

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

Аксайского района

Ленинская средняя общеобразовательная школа

«Рассмотрено» на заседании ШМО учителей «Естественно – математического цикла» протокол № 1 от « 29 » 08 2022 <i>Взи</i> (подпись руководителя МО)	«Согласовано» и «Принято» на заседании МС протокол № 1 от « 30 » 08 2022	«Согласовано» и «Принято» на заседании педсовета протокол № 2 от « 30 » 08 2022	«Утверждаю» директор МБОУ Ленинской СОШ Е.А. Савкина приказ № 48/27 от « 09 » 08 2022
--	---	---	---

Календарно-тематическое планирование

по учебному предмету «Химия»
для обучающихся 11 класса

Количество часов: всего- 34 ч., в неделю - 1 ч.

Плановых контрольных работ – 2

Практических - 3

Планирование составлено на основе Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана. 10-11 классы: учеб.пособие для общеобразоват. организаций: базовый уровень.- М.: Просвещение, 2017

Для реализации содержания рабочей программы по «химии» используется УМК:

- Учебник Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. Химия 11 класс. М., «Просвещение», 2021г.

Учитель Демченко Я.А.

2022 - 2023 уч. год

Календарно – тематический

план учебного предмета химия 11 класс

(количество часов в неделю - 1, количество учебных недель – 34)

№ урока п/п	№ урока в теме	Тема раздела, урока	Тема практических и лабораторных работ, демонстрации	Кол-во часов	Примерные сроки проведения	Используемое оборудование
1	1	Повторение курса химии 10 класса		1	01.09-04.09	
Раздел 1. Теоретические основы химии						
19						
Тема 1.1. Важнейшие химические понятия и законы						
4						
2	1	Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии		1	06.09-11.09	Компьютер, проектор, презентация, ПСХЭ
3	2	Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов		1	13.09-18.09	ПСХЭ
4	3	Положение в периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов		1	20.09-25.09	ПСХЭ
5	4	Валентность и валентные возможности		1	27.09-02.10	ПСХЭ
Тема 1.2. Строение вещества						
3						
6	1	Основные виды химической связи. Ионная и ковалентная связь. Металлическая связь. Водородная связь		1	04.10-09.10	Компьютер, проектор, презентация, модели молекул.
7	2	Пространственное строение молекул		1	11.10-16.10	Компьютер, проектор, презентация, модели молекул.
8	3	Строение кристаллов. Кристаллические решетки. Причины многообразия веществ	Демонстрации. Модели ионных, атомных, молекулярных и металлических кристаллических решеток.	1	18.10-23.10	Компьютер, проектор, презентация, модели кристаллических решеток

			Модели молекул изомеров и гомологов				
Тема 1.3. Химические реакции							
9	1	Классификация химических реакций	Демонстрации. Различные типы химических реакций, видеопыты по органической химии	1	25.10-29.10	Компьютер, проектор, презентация, видеоролики	
10	2	Скорость химических реакций. Катализ	Лабораторный опыт. Изучение влияния различных факторов на скорость химических реакций	1	08.11-13.11	Химическая посуда, химические реактивы	
11	3	Химическое равновесие и условия его смещения		1	15.11-20.11	Компьютер, проектор	
Тема 1.4. Растворы							
12	1	Дисперсные системы		1	22.11-27.11	Дидактический материал	
13	2	Способы выражения концентрации растворов		1	29.11-04.12	Учебник, тетрадь	
14	3	Практическая работа №1 «Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией»		1	06.12-11.12	Химическая посуда, химические реактивы	
15	4	Электролитическая диссоциация. Водородный показатель. Реакции ионного обмена.		1	13.12-18.12	Компьютер, проектор	
16	5	Гидролиз органических и неорганических соединений	Лабораторный опыт. Определение реакции среды универсальным индикатором. Гидролиз солей	1	20.12-25.12	Химическая посуда, химические реактивы	
Тема 1.5. Электрохимические реакции							
17	1	Химические источники тока. Ряд стандартных потенциалов		1	10.01-15.01	Компьютер, проектор	
18	2	Коррозия металлов и её предупреждение		1	17.01-22.01	Компьютер, проектор	

19	3	Электролиз		1	24.01-29.01	Компьютер, проектор, презентация
20	4	Контрольная работа 1 по теме «Теоретические основы химии»		1	31.01-05.02	Дидактические материалы
Раздел 2. Неорганическая химия						
Тема 2.1. Металлы						
21	1	Общая характеристика и способы получения металлов	Демонстрация. Образцы металлов и их соединений. Взаимодействие металлов с кислородом, кислотами, водой	1	07.02-12.02	Компьютер, проектор, презентация, химические реактивы, химическая посуда
22	2	Обзор металлических элементов А- и В- групп	Демонстрация. Доказательство амфотерности алюминия	1	07.02-12.02	Компьютер, проектор, презентация, химические реактивы, химическая посуда
23	3	Медь. Цинк. Титан. Хром. Железо. Никель. Платина	Демонстрация. Взаимодействие меди и железа с кислотами (серная, соляная)	1	14.02-19.02	Компьютер, проектор, презентация, химические реактивы, химическая посуда
24	4	Сплавы металлов.	Демонстрация. Образцы сплавов	1	28.02-05.03	Компьютер, проектор, презентация, сплавы металлов
25	5	Оксиды и гидроксиды металлов.	Демонстрация. Получение гидроксидов меди (II) и хрома (III), оксида меди. Взаимодействие оксидов и гидроксидов металлов с кислотами. Доказательство амфотерности соединений хрома (III)	1	07.03-12.03	Компьютер, проектор, презентация Химические реактивы, химическая посуда
26	6	Практическая работа №2 «Решение экспериментальных задач по теме: Металлы»		1	14.03-19.03	Химические реактивы, химическая посуда
Тема 2.2. Неметаллы						
27	1	Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов	Демонстрация. Образцы неметаллов. Модели	1	21.03-25.03	Компьютер, проектор, презентация, образцы

28	2	Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородосодержащих кислот. Окислительные свойства серной и азотной кислот. Водородные соединения неметаллов	кристаллических решеток алмаза и графита	Демонстрация. Получение аммиака и хлороводорода, растворение их в воде, доказательство кислотно-основных свойств этих веществ. Сжигание угля и серы в кислороде, определение химических свойств продуктов сгорания. Взаимодействие с медью концентрированной серной кислоты, концентрированной и разбавленной азотной кислоты	1	04.04-09.04	неметаллов, модели кристаллических решеток
29	3	Генетическая связь неорганических и органических веществ			1	11.04-16.04	Учебник, тетрадь
30	4	Практическая работа №3 «Решение экспериментальных задач по теме: Неметаллы»			1	18.04-23.04	Химические реактивы, химическая посуда
31	5	Контрольная работа 2 по теме «Неорганическая химия»			1	25.04-30.04	Дидактические материалы
Раздел 3. Химия и жизнь							
32	1	Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна и стали			1	03.05-07.05	Компьютер, проектор, презентация
33	2	Химия в быту. Химическая промышленность и окружающая среда	Демонстрация. Образцы средств бытовой химии, инструкции по их применению		1	10.05-14.05	Компьютер, проектор, презентация, образцы средств бытовой химии
34	3	Итоговый урок по курсу химии 11 класса.			1	16.05-21.05	Дидактические материалы
Итого					34		