

Б.Момышулы ағындағы тірек мектебі (ресурстық орталық) КММ
КГУ Опорная школа (ресурсный центр) имени Б.Момышулы

ӘБ отырысында

ҚАРАЛДЫ № 1 хаттама

РАССМОТРЕНО
на заседании ШМО
протокол № 1

28.08.2023

Директордың оқу
жөніндегі орынбасары
КЕЛІСІЛДІ

СОГЛАСОВАНО
зам. директора по УР
Попова Попова И.И.



Индивидуальная учебная программа

по химии

2023-2024 учебный год

8А класс Киясова Ш.

8Б класс Грызлова М.

Составитель: учитель химии
Бойко М.А.

Индивидуальная адаптированная программа для учеников 8 класса КГУ ОШ(РЦ) им. Б. Момышулы Киясова Ш. – 8А класс, Грызлова с. – 8Б класс по учебному предмету «Химия» на 2023-2024 учебный год составлена на основе:

«Об утверждении государственных общеобразовательных стандартов дошкольного воспитания и обучения, начального, основного среднего и общего среднего, технического, профессионального и послесреднего образования» (приказ Министра просвещения РК от 03.08.2022 г. № 348, с изменениями от 23.09.2022 № 406)

«Об утверждении типовых учебных планов начального, основного среднего, общего среднего образования Республики Казахстан» в приказе МОН РК от 08.11.2012 г. № 500, с изменениями и дополнениями от 12 августа 2022 года № 365 для 5-9 классов.

№	Тема	Дата	Вид	Цель	Цель которую может освоить Киясова Ш.	Результат на концу полугодия (+, -, комментарий)	Цель которую может освоить Грызлова М.	Результат на концу полугодия (+, -, комментарий)	Домашнее задание
1	Распределение электронов в атоме	05.09.2023	Стандартный	8.1.3.1 -понимать, что электроны в атомах распределяются последовательно по энергетическим уровням на возрастающем расстоянии от ядра	+	найти осведом.	+	распределение осведом.	§2
2	Энергетические уровни. Лабораторный опыт № 1 «Изготовление моделей атомов»	07.09.2023	Стандартный	8.1.3.2 -понимать, что число электронов на каждом энергетическом уровне не превышает определенного максимального значения	+	ушел опыт число ядра в атоме	+	ушел опыт число ядра в атоме и ч. выч. урбн.	§2
3	Входная контрольная работа. Образование ионов	12.09.2023	Стандартный	8.1.3.5 -понимать, что атомы могут принимать или терять электроны, что приводит к образованию ионов	+	осведом.	+	осведом.	§3
4	Лабораторный опыт "Изготовление моделей атомов"	14.09.2023	Лабораторная работа	8.1.3.5 -понимать, что атомы могут принимать или терять электроны,	+	ищет материал со своей задачей	+	в атоме атомный диаметр. и ч. выч.	§4
5	Расчеты по химическим формулам	19.09.2023	Стандартный	8.1.3.6 -составлять формулы соединений методом «нулевой суммы»	+	расчет при составлении формулы	+	расчет в формуле формул	§5-6
6	Составление формул соединений СОР№1	21.09.2023	Суммативное оценивание раздела	8.1.3.6 -составлять формулы соединений методом «нулевой суммы»	+	расчет.	+	расчет.	§4
7	Составление уравнений химических реакций.	26.09.2023	Стандартный	2.3.4 -знать закон сохранения массы веществ 8.2.3.2 -	+	ушел рас.	+	ушел рас.	§4

Закон сохранения массы веществ. Демонстрация № 1 «Опыт, доказывающий закон сохранения массы веществ». Лабораторный опыт № 2 «Соотношение реагирующих веществ»					Устанавливать экспериментальным путем соотношение реагирующих веществ							
8 Составление уравнений химических реакций.	28.09.2023	Стандартный			8.2.3.3 -составлять уравнения химических реакций, записывая формулы реагентов и продуктов реакции	+	называет реагенты	+	называет реагенты, записывает формулы	\$7		
9 Типы химических реакций	03.10.2023				8.2.3.3 -составлять уравнения химических реакций, записывая формулы реагентов и продуктов реакции	+	знает тип реакции	+	знает по названию тип реакции	\$9		
10 Химические реакции в природе и жизни человека СОР №2	05.10.2023	Суммативное оценивание раздела			8.2.2.2 -описывать химические реакции в природе и жизнедеятельности живых организмов и человека	+	оценивает	+	оценивает	\$5,7		
11 Реакции металлов с кислородом и водой. Демонстрация №2 «Взаимодействие активных металлов с водой»	10.10.2023	Стандартный			8.2.4.1 -знать, что некоторые металлы подвергаются окислению быстрее других 8.2.4.2 -описывать реакции взаимодействия активных металлов с холодной водой, горячей водой или паром 8.2.4.3 -исследовать факторы, влияющие на возникновение коррозии металлов	+	называет, оценивает.	+	называет, оценивает	\$11		
12 Реакции металлов с растворами кислот. Лабораторный опыт №3 «Взаимодействие	12.10.2023	Стандартный			8.2.4.4 -изучить реакции различных металлов с растворами кислот 8.2.2.5 -	+	оценивает металл, описывает.	+	называет металл	\$10		

	металлов с растворами кислот»				составлять уравнения реакций металлов с кислотами							
13	Реакции металлов с растворами солей. Демонстрация №3 «Вытеснение металлов из растворов солей» СОР I	17.10.2023	Суммативное оценивание раздела	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей	+	объем с осадком	+	осветить изделие селестру при пропуск	§12		
14	Реакции металлов	19.10.2023	Стандартный	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей 8.2.3.7 -изучать и распознавать свойства металлов	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей	+	составить проект при распуск пробков клапана	+	состав. проект при распуск пробков клапана	§11		
15	Свойства металлов. Решение задач	24.10.2023	Стандартный	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей 8.2.3.7 -изучать и распознавать свойства металлов	8.2.4.6 -разработать план и провести реакции металлов с растворами солей	+	составить задачи	+	составить задачи и при распуск	§13		
16	26.10.2023	Суммативное оценивание за четверть	8.2.4.6 - разработать план и провести реакции металлов с растворами солей 8.2.3.7 -изучать и распознавать свойства металлов	8.2.4.1 -знать, что некоторые металлы подвергаются окислению быстрее других 8.2.4.2 -описывать реакции взаимодействия активных металлов с холодной водой, горячей водой или паром 8.2.4.3 -исследовать факторы, влияющие на возникновение коррозии металлов 8.4.2.2 -знать процентное содержание кислорода в составе воздуха и земной коре	8.2.4.1 -знать, что некоторые металлы подвергаются окислению быстрее других 8.2.4.2 -описывать реакции взаимодействия активных металлов с холодной водой, горячей водой или паром 8.2.4.3 -исследовать факторы, влияющие на возникновение коррозии металлов	+	Минимум, минимум, минимум	+	Минимум, минимум, минимум			

23	Закон объемных отношений	28.11.2023	Стандартный	8.2.3.8 -использовать закон объемных отношений для расчетов по уравнениям реакций с участием газов	-	-	газито	-	газито	§19
24	Относительная плотность газов СОР	30.11.2023	Суммативное оценивание раздела	8.2.3.9 – понимать понятие относительная плотность	+	+	индивидуальн СОР. выт.м.	+	индивидуальн. СОР. выт.м.	§20
25	Горение топлива и выделение энергии	05.12.2023	Стандартный	8.3.1.1 -понимать, что продуктами реакций горения являются оксиды, и что при горении углеродсодержащего горючего в кислороде могут образовываться углекислый газ, угарный газ или углерод	+	+	Общая мановая	+	общая манова	§20
26	Экзотермические и эндотермические реакции. Лабораторный опыт №4 «Химические реакции, сопровождающиеся изменением энергии»	07.12.2023	Лабораторная работа	8.3.1.3 -знать, что экзотермические реакции идут с выделением теплоты, а эндотермические реакции с поглощением теплоты 8.3.1.4 - понимать последствия воздействия различных горючих на окружающую среду 8.3.1.5 -объяснять изменение энергии с точки зрения кинетической теории частиц	+	-	можно объяснить т.м. реакцию по уравнению реакции	+	можно объяснить т.м. реакцию, СОР. реакция, и уравнение объяснить	§21
27	СОР № 1. Термохимические реакции.	12.12.2023	Суммативное оценивание раздела	8.3.1.5 -объяснять изменение энергии с точки зрения кинетической теории частиц	+	+	индивидуальн СОР выт.м.	+	индивидуальн СОР выт.м.	§20-21

28	Водород, получение, свойства и применение. Практическая работа №2 «Получение водорода и изучение его свойств»	14.12.2023	Стандартный	8.4.2.1 -уметь получать водород и изучать его свойства и применение	+	Дать Н. его парам.	+	Иметь опыт на в. парам. и свойства	§23-24
29	Кислород, получение, свойства и применение. Демонстрация №4 «Разложение пероксида водорода».	19.12.2023	Стандартный	8.4.2.2 -знать процентное содержание кислорода в составе воздуха и земной коре 8.4.2.3 -уметь получать кислород и изучать его свойства и применение 8.4.2.1 -уметь получать водород и изучать его свойства и применение	+	Дать кислород и свойства Дать свойства Дать свойства	+	Дать кислород и свойства Дать свойства Дать свойства	§25-27
30	Суммативное оценивание за II четверть	21.12.2023	Суммативное оценивание за четверть	8.4.2.1 -уметь получать водород и изучать его свойства и применение 8.4.2.2 -знать процентное содержание кислорода в составе воздуха и земной коре 8.4.2.3 -уметь получать кислород и изучать его свойства и применение 8.4.2.1 -уметь получать водород и изучать его свойства и применение	+	CO2 вывести из атмосферы	+	CO2 вывести из атмосферы	
31	Кислород. Озон	26.12.2023	Стандартный	8.4.2.4 -сравнивать состав и свойства аллотропных видоизменений кислорода 8.4.2.5 -объяснять значение озонового слоя Земли	+	Объяснить наличие озона в атмосфере	+	Объяснить наличие озона в атмосфере	§25-27
32	Обобщение материала	28.12.2023	Стандартный	8.4.2.5 -объяснять значение озонового слоя Земли	+	Объяснить значение озона в атмосфере	+	Объяснить значение озона в атмосфере	

33	Структура периодической системы химических элементов	09.01.2024	Стандартный	8.2.1.1 -объяснять физический смысл атомного номера, группы, периода.	+	знат структуру РСКЗ	+	знат структуру РСКЗ	§28
34	Периодическое изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов.	11.01.2024	Стандартный	8.2.1.2 -понимать, что элементы одной группы содержат на внешнем уровне одинаковое количество электронов 8.2.1.3 -объяснять закономерности изменения свойств элементов в группах и периодах	+	освеил	+	освеил	§29
35	Характеристика элемента по положению в периодической системе	16.01.2024	Стандартный	8.2.1.4 -характеризовать химический элемент по положению в периодической системе	+	знаю знает по элемент	+	знаю знает по элемент	§30
36	Периодическое изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов	18.01.2024	Стандартный	8.3.3. Периодическое изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов	+	знает структуру элемент	+	знает и структуру элемент	§29-30
37	Естественные семейства химических элементов и их свойства.	23.01.2024	Стандартный	8.2.1.5-знать, что элементы со схожими химическими свойствами относятся к одной группе 8.2.1.6 -знать естественные семейства химических элементов и приводить примеры щелочных металлов, галогенов, инертных газов	+	Нарисован элемент	+	Нарисован элемент структуру элемент	§31-32

38	Металлы и неметаллы СОР	25.01.2024	Суммативное оценивание раздела	8.2.1.7 -прогнозировать свойства химического элемента в зависимости от положения в периодической таблице	+	индивидуальн СОР написан	+	индивидуальн СОР написан	§33
39	Электроотрицательность.	30.01.2024	Стандартный	8.1.4.1 -объяснять образование ковалентной связи между атомами на основе электроотрицательности	+	определяет элемент по формуле ЭО в связи	+	могут всестран участвовать с металлом диссоциир парт	§34-35
40	Ковалентная связь	01.02.2024	Стандартный	8.1.4.1 -объяснять образование ковалентной связи между атомами на основе электроотрицательности	+	знает определить	+	знает определить могут написать формулу	§34
41	Ионная связь	06.02.2024	Стандартный	8.1.4.2 -описывать механизм образования ионной связи и предсказывать свойства ионных соединений	+	знает определить книжка формула	+	знает определить написать соединит	§36
42	Ионная связь	08.02.2024	Стандартный	8.1.4.2 -описывать механизм образования ионной связи и предсказывать свойства ионных соединений	+	могут составить формулу по формуле	+	могут составить формулу по формуле определ	§36
43	Взаимосвязь между типами связей, видами кристаллических решеток и свойствами веществ.	13.02.2024	Стандартный	8.1.4.3 -объяснять зависимость свойств веществ от типа решетки	+	знает могут определить решетку	+	определяет свойства решетки расположе	§37
44	Взаимосвязь между типами связей, видами кристаллических решеток СОР	15.02.2024	Суммативное оценивание раздела	8.1.4.3 -объяснять зависимость свойств веществ от типа решетки	+	индивидуальн СОР написан	+	индивидуальн СОР написан	

45	Растворение веществ в воде. Растворимость	20.02.2024	Стандартный	8.3.4.1 -классифицировать вещества по растворимости в воде 8.3.4.2 -объяснять роль растворов в природе и повседневной жизни 8.3.4.3 -объяснять влияние температуры на растворимость веществ	+	+	нагрузка падает равномерно колебательное движение	используя растворимость приводят пример растворения веществ зависимость от температуры	§38
46	Растворение веществ в воде. Лабораторный опыт №5 «Изучение растворимости веществ»	22.02.2024	Лабораторная работа	8.3.4.3 -объяснять влияние температуры на растворимость веществ	+	+	нагрузка падает равномерно	можно объяснить зависимость от температуры	§38
47	Растворимость веществ.	27.02.2024	Практическая работа	8.3.4.4 -рассчитывать растворимость вещества на 100 г воды, используя технику выпаривания, сравнивать полученные результаты со справочными данными	+	+	нагрузка падает равномерно	рассчитывают массу вещества по формуле	§38
48	Практическая работа №4 «Влияние температуры на растворимость твердых веществ»	29.02.2024	Практическая работа	8.3.4.4 -рассчитывать растворимость вещества на 100 г воды, используя технику выпаривания, сравнивать полученные результаты со справочными данными	+	+	нагрузка падает равномерно	используя растворимость по графику и таблице	
49	Массовая доля растворенного вещества	05.03.2024	Стандартный	8.3.4.5 -вычислять массу растворенного вещества по известной массе раствора с определенной массовой долей растворенного вещества					§40

50	Молярная концентрация вещества в растворе. Практическая работа №5 «Приготовление растворов с заданной процентной и молярной концентрации» СОР	07.03.2024	Суммативное оценивание раздела	8.3.4.6 -рассчитывать молярную концентрацию вещества в растворе			§41
51	Молярная концентрация вещества в растворе.	12.03.2024	Стандартный	8.3.4.6 -рассчитывать молярную концентрацию вещества в растворе			§41
52	Суммативное оценивание за III четверть	14.03.2024	Суммативное оценивание за четверть	<p>8.2.1.1 -объяснять физический смысл атомного номера, группы, периода</p> <p>8.2.1.2 -понимать, что элементы одной группы содержат на внешнем уровне одинаковое количество электронов</p> <p>8.2.1.3 -объяснять закономерности изменения свойств элементов в группах и периодах</p> <p>8.2.1.7 -прогнозировать свойства химического элемента в зависимости от положения в периодической таблице</p> <p>8.1.4.1 -объяснять образование ковалентной связи между атомами на основе электроотрицательности</p> <p>8.1.4.2 -описывать механизм</p>			

56	Основания. Лабораторный опыт № 8 «Изучение свойств оснований»	09.04.2024	Лабораторная работа	8.3.4.9 -знать и понимать классификацию, свойства оснований и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства	характеризующие их химические свойства					§46-47
57	Основания. Лабораторный опыт № 8 «Изучение свойств оснований»	11.04.2024	Лабораторная работа	8.3.4.9 -знать и понимать классификацию, свойства оснований и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства	характеризующие их химические свойства					§46-47
58	Соли. Лабораторный опыт № 9 «Получение и свойства солей»	16.04.2024	Лабораторная работа	8.3.4.10 -знать различные методы получения солей и составлять соответствующие уравнения реакций 8.3.4.11 -знать и понимать классификацию, свойства солей и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства	8.3.4.10 -знать различные методы получения солей и составлять соответствующие уравнения реакций 8.3.4.11 -знать и понимать классификацию, свойства солей и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства					§48-49
59	Соли. Лабораторный опыт № 9 «Получение и свойства солей»	18.04.2024	Лабораторная работа	8.3.4.10 -знать различные методы получения солей и составлять соответствующие уравнения реакций 8.3.4.11 -знать и понимать классификацию, свойства солей и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства	8.3.4.10 -знать различные методы получения солей и составлять соответствующие уравнения реакций 8.3.4.11 -знать и понимать классификацию, свойства солей и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства					§48-49

60	Генетическая связь между классами неорганических соединений. раздел 8.4А «Основные классы неорганических соединений. Генетическая связь» м	23.04.2024	Суммативное оценивание раздела	8.3.4.12 -исследовать генетическую связь между основными классами неорганических соединений				§50
61	Общая характеристика углерода	25.04.2024	Стандартный	8.4.3.1 -объяснить, почему в большинстве соединений углерод образует четыре связи 8.4.3.2 -описывать распространение углерода и его соединений в природе				§51
62	Аллотропные видоизменения углерода	30.04.2024	Стандартный	8.4.3.3 -сравнивать строение и свойства аллотропных видоизменений углерода 8.4.3.4 -исследовать области применения аллотропных видоизменений углерода				§51-52
63	Химические и физические свойства углерода. Соединения углерода практическая №6	02.05.2024	Суммативное оценивание раздела	8.4.3.5 -исследовать физические и химические свойства углерода 8.4.3.6 -описывать условия образования диоксида и монооксида углерода при сжигании углерода и объяснить физиологическое действие угарного газа на живые организмы				
64	Свойства углерода Практическая работа №7 «Получение углекислого газа и изучение его	09.05.2024	Практическая работа	8.4.3.7 -уметь получать углекислый газ, доказывать его наличие и изучать свойств				§52

					8.4.2.6 -объяснить широкое распространение, уникальные свойства воды и ее значение для жизни				
					8.4.2.7 -объяснять круговорот воды в природе				
					8.4.2.8 -определить опасность и причины загрязнения воды, объяснить способы очистки воды				