

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа № 61
имени Ильгизара Александровича Касакина »
МБОУ «СОШ №61»

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ «СОШ № 61»

 Т. А. Бубнова

ПРИНЯТА педагогическим советом

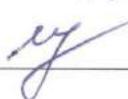
Протокол №

от « 16 »  2019 г.



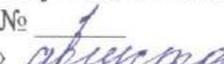
СОГЛАСОВАНО

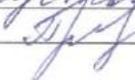
Заместитель директора по УВР

 Н. Н. Ивахова

РАССМОТРЕНА на заседании методического объединения учителей естественного цикла

Протокол №

от « 16 »  2019 г.

 О.П.Прокудина

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
(приложение к рабочей программе учебного предмета «Химия »)
8-9 КЛАСС

Составитель:
учитель химии
Прокудина О.П.

Новокузнецк, 2019

СОДЕРЖАНИЕ

I.	Календарно-тематическое планирование «Химия 8».....	3
II.	Календарно-тематическое планирование «Химия 9».....	7

1.Календарно-тематическое планирование.

8 класс (70 ч/год; 2 ч/неделю; резерв 2 час)

№	Наименование разделов и тем	Дата	Примечание
	НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ		
	Тема №1 «Первоначальные химические понятия» (21час)		
1	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства. Л. О. № 1. ИТБ Изучение физических свойств сахара и серы		
2	Методы познания в химии		
3	<u>Практическая работа №1. ИТБ</u> Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.		
4	Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция Л.о №2: _Разделение смеси, состоящей из порошков железа и серы. ИТБ		
5	<u>Практическая работа № 2. ИТБ</u> Очистка загрязненной поваренной соли.		
6	Физические и химические явления. Химические реакции. Л. О. №3. Примеры физических явлений. Л. О. №4. Примеры химических явлений. ИТБ		
	<i>Тема 1.2. Первоначальные химические понятия(15 ч)</i>		
7	Атомы, молекулы и ионы.		
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.		
9	Простые и сложные вещества. Химические элементы. Металлы и неметаллы. <u>Л. О. № 5.</u> Ознакомление с образцами простых и сложных веществ. ИТБ		
10	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.		
11	Закон постоянства состава веществ		
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.		
13	Массовая доля химического элемента в соединении.		
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.		
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.		
16	Атомно-молекулярное учение.		
17	Закон сохранения массы веществ.		

18	Химические уравнения		
19	Типы химических реакций. Л.О.№ 6. Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$. Л. О. № 7. Реакция замещения меди железом. ИТБ		
20	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»		
21	Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия».		
	Раздел 2. Кислород. Водород(8 ч)		
	<i>Тема 2.1. Кислород (5 ч)</i>		
1/22	Кислород, его общая характеристика. Получение кислорода. Физические свойства кислорода		
2/23	Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. Круговорот кислорода в природе. Л.о. № 8. Ознакомление с образцами оксидов. ИТБ		
3/24	Практическая работа №3. Получение кислорода и изучение его свойств.		
4/25	Озон. Аллотропия кислорода. РК «Очистка воды»		
5/26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения. РК «Очистка воздуха»		
	<i>Тема 2.2. Водород. (3ч)</i>		
1/27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом		
2/28	Химические свойства водорода и его применение. Л. О. № 9. Взаимодействие водорода с оксидом меди (II) CuO . ИТБ		
3\29	Практическая работа №4. ИТБ . Получение водорода и изучение его свойств.		
	Раздел 3. Вода. Растворы (7 ч)		
1/30	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды. РК «Очистка воды»		
2/31	Физические и химические свойства воды. Применение воды.		
3/32	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.		
4/33	Массовая доля растворенного вещества.		
5/34	Практическая работа №5. ИТБ Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.		
6/35	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
7/36	Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
	Раздел 4. Количественные отношения в химии(5 ч)		

1/37	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.		
2/38	Вычисления по химическим уравнениям.		
3/39	Закон Авогадро. Молярный объем газов.		
4/40	Относительная плотность газов		
5/41	Объемные отношения газов при химических реакциях		
	Раздел 5. Основные классы неорганических соединений (11 ч)		
1/42	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.		
2/43	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.		
3/44	Химические свойства оснований. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Реакция нейтрализации. Применение оснований. Л. О. № 10. Свойства растворимых и нерастворимых оснований. Л. О. № 11: Взаимодействие щелочей с кислотами. Л. О. №12. Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами. Л. О. № 13. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании. ИТБ		
4/45	Амфотерные оксиды и гидроксиды. Л. О. №14. Взаимодействие гид-роксида цинка с растворами кислот и щелочей. ИТБ		
5/46	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.		
6/47	Химические свойства кислот Л. О. № 15. Действие кислот на индикаторы. Л. О. № 16. Отношение кислот к металлам ИТБ		
7/48	Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения.		
8/49	Свойства солей		
9/50	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений		
10/51	Практическая работа №6. ИТБ Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».		
11/52	Контрольная работа №3 по теме «Основные классы неорганических соединений».		
	Раздел 6. Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева(7 ч)		
1/53	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.		
2/54	Периодический закон Д. И. Менделеева.		

3/55	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.		
4/56	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра		
5/57	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона.		
6/58	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева		
7/59	Повторение и обобщение по теме «Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.»		
	Раздел 7. Строение вещества. Химическая связь (9 ч)		
1/60	Электроотри-цательность химических элементов		
2/61	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи		
3/62	Ионная связь		
4/63	Валентность и степень окисления.		
5/64	Правила определения степеней окисления элементов		
6/65	Окислительно-восстановительные реакции		
7/66	Повторение и обобщение по теме «Строение вещества. Химическая связь»		
8/67	Контрольная работа № 4 по темам «Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева», «Строение вещества. Химическая связь»		
9/68	Повторение материала по курсу химии 8 класса		
69-70	Резерв		

2.Календарно-тематическое планирование.

9 класс (68ч/год; 2 ч/неделю;)

№	Наименование разделов и тем	Дата	Примечание
	НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ		
	Раздел 1. Многообразие химических реакций (15час)		
1	Окислительно-восстановительные реакции.		
2	Реакции разных типов (соединения, разложения, замещения и обмена) с точки зрения окисления и восстановления.		
3	Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции.		
4	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе.		
5	Практическая работа 1. ИТБ Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость.		
6	Обратимые и необратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.		
7	Сущность процесса электролитической диссоциации.		
8	Диссоциация кислот, оснований и солей.		
9	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		
10	Реакции ионного обмена и условия их протекания. Л.О.№1 ИТБ		
11	Химические свойства основных классов веществ свете ТЭД и ОВР.		
12	Химические свойства основных классов веществ свете ТЭД и ОВР.		
13	Практическая работа 2. ИТБ Решение экспериментальных задач по теме «Свойства веществ как электролитов».		
14	Гидролиз солей. Обобщение и систематизация знаний по теме «Многообразие химических реакций»		
15	Контрольная работа 1 по темам «Многообразие химических реакций».		
	Раздел 2. Многообразие веществ (44час)		
	Тема 2. Неметаллы (30 час)		
16/1	Положение галогенов в ПСХЭ и строение их атомов. Свойства, получение и применение		

	галогенов. Л.О.№2 ИТБ		
17/2	Хлор. Свойства и применение хлора. РК «Очистка воды»		
18/3	Хлороводород: получение и свойства.		
19/4	Соляная кислота и её соли.		
20/5	Практическая работа 3. ИТБ Получение соляной кислоты и изучение её свойств.		
21/6	Положение кислорода и серы в ПСХЭ, строение их атомов. Аллотропия серы.		
22/7	Свойства и применение серы. Л.О.№3 ИТБ		
23/8	Сероводород. Сульфиды.		
24/9	Оксид серы(IV). Сернистая кислота и её соли. РК «Кислотные дожди»		
25/10	Оксид серы(VI). Серная кислота и её соли. Л.О.№4 ИТБ		
26/11	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты		
27/12	Практическая работа 4. ИТБ Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».		
28/13	Решение расчётных задач		
29/14	Положение азота и фосфора в ПСХЭ, строение их атомов. Азот: свойства и применение.		
30/15	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение.		
31/16	Практическая работа 5. ИТБ Получение аммиака и изучение его свойств.		
32/17	Соли аммония. Л.О.№5 ИТБ		
33/18	Азотная кислота. Строение. Свойства разбавленной азотной кислоты.		
34/19	Свойства концентрированной кислоты.		
35/20	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.		
36/21	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.		
37/22	Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и её соли. Фосфорные удобрения.		
38/23	Положение углерода и кремния в ПСХЭ, строение их атомов. Аллотропия углерода. РК «Уголь Кузбасса».		
39/24	Химические свойства углерода. Адсорбция.		
40/25	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм.		
41/26	Углекислый газ. Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе. Л.О.№6-8 ИТБ		
42/27	Практическая работа 6. ИТБ Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.		
43/28	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент. РК «Цементный и стекольный заводы»		

44/29	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Решение расчетных задач.		
45/30	Контрольная работа 2 по теме «Неметаллы». (14)		
	Тема 3. Металлы		
46/1	Положение металлов в ПСХЭ Металлическая связь. Физические свойства металлов. Сплавы металлов. Л.О.№9 ИТБ		
47/24	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.		
48/3	Химические свойства металлов. Ряд активности металлов. Л.О.№10 ИТБ		
49/4	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Свойства.		
50/5	Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение щелочных металлов.		
51/6	Щелочно-земельные металлы. Кальций и его соединения. Жёсткость воды .		
52/7	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства, применение. РК «НКАЗ»		
53/8	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Л.О.№11 ИТБ		
54/8	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.		
55/10	Соединения железа. Л.О.№12 ИТБ		
56/11	Практическая работа 7. ИТБ Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».		
57/12	Сплавы. Коррозия металлов		
58/13	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы». Решение расчетных задач		
59/14	Контрольная работа 3 по теме «Металлы».		
	Раздел 3. Краткий обзор важнейших органических веществ (9 час)		
60/1	Первоначальные сведения о строении органических веществ. Анализ контрольной работы		
61/2	Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды.		
62/3	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.		
63/4	Производные углеводородов. Спирты.		
64/5	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.		
65/6	Углеводы.		
66/7	Аминокислоты. Белки.		
67/8	Полимеры.		
68/9	Обобщающий урок по теме «Важнейшие углеводороды».		

Прочитано
в « 08 » 20 12 г.
и пронумеровано
9 листов
Директор школы Бубнова Г.А.

