Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	<p>- Nắm khái niệm về hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ; Phân loại các hợp chất hữu cơ; Công thức phân tử, công thức cấu tạo và ý nghĩa của nó.</p> <p>-Tính % các ng/tổ trong một hợp chất hữu cơ; Lập CTPT hợp chất hữu cơ dựa vào thành phần% các ng/tổ.</p>	<p>-Khái niệm về hợp chất hữu cơ</p> <p>- KN về hóa học hữu cơ</p>	Trên lớp	
	44	Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ	<p>-Nêu được đặc điểm cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ,công thức cấu tạo hợp chất hữu cơ và ý nghĩa của nó.</p> <p>- Viết được CTCT mạch hở, mạch vòng của 1 số chất đơn giản(< 4C) khi biết công thức phân tử.</p>	<p>- Đặc điểm cấu tạo phân tử HCHC</p> <p>- CTCT</p>	Trên lớp	
23	45	Metan	<p>- Viết công thức cấu tạo, biết đặc điểm cấu tạo của metan.</p> <p>- Tính chất vật lí: Trạng thái, màu sắc, tính tan trong nước, tỉ khối so với không khí.</p> <p>- Tính chất hoá học: Tác dụng được với clo (phản ứng thế), với oxi (phản ứng cháy).</p> <p>- Metan được dùng làm nhiên liệu và nguyên liệu trong đời sống và sản xuất.</p>	<p>- Trạng thái tự nhiên , tính chất vật lý</p> <p>- Cấu tạo phân tử</p> <p>- Tính chất hóa học</p> <p>- ứng dụng</p>	Trên lớp	

			- Phân biệt khí metan với một vài khí khác ,			
	46	Etilen	<ul style="list-style-type: none"> - Viết được công thức cấu tạo, biết đặc điểm cấu tạo của etilen. - Tính chất vật lí: - Tính chất hoá học: Phản ứng cộng brom trong dung dịch; phản ứng trùng hợp tạo PE, phản ứng cháy. - ứng dụng: Làm nguyên liệu điều chế nhựa PE, ancol (rượu) etylic , axit axetic.. - Phân biệt khí etilen với khí metan bằng phương pháp hóa học. - Tính % thể tích khí etilen trong hỗn hợp khí hoặc thể tích khí đã tham gia phản ứng ở đktc. 	<ul style="list-style-type: none"> - tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử - Tính chất hóa học - ứng dụng 	Trên lớp	
24	47	Axetilen	<ul style="list-style-type: none"> - Biết công công thức cấu tạo, đặc điểm cấu tạo. - Tính chất vật lí - Tính chất hoá học: phản ứng cộng brom trong dung dịch, phản ứng cháy. - Ứng dụng - Phân biệt khí axetilen với khí metan bằng phương pháp h/ học. - Tính % thể tích axetilen trong hỗn hợp, thể tích khí axetilen tham gia phản ứng - Các cách điều chế axetilen từ CaC_2 và CH_4 	<ul style="list-style-type: none"> - tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử - Tính chất hóa học - ứng dụng - Điều chế 	Trên lớp	
	48	Dầu mỏ và khí thiên nhiên	<ul style="list-style-type: none"> - Nắm khái niệm, thành phần, trạng thái tự nhiên của dầu mỏ, khí thiên nhiên và khí mỏ dầu và phương pháp khai thác chúng; một số sản phẩm chế biến từ dầu mỏ. - ứng dụng: Dầu mỏ và khí thiên nhiên là nguồn nhiên liệu và nguyên liệu quý trong công nghiệp. - Sử dụng có hiệu quả. một số sản phẩm dầu mỏ và khí thiên nhiên độ 	<ul style="list-style-type: none"> - dầu mỏ - Khí thiên nhiên 	Trên lớp	Mục III tự học
25	49	Luyện tập chương IV	<ul style="list-style-type: none"> -Củng cố các kiến thức đã học về Hidrocacbon. - Hệ thống mối quan hệ giữa cấu tạo và tính chất hoá học của các Hidrocacbon. - Củng cố các phương pháp giải bài tập nhận 	<ul style="list-style-type: none"> - Kiến thức cần nhớ - Bài tập 	Trên lớp	Mục I, II.3 không làm.

			biết, xác định CT hợp chất hữu cơ, tính phần trăm các chất trong hỗn hợp...			
	50	Ôn tập giữa kì II	- củng cố các phương pháp giải bài tập nhận biết, xác định CT hợp chất hữu cơ, tính phần trăm các chất trong hỗn hợp...	- Kiến thức cần nhớ - Bài tập	Trên lớp	
26	51	Ôn tập giữa kì II	- củng cố các phương pháp giải bài tập nhận biết, xác định CT hợp chất hữu cơ, tính phần trăm các chất trong hỗn hợp...	- Kiến thức cần nhớ - Bài tập	Trên lớp	
	52	Kiểm tra giữa kỳ II	-Kiểm tra kỹ năng nhận dạng công thức, kỹ năng viết phương trình và kỹ năng giải bài toán bằng cách lập hệ phương trình. Kỹ năng nhận biết các chất khí đặc biệt là các HC.	Nội dung đã học	Trên lớp	
27	53	Nhiên liệu	-Khái niệm về nhiên liệu, các dạng nhiên liệu phổ biến (rắn, lỏng, khí) -Hiểu được: Cách sử dụng nhiên liệu (gas, dầu hỏa, than...) an toàn có hiệu quả, ít ảnh hưởng tới môi trường. -Tính nhiệt lượng tỏa ra khi đốt cháy than, khí metan và thể tích khí CO ₂ tạo thành.	- Nhiên liệu - phân loại - Sử dụng nhiên liệu hiệu quả	Trên lớp	
	54	Thực hành: Tính chất hóa học của hidrocacbon	- Làm thí nghiệm điều chế khí axetilen từ canxi cacbua; Thí nghiệm đốt cháy axetilen và cho axetilen tác dụng với dung dịch Br ₂ ; Thí nghiệm benzen hòa tan brom.	Thí nghiệm điều chế axetilen Thí nghiệm tính chất axetilen	Trên PTN Hóa	TN 3 không làm
28	55	Rượu Etylic.	- Viết CTPT, CTCT, CTCT thu gọn, đặc điểm cấu tạo. - Tính chất vật lý -Tính chất hoá học : Phản ứng với Na, với axit axetic, phản ứng cháy. - Viết các PTHH - Ứng dụng phổ biến của rượu etylic - P/ pháp điều chế Rượu từ tinh bột, đường hoặc từ etylen. - Tính khối lượng ancol etylic tham gia trong phản ứng có sử dụng độ rượu và hiệu suất quá trình.	- tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử - Tính chất hóa học - ứng dụng - Điều chế	Trên lớp	
	56	Axit Axetic	- Biết công thức phân tử, viết công thức cấu tạo, đặc điểm cấu tạo của axit axetic. - Biết	- tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử	Dạy học stem (Cô Khương)	

			<p>tính chất vật lí của axit</p> <ul style="list-style-type: none"> - Biết tính chất hóa học: là một axit yếu, có tính chất chung của axit; tác dụng với ancol etylic tạo thành este; khái niệm phản ứng este hoá. - Viết được các PTHH minh họa 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất hóa học - ứng dụng - Điều chế 		
29	57	Axit Axetic	<p>của axit; tác dụng với ancol etylic tạo thành este;</p> <ul style="list-style-type: none"> - Biết ứng dụng .- Phương pháp điều chế axit axetic bằng cách lên men ancol etylic. Viết PTHH - Phân biệt axit axetic với ancol etylic và chất lỏng khác. 	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất hóa học - ứng dụng - Điều chế 	Trên lớp	
	58	Mối quan hệ của Etylen, rượu Etylic và axit Axetic	<ul style="list-style-type: none"> - HS nắm được sơ đồ mối liên hệ, để thực hiện dãy biến hóa, viết được PT biểu diễn của sơ đồ - Giải BT: Xác định CTHH dựa vào phương trình 	<ul style="list-style-type: none"> - Sơ đồ liên hệ giữa Etylen, Rượu etylic và axit axetic - bài tập 	Trên lớp	
30	59	Chất béo	<ul style="list-style-type: none"> - Khái niệm chất béo, trạng thái thiên nhiên, công thức tổng quát của chất béo đơn giản là $(RCOO)_3C_3H_5$, đặc điểm cấu tạo - Tính chất vật lí của các chất béo - Tính chất hóa học: Phản ứng thủy phân trong môi trường axit và trong môi trường kiềm (phản ứng xà phòng hóa). - Ứng dụng của chất béo trong thực tế. - Tính khối lượng xà phòng thu được theo hiệu suất. 	<ul style="list-style-type: none"> - Chất béo có ở đâu - tính chất vật lý - Thành phần và cấu tạo - Tính chất hóa học 	Trên lớp	
	60	Luyện tập : Rượu etylic, axit axetic và chất béo	<ul style="list-style-type: none"> - Củng cố các kiến thức cơ bản về rượu etylic, axit axetic và chất béo. - Rèn kĩ năng nhận biết chất , kĩ năng viết phương trình 	<ul style="list-style-type: none"> - kiến thức cần nhớ - Bài tập 	Trên lớp	
31	61	Glucozo- Saccarozo	<ul style="list-style-type: none"> - Biết Công thức phân tử, trạng thái tự nhiên, tính chất vật lí (trạng thái, màu sắc, mùi vị, tính tan...) của glucozo và saccarơ. Viết được các PTHH (dạng CTPT) - Tính chất hóa học: Phản ứng tráng gương, phản ứng lên men rượu (của glucozo), còn 	<ul style="list-style-type: none"> - Trạng thái tự nhiên , - Tính chất vật lý - Tính chất hóa học 	Trên lớp (STEM- Cô Mai)	

			saccarozo không có phản ứng tráng gương mà chỉ có phản ứng thủy phân			
	62	Tinh bột và Xenlulozo	<ul style="list-style-type: none"> - Trạng thái tự nhiên, tính chất vật lí của tinh bột và xenlulôzơ. - Công thức chung của tinh bột và xenlulôzơ là $(C_6H_{10}O_5)_n$. - Tính chất hóa học của tinh bột và xenlulôzơ: Phản ứng thủy phân và phản ứng màu của hồ tinh bột. Viết được các PTHH của phản ứng thủy phân, phản ứng quang hợp trong cây xanh. - Biết ứng dụng của tinh bột và xenlulôzơ trong đời sống và sản xuất. Sự tạo thành của tinh bột và xenlulôzơ trong cây xanh. - Phân biệt được tinh bột và xenlulôzơ. 	<ul style="list-style-type: none"> - Trạng thái tự nhiên , - Tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử - Tính chất hóa học - ứng dụng 	Trên lớp	
32	63	Ôn tập cuối năm	<ul style="list-style-type: none"> - Hệ thống lại các kiến thức cơ bản về 4 loại HC vô cơ và các công thức tính cơ bản. - Hệ thống hóa lại các kiến thức hóa vô cơ đã học - các dạng bài tập hóa vô cơ cơ bản đã học 	<ul style="list-style-type: none"> - Lí thuyết - Bài tập 	Trên lớp	Phần II, Mục I,II liên quan đến benzen không làm
	64	Ôn tập cuối năm (tt)	<ul style="list-style-type: none"> - Hệ thống lại các kiến thức cơ bản về hữu cơ và các công thức tính cơ bản. - Hệ thống hóa lại các kiến thức hóa hữu cơ đã học - các dạng bài tập hóa hữu cơ cơ bản đã học 	<ul style="list-style-type: none"> - Lí thuyết - Bài tập 	Trên lớp	
33	65	Ôn tập	<ul style="list-style-type: none"> - Hệ thống hóa lại các kiến thức hóa vô cơ đã học - các dạng bài tập hóa vô cơ cơ bản đã học 	<ul style="list-style-type: none"> - Lí thuyết - Bài tập 	Trên lớp	
	66	Kiểm tra học kì II	-HS làm bài nghiêm túc đúng qui chế.		Trên lớp	
34	67	Trả bài			Trên lớp	
	68	Protein	<ul style="list-style-type: none"> - Biết khái niệm, đặc điểm cấu tạo phân tử và khối lượng phân tử của prôtêin. - Tính chất hóa học: phản ứng thủy phân có xúc tác hoặc bazơ, enzym, bị đông tụ khi có tác 	<ul style="list-style-type: none"> - Trạng thái tự nhiên , - Tính chất vật lý - Cấu tạo phân tử 	Trên lớp	

			dụng của hóa chất hoặc nhiệt độ, dễ bị phân hủy khi đun nóng mạnh. - Viết được sơ đồ phản ứng thủy phân prôtêin.- Phân biệt prôtêin(len lông cừu, tơ tằm) với chất khác (nilon) phân biệt amino axit và axit theo thành phần phân tử.	- Tính chất hóa học - ứng dụng		
35	69	Polime	- Nắm được định nghĩa, cấu tạo, cách phân loại, tính chất chung của các polime. - Rèn kỹ năng viết được công thức tổng quát của một số polime từ công thức cấu tạo của chúng, từ đó suy ra công thức của monome và ngược lại.	- Khái niệm	Trên lớp	Mục II tự học
	70	Thực hành: THHH của glucit		Thực hiện thí nghiệm: T/d của Glucozo với bạc nitrat trong amonoac. Phân biệtglucozo, saccarozo, tinh bột	Trên lớp	

Tam Mỹ Đông, ngày 08 tháng 09 năm 2022

TỔ TRƯỞNG

P. HIỆU TRƯỞNG

Võ Cảnh Từ

Phan Thị Thanh Tuyền