

Карады:

Самый маржи УБде

№ 1 протокол

«11» 09 2022-жыл

Макулданылды: А ДД

Окуу-тарбия иштери боюнча

Директордун орун басары

«1» 09 2022-жыл

Бекиттеми:

Д. Шопоков атандагы

орто мектебинин директору

«01» 09 2022-жыл



2022-2023 – окуу жылына

8-9-10-11 класстар учун

химия предметинен

календардык планы

Д. Шопоков орто мектеби

Мугалим: /  / **С. И. Шергазиева**

Каралды:

Сабалин Нардин УБде

№ *1* протокол

« *24* » *08* 2022-жыл

Макулдашылды: *A DAS*

Окуу-тарбия иштери боюнча

Директордун орун басары

« *1* » *09* 2022-жыл

Бекитемин:

Метертин Дирал

« *01* » *09* 2022-ж.

2022-2023 – окуу жылында

8-класстар үчүн химия предметинен түзүлгөн календарлык планы

Окуу китеби: С.Б.Исмаилова, Ж.Т. Маматкулова, З.Ж.Жэналиева Б. “Билим-компьютер”, 2010

“Жалпы орто билим берүүчү мектептердин химия боюнча базалык программасы” 2018-жыл 7-басылыш

Түзүүчүлөр: Б.М.Кособаева, Б.Ш. Жакышова, Б.С.Рыспаева, Т.Т.Кудайбергенов түзгөн программанын негизинде түзүлдү

Календарлык планы түзгөн химия мугалим: С.И.Шергазиева

Химия предмети боюнча 8-класста базалык билим берүүнүн календарлык планы 2022-2023 – окуу жылы

Бардыгы,.....68.....

Жумасына,.....2.....

Текшерүү иши,.....4.....

Практикалык иш,.....6.....

1-чeyрек 18 саат

2-чeyрек 14 саат

3-чeyрек 20 саат

4-чeyрек 16 саат

Бөлүмдөр	Сааты	Практикалык иш	Лабораториялык иш	Тест
1.Глава. Алгачкы химиялык түшүнүктөр	24 саат	№1, №2	№ 1	№1, №2
2.Глава. Илимий методдор	2 саат			
3.Глава. Атомдун түзүлүшү	6 саат			№ 3
4.Глава. Мезгилдик закон жана элементтердин мезгилдик системасы	3 саат			
5.Глава. Кычкылтек. Оксиддер. Күйүү.	6 саат	№ 3		
6. Глава. Суутек. Кислоталар. Негиздер.	7 саат	№ 4	№2	№4
7. Глава. Галогендер	7 саат	№ 5		
8.Глава.. Органикалык эмес бирикмелердин негизги класстары жана алардын ортосундагы генетикалык байланыш	7 саат	№ 6	№ 3	№ 5
9.Глава. Заттардын түзүлүшү жана химиялык байланыштар	6 саат			№6
	68 саат	6 практ.иш	3 лаб.иш	6 тест

Календардык тематикалык пландаштыруу (8 класс)

№	№	Сабактын темасы	Сааты	Өтүлүү мөөнөтү		Окуп үйрөнүүчү суроолор	Ресурстар, Демонстрация Лабораториялык иш	Үй тапшырмасы	Эскертуу
				Календардык мөөнөтү	Өтүлгөн күнү				
1-чeypek 18 саат									
I ГЛАВА. АЛГАЧКЫ ХИМИЯЛЫК ТУШУНУКТОР (24 саат)									
1	1	Химия предмети жана анын мааниси. Заттар жана алардын касиеттери	1 с	5		Зат менен нерсе. Заттардын физикалык жана химиялык касиеттери. Жергиликтүү химия өнөр жайларындагы өндүрүлгөн заттар.	Лабораториялык тажрыйба №1 Ар түрдүү физикалык касиеттерге ээ болгон заттар менен таанышуу Видео сабак-1		
2	2	Химия кабинетинде иштөөнүн коопсуздук техникалык эрежелери. Химиялык идиштер	1 с	8/09		Лабораториядагы коопсуздук техникасынын эрежелери. Заттар жана эритмелер менен иштөө. Ысытуучу приборлор менен иштөө. Приборлорду орнотуп жайгаштыруу. Химия кабинетинде биринчи медициналык жардам көрсөтүү. Лабораториялык идиштер Химиялык идиштердин классификациясы	Видео сабак-2		
3	3	Практикалык иш №1	1 с	12/10		Химия кабинетинде иштөөдө техникалык коопсуздук эрежелерин сактоо. Лабораториялык идиштер менн таанышуу. Спиртовка жана жалындын түзүлүшүн окуп үйрөнүү.	Химиялык идиштер (айнек жана фарфор) Лабораториялык штатив, спирт шамы. Кармагыч.		

4	4	Таза заттар жана аралашмалар	1 с	15/20	Таза заттар менен аралашмалардын салыштырмалуу мүнөздөмөсү. Аралашмалардын классификациясы	Демонстрация (Видео-анимация)		
5	5	Аралашмаларды бөлүүнүн ыкмалары	1 с	10	Тундуруу, чыпкалоо, магниттин жардамы менен бөлүү, буулантып айдоо, кургак буулантып айдоо, кристаллдаштыруу, хроматография	Демонстрация ылай суу, чыпка, май, фарфор чашка, жез купоросу, булганыч кайнатма туз, парафин		
6	6	Практикалык иш №2	1 с	22/30	Булганыч кайнатма тузду тазалоо			
7	7	Физикалык жана химиялык кубулуштар. Химиялык реакциялар	1 с	26/30	Физикалык жана химиялык кубулуштар. Химиялык реакциялар. Химиялык реакциялардын жүрүү шарттары жана белгилери.	Демонстрация. Кант, парафин, магнийдин балкып эрүүсү Демонстрация. (Видео)		
8	8	Атом-молекулалык окуу	1 с	29/30	Гоффмандын аппараты (сууну электр тогунун таасиринде ажыратуу) (видео-анимация) Молекулалар жана атомдор	Демонстрация. Видео-анимация. Сууну электр тогунун таасиринде ажыратуу		
9	9	Жөнөкөй жана татаал заттар	1 с	5/10	Жөнөкөй жана татаал заттардын формуласы.	Демонстрация. Кантты ысытуу менен ажыратуу. Жөнөкөй жана татаал заттардын моделдери.		
10	10	Химиялык элементтер	1 с	6/10	Химиялык элементтер, алардын белгилери жана аталышы. Химиялык элементтердин мезгилдик таблицасы жөнүндө түшүнүк. Металлдар жана металл эместер.	Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасы		

11	11	Салыштырмалуу атомдук масса	1 с	10/10	Салыштырмалуу атомдук масса. Атомдун абсолюттук массасы.	Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасы		
12	12	Салыштырмалуу молекулалык масса	1 с	12/10	Молекуланын абсолюттук массасы. Жөнөкөй жана татаал заттардын салыштырмалуу молекулалык массасын табуу.	Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасы		
13	13	Валенттүүлүк	1 с	13/10	Валенттүүлүк боюнча формулаларды түзүү. Химиялык формула. Индекс.	Таблица, презентациялар		
14	14	Валенттүүлүк боюнча формулаларды түзүү	1 с	20/10	Металл жана металл эместердин валенттүүлүгүн аныктоо. Туруктуу жана өзгөрмө валенттүүлүк. Жогорку жана төмөнкү валенттүүлүк. Валенттүүлүк боюнча бинардык бирикмелердин формулаларынын түзүү жана заттардын формулалары боюнча элементтердин атомдорунун валенттүүлүктөрүн табуу.	Таблица, презентациялар		
15	15	Заттын курамынын туруктуулук закону	1 с	20/10	Элементтердин массалык катышын жана массалык үлүшүн табуу табуу. Массалык катыш жана массалык үлүшү боюнча формула түзүү.	Демонстрация. Темир сульфидин алуу		
16	16	Заттын курамынын туруктуулук закону боюнча көнүгүү иштөө	1 с	20/10	Массалык катышын жана массалык үлүшүн табуу табуу. Массалык катыш жана массалык үлүшү боюнча формула түзүү боюнча көнүгүү иштөө.	Таблица, презентациялар		
17	17	Билимди системалоо №1 тест	1 с	20/10				
18	18	Текшерүү иши	1 с					
2-чейрек 14 саат								
19	19	Заттардын массасынын сакталуу закону. Химиялык теңдемелер	1 с	11	Химиялык формула. Коэффициент. Роберт Бойл жана М.В. Ломоносовдун тажрыйбалары.	Демонстрация. Жездин оксидин алуу		

					Химиялык теңдемелер боюнча эсептөөлөр. Заттын белгилүү саны боюнча массаны эсептөө.			
20	20	Авогадро саны	1 с		Авогадро саны. Молдук масса.	Демонстрация. Видео-эксперим. Кальций. оксидинен кальций гидроксидин алуу		
21	21	Авогадро саны боюнча эсептөөлөр	1 с	21	Заттын бир молекуласындагы ар бир химиялык элементтин атомун эсептөө, Заттын бир молундагы ар бир химиялык элементтин атомун эсептөө Молдук массаны табуу.	Таблица, презентациялар		
22	22	Авогадро закону	1 с	22	Авогадро закону. Авогадро законуна 1 корутунду Авогадро законуна 2 корутунду	Таблица, презентациялар		
23	23	Газ абалындагы заттардын ортосундагы көломдүк катыштар	1 с	23	Суутек жана кычкылтек газынын белгилүү көломдүк катышта күйүүсү. Күркүрөк газ	Демонстрация. (Видео-эксперимент) Сууну электр тогунун жардамы менен ажыратуу		
24	24	Билимди системалоо №2 Тест	1 с	24	Химиялык теңдеме. Авогадро саны. Авогадро закону боюнча боюнча эсептөөлөр.			
II ГЛАВА. ИЛИМНИЙ МЕТОДДОР (2 саат)								
25	1	Байкоо жүргүзүү; баяндап жазуу. Байкоону жалпылоо, закон ченемдүүлүктөрдү издоо.	1 с	25	Натыйжаны прогноздоо, эксперимент аркылуу текшерүү. Гипотеза, теориялар жана закондор.	Демонстрация. (Видео-эксперимент). Малахиттин ажыроосу		
26	2	Физикалык касиеттери ар кандай болгон заттарга байкоо	1 с	26	Парафин жана этил спиртинин күйүүсү.	Демонстрация:		

		жүргүзүү аны баяндап жазуу.				Жалындын түзүлүшүнө байкоо жүргүзүү		
III ГЛАВА. АТОМДУН ТҮЗҮЛҮШҮ (6 саат)								
27	1	Атомдун түзүлүшүн түшүндүрүүчү теориялар.	1 с			Резефорддун тажрыйбалары. Атом. Атом ядросунун курамы. Изотоптор. Химиялык элемент.	Демонстрация. (Видео-анимация) Атом түзүлүшүнүн моделдери.	
28	2	Квант теориясынын негиздери. Кванттык сандар.	1 с			Электрондун төрт квант саны: негизги, жардамчы, магниттик жана спиндик квант сандары	Демонстрация. (Видео-анимация) Атом түзүлүшүнүн моделдери.	
29	3	Атомдун ядросу жана электрондук катмарлар, алардын электрон менен толтуруу ирети.	1 с			Электрондук катмар, электрондук катмарчалар, атомдук орбиталдар. Паули принциби.	Демонстрация. (Видео-анимация) Атом түзүлүшүнүн моделдери.	
30	4	Атомдук орбиталдарды электрон менен толтуруу ирети.	1 с			Энергиянын азаюу принциби. Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасындагы биринчи 20 элементтин атомунун түзүлүшү жана атомдук орбиталдарын электрон менен толтуруу ирети. Атомдук орбиталдардын гибридешүүсү жана молекулалардын түзүлүшү.	Демонстрация. (Видео-анимация) Атом түзүлүшүнүн моделдери.	
31	5	Билимди системалоо №3 Тест	1 с					
32	6	Текшерүү иш	1 с					
// 2-чейрек 14 саат								
3-чейрек 20 саат								

IV ГЛАВА. МЕЗГИЛДИК ЗАКОН ЖАНА ЭЛЕМЕНТТЕРДИН МЕЗГИЛДИК СИСТЕМАСЫ (3 саат)

33	1	Химиялык элементтердин классификациясы Амфотердүү бирикмелер.	I c	16/01	Химиялык элементтерди алгачкы классификациялоо: Берцелиустун классификациясы, Деберейнердин триадасы, Де-Шанкуртуанын спиралы, Ньюлендстин октавасы, Химиялык элементтердин классификациясы. Амфотердүү бирикмелер.	Д.И. Менделевдин мезгилдик системасы			
34	2	Д.И. Менделевдин мезгилдик закону жана элементтердин мезгилдик системасы	I c	19/01	Мезгилдик закондун ачылыш тарыхы. Мезгилдик закондун азыркы учурдагы аныктамасы (формулировкасы). Мезгилдик законду түзүүнүн негизги принциптери. Мезгилдик системанын кыска жана узун формалары.	Д.И. Менделевдин мезгилдик системасы			
35	4	Мезгилдик системада алган ордуна жараша химиялык элементтерге мүнөздөмө берүү боюнча көнүгүүлөрдү иштөө	I c	23/01	Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасындагы биринчи 36 элементтине мүнөздөмө берүү. Кальций металлына жана металл эмес фосфор элементине мүнөздөмө берүү.	Демонстрация Д.И. Менделевдин мезгилдик таблицасы			
V ГЛАВА. КЫЧКЫЛТЕК, ОКСИДДЕР. КҮЙҮҮ. (6 саат)									
36	1	Кычкылтектин жалпы мүнөздөмөсү, жаратылышта кездешүүсү. Алынышы жана физикалык касиеттери.	I c	20/01	Кычкылтек химиялык элемент. Кычкылтек жөнөкөй зат. Озон, озон катмары. Кычкылтектин физикалык касиеттери. Өндүрүштө жана лабораторияда алуу.	Демонстрация. (Видео-эксперимент) Кычкылтекти калий перманганатынан алуу жана жыйноо			
37	2	Кычкылтектин химиялык касиеттери. Оксиддер. Колдонулушу.	I c	30/01	Күйүү жана окистенүү реакциялары. Оксиддер. Колдонулушу. Кычкылтектин жаратылышта айланышы жана мааниси	Демонстрация. Кычкылтекте көмүртек, күкүрт жана фосфордун күйүүсү			

38	3	Практикалык иш №3	1 с	21/02	Кычкылтектин алынышы жана касиеттери			
39	4	Аба жана анын курамы.	1 с	6/02	Абанын химиялык курамы. Атмосферада абанын булганышы.	(Видео-эксперимент)		
40	5	Күйүү жана жай окситенүү. Химиялык реакциялардын жылуулук эффекти.	1 с	9/02	Күйүү жана жай окситенүү процесстерине мүнөздөмө. Экзо- жана эндотермикалык реакциялар. Гесс закону.	(Видео-эксперимент)		
41	6	Термохимиялык эсептөөлөр боюнча эсептеп чыгаруу.	1 с	13/02				
VI ГЛАВА. СУУТЕК. КИСЛОТАЛАР. НЕГИЗДЕР. ТУЗДАР (7 саат)								
42	1	Суутектин жалпы мүнөздөмөсү.	1 с	16/02	Сутек-химиялык элемент. Суутек жөнөкөй зат. Суутектин жаратылышта кездешүүсү, физикалык касиеттери. Өндүрүштө жана лабораторияда алуу.	Демонстрация. (Видео-эксперимент). Кипп. ап парат. түзүлүшү жана иштөө принциби. Демонстрация. Суутектин металлдар жана металл эместер менен аракеттенүүсү.		
43	2	Суутектин химиялык касиеттери жана колдонулушу.	1 с	20/02	Суутектин металлдар жана металл эместер менен аракеттенүүсү. Суутек калыбына келтиргич. Суутектин колдонулушу	Лабораториялык иш №2 жез (II) оксиди кислоталар, индикатор лор, металлдар, металлдар, оксиддери		
44	3	Суунун курамы жана касиеттери	1 с	23/02	Суунун физикалык жана химиялык касиеттери жана колдонулушу. Жаратылыштагы суулар жана аны тазалоо	(Видео-эксперимент)		

					жолдору. Кыргызстандагы жер алдындагы минералдык суунун булактары.			
45	4	Практикалык иш №4	1 с	27/02	Кислоталардын оксиддер жана негиздер менен аракеттенүүсү боюнча маселелерди иштөө.	Кислоталар, оксиддер		
46	5	Кислота, негиздер жана алардын колдонулушу.	1 с	2/02	Кислота жана негиздердин курамы, аталышы. Колдонулушу.			
47	6	Кислоталык калдык жана анын валенттүүлүгү. Индикаторлор.	1 с	6/03	Индикаторлордун кислота жана негиздерге таасири.	Демонстрация. Индикаторлордун кислота, негиз жана сууга таасири.		
48	7	Билимди системалоо №4 Тест	1 с	9/03	Кычкылтек жана суутек темалары боюнча			

VIII ГЛАВА. ГАЛОГЕНДЕР (6 саат)

49	1	Галогендер	1 с	13/03	Галогендер, жалпы мүнөздөмөсү Хлордун алынышы, физикалык жана химиялык касиеттери колдонулушу. Өндүрүштө жана лабораторияда алынышы.	Д.И. Менделеевдин мезгилдик таблицасы (Видео-эксперимент)		
50	2	Туз кислотасы жана анын касиеттери	1 с	16/03	Хлордуу суутектин алынышы. Физикалык жана химиялык касиеттери. Туз кислотасы жана туздары. Өндүрүштө жана лабораторияда алынышы.	(Видео-эксперимент)		
51	3	Практикалык иш №5	1 с	20/03	Туз кислотасы анын туздарынын (хлориддер) сапаттык составын аныктоого тиешелүү реакциялар.	(Видео-эксперимент) Туз кислотасы, хлориддер		
52	4	Текшерүү иш	1 с					
		<i>4-чeyрек 16 саат</i>				<i>3-чeyрек 20 саат</i>		
53	5	Окистенүү даражалары.	1 с		Айрым элементтердин окистенүү даражаларын табуу.	Таблица, презентациялар		

		Окистенүү–калыбына келүү процесси			Окистенүү–калыбына келүү процесси			
54	6	Окистенүү–калыбына келүү реакциялары	1 с		Химиялык реакциянын типтери Окистенүү –калыбына келүү реакциялары	Демонстрация. (Видео-эксперимент) Окистенүү- жана калыбына келүү реакцияларынын негизинде эритмелердин түстөрүнүн өзгөрүшү		
VIII ГЛАВА. ОРГАНИКАЛЫК ЭМЕС БИРИКМЕЛЕРДИН НЕГИЗГИ КЛАССТАРЫ (8 саат)								
55	1	Оксиддер.	1 с		Оксиддер. Оксиддердин классификациясы алынышы жана колдонулушу	Демонстрация. Видео-экспериме. Оксиддер, суу		
56	2	Оксиддер	1 с		Оксиддер. Оксиддердин классификациясы жана химиялык касиеттери	Демонстрация. Видео-экспериме. Кислоталар, негиздер индикаторлор		
57	3	Негиздер.	1 с		Негиздер классификациясы, касиеттери, колдонулушу.	Лабораториялык иш №3 Оксиддер, суу Кислоталар, негиздер индикаторлор Кислоталар, металлдар		
58	4	Кислота.	1 с		Кислоталардын классификациясы, алынышы, касиеттери, колдонулушу.	Сууда эрүүчү жана эрибөөчү туздар		
59	5	Туздар. Органикалык эмес бирикмелердин ортосундагы генетикалык байланыш.	1 с		Туздардын классификациясы, алынышы касиеттери, колдонулушу. Органикалык эмес бирикмелердин ортосундагы генетикалык байланыш боюнча эксперименттик маселелерди иштөө.	Таблица, презентациялар		