

Муниципальное общеобразовательное бюджетное учреждение
Основная общеобразовательная школа № 16 д.Кулиш
Чунский район Иркутская область

Рассмотрено
на педагогическом
совете
Протокол № 6
от «22» 08 2023г.

Согласовано
Зам. директора по УВР
Шульц Д.А.Пшенников
«22» 08 2023г.

Утверждено
Директор МОБУ ООШ
№ 16 д. Кулиш
Немирич Т.Н. Немирич
Приказ № 1/2023
от «22» 08 2023г.



КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

по химии

(название предмета)

на 2023-2024 учебный год

Класс: 9

Учитель: Нурисламова Рузалия Салимзяновна, учитель биологии и химии.

Количество часов на год: 66, в неделю 2

Контрольных работ: 3

Практических работ: 7

Планирование составлено на основе:

1. Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 декабря 2010 года № 1897 (с изменениями);
2. Авторской рабочей программы предметной линии учебников под редакцией Гара Н.Н. 8-9 классы: пособие для учителей общеобразовательных организаций — 3-е изд - М.: Просвещение, 2018 год.

Учебник: Химия. 9 класса: для общеобразовательных организаций/ Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман. - 2-е изд., М.: Просвещение, 2019

(название, автор, издательство, год издания)

Дополнительная литература:

1. Химия. 9 класс. Контрольные работы в НОВОМ формате. Учебное пособие. – М.: Интеллект-Центр, 2019.
2. Богданова Н.Н., Мещерякова Л.М. Тестовые материалы для оценки качества обучения. Химия 8-9 класс: учебное пособие. М.: Интеллект-Центр, 2018.

Календарно - тематическое планирование

№	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		Примечание
			план	факт	
1	2	3	4	5	6
Тема 1. Классификация химических реакций (6 часов)					
1,2	Окислительно-восстановительные реакции.	2	1 неделя сентября		
3	Тепловой эффект химических реакций.	1	2 неделя сентября		
4	Скорость химических реакций.	1			
5	Инструктаж по ТБ. Пр.р.№ 1 «Изучение влияния условий проведения химических реакций на её скорость».	1	3 неделя сентября		
6	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1			
Тема 2. Химические реакции в водных растворах (10 часов)					
7	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1	4 неделя сентября		
8,9	Диссоциация кислот, оснований и солей.	2	4 неделя сентября 1 неделя октября		
10	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1	1 неделя октября		
11, 12	Реакции ионного обмена.	2	2 неделя октября		
13	Гидролиз солей	1	3 неделя октября		
14	Инструктаж по ТБ. Пр. № 2 Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».	1			
15	Обобщающий урок по темам 1 и 2.	1	4 неделя октября		
16	Контрольная работа № 1 по темам 1 и 2	1			
Тема 3. Галогены (5 часов)					
17	Характеристика галогенов.	1	5 неделя октября		
18	Хлор	1			
19	Хлороводород: получение и свойства.	1	2 неделя ноября		
20	Соляная кислота и её соли.	1			
21	Инструктаж по ТБ. Пр. №3 «Получение соляной кислоты и изучение её свойств»	1	3 неделя ноября		
Тема 4. Кислород и сера (8 часов)					

1	2	3	4	5	6
22	Характеристика кислорода и серы.	1	3 неделя ноября		
23	Свойства и применение серы.	1	4 неделя ноября		
24	Сероводород. Сульфиды.	1			
25	Оксид серы (IV). Сернистая кислота.	1	1 неделя декабря		
26	Оксид серы (VI). Серная кислота.	1			
27	Инструктаж по ТБ. Пр.р. №4 «Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».	1	2 неделя декабря		
28	Обобщающий урок по темам 3 и 4.	1			
29	Контрольная работа № 2 по темам 3 и 4	1	3 неделя декабря		
Тема 5. Азот и фосфор (8 часов)					
30	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	1	3 неделя декабря		
31		1	4 неделя декабря		
32	Инструктаж по ТБ. Пр. р. №5 «Получение аммиака и изучение его свойств».	1			
33	Соли аммония	1	3 неделя января		
34	Азотная кислота	1			
35	Соли азотной кислоты.	1	4 неделя января		
36	Фосфор.	1			
37	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли.	1	5 неделя января		
Тема 6. Углерод и кремний (10 часов)					
38	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.	1	5 неделя января		
39	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1	1 неделя февраля		
40	Оксид углерода (II) -угарный газ.	1			
41	Оксид углерода (IV)-углекислый газ.	1	2 неделя февраля		
42	Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе.	1			
43	Инструктаж по ТБ. Пр. р. №6 «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов».	1	3 неделя февраля		
44	Кремний. Оксид кремния (IV).	1			
45	Кремниевая кислота и её соли.	1	4 неделя		

1	2	3	4	5	6
	Стекло. Цемент.	1	февраля		
46	Обобщающий урок по темам 5 и 6.	1			
47	Контрольная работа № 3 по темам 5 и 6	1	1 неделя марта		
Тема 7. Металлы (14 часов)					
48	Характеристика металлов.	1	1 неделя марта		
49	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1	2 неделя марта		
50	Химические свойства металлов.	1			
51	Сплавы	1	3 неделя марта		
52	Щелочные металлы.	1			
53	Магний. Щелочноземельные металлы.	1	1 неделя апреля		
54	Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.	1			
55	Алюминий	1	2 неделя апреля		
56	Важнейшие соединения алюминия.	1			
57	Железо.	1	3 неделя апреля		
58	Соединения железа.	1			
59	Инструктаж по ТБ. Пр. р. № 7 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	1	4 неделя апреля		
60	Обобщающий урок по теме 7.	1			
61	Контрольная работа № 4 по теме 7.	1	1 неделя мая		
Тема 8. Первоначальные представления об органических веществах (5 часов)					
62	Органическая химия.	1	1 неделя мая		
63	Предельные и непредельные углеводороды.	1	2 неделя мая		
64	Полимеры.	1			
65, 66	Кислородсодержащие органические вещества.	2	3 неделя мая		

Оставляю за собой право корректировки календарно-тематического планирования в течение учебного года.

Учитель: _____ Р.С.Нурисламова

