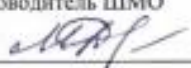
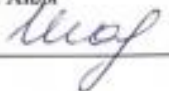



Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 27 имени Э.А. Хиля»
города Смоленска

РАСМОТРЕНО Руководитель ШМО  — Молчанова Д.М. Приказ №1 от «30» августа 2023 г.	СОГЛАСОВАНО Председатель Методического совета МБОУ "СШ № 27 Им. Э.А. Хиля"  — Исаенко Н.П. Приказ №1 от «31» августа 2023 г.	СОГЛАСОВАНО И ПРИНЯТО Педагогическим советом МБОУ "СШ № 27 Им. Э.А. Хиля" Протокол № _____ от _____ 2023г	УТВЕРЖДЕНО Директор МБОУ "СШ № 27 им. Э.А. Хиля" —  — Ковалева Е.Н. Приказ № 247-ОД от «31» августа 2023 г.
---	---	---	---

Приложение к рабочей программе КТП

Химия

по _____

предмет

8

класс

Мосесян К.Б

ФИО учителя

2023-2024

учебный год

химия 8 а, б, в.г класс.

2 ч. в неделю

68 ч. за год,

фактически

68 часов,

Практических работ 6

Контрольных работ 4

Примерная основная образовательная программа основного общего образования. Использованы материалы рабочей программы: « Химия, 7-9 классы» авторы О.С. Габриелян, Г.А. Шипарева, составитель Т.Д. Гамбурцева.- М., Дрофа, 2013 г., Химия. Рабочие программы по учебникам О.С. Габриеляна 8-11, авторы-составители Г.И. Маслакова, Н.В. Сафронова. Издательство «Учитель», Волгоград, 2016 г.

учебник О.С.Габриелян Химия 8, М.Дрофа, 2016 ФГОС

№ п/п	Дата проведения	Тема урока	Количество часов	Тип урока	Эксперимент	Примечания
I Повторение основных вопросов курса 7 класса (3 часа)						
1		Вещества. Строение веществ. Химические формулы	1	изучения новых знаний и способов действий		
2		Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. История химии	1	комбинированный урок	Л/о № 1,2	
3		Классы неорганических соединений	1	комбинированный урок		
II Атомы химических элементов (12 ч.)						
4		Основные сведения о строении атомов	1	изучения новых знаний и способов действий	демонстрация моделей атомов Л/о № 3	
5		Ядерные реакции. Изотопы.	1	комбинированный урок		
6		Электроны. Строение электронных оболочек атомов.	1	комбинированный урок		
7		Электроны. Строение электронных оболочек атомов.	1	комбинированный урок		
8		Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева в свете строения атома.	1	комбинированный урок		
9		Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева в свете строения атома.	1	комбинированный урок		
10		Ионная связь.	1	комбинированный урок	Л/о №4	
11		Ковалентная неполярная связь.	1	комбинированный урок		
12		Ковалентная полярная связь.	1	комбинированный урок		
13		Металлическая связь.	1	комбинированный урок	Л/о № 5	
14		Атомы химических элементов. Химическая связь	1	обобщения и систематизации		

15		Контрольная работа №1 «Атомы химических элементов»	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий	к.р. 1	
III Простые вещества (6 ч.)						
16		Простые вещества - металлы.	1	изучения новых знаний и способов действий	демонстрация коллекций металлов Л/о № 6	
17		Простые вещества - неметаллы. Аллотропия.	1	комбинированный урок	демонстрация коллекций неметаллов Л/о №7	
18		Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1	комбинированный урок		
19		Молярный объем газообразных веществ. Закон Авогадро.	1	комбинированный урок		
20		Решение расчетных задач по химическим формулам.	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
21		Простые вещества	1	обобщения и систематизации		
IV Соединения химических элементов (11 ч.)						
22		Степень окисления и валентность. Составление формул бинарных соединений	1	комбинированный урок		
23		Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения.	1	комбинированный урок	демонстрация образцов оксидов Л/о № 8,9,10	
24		Летучие водородные соединения.	1	комбинированный урок		
25		Основания	1	комбинированный урок	демонстрация оснований Л/о № 11	
26		Кислоты	1	комбинированный урок	демонстрация кислот Л/о № 12,13	
27		Соли	1	комбинированный урок	демонстрация солей	
28		Аморфные и кристаллические вещества	1	комбинированный урок	Л/о № 14	
29		Чистые вещества и смеси. Разделение смесей. Очистка веществ.	1	комбинированный урок	демонстрация моделей кристаллических решеток	
30		Массовая и объёмная доля компонентов смеси	1	комбинированный урок	Л/о № 15	
31		«Простые вещества. Соединения химических элементов».	1	обобщения и систематизации		
32		Контрольная работа № 2 «Простые вещества.	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий	к.р. 2	

		<i>Соединения химических элементов».</i>				
V Изменения, происходящие с веществами (11 ч)						
33		Физические и химические явления. Признаки химических реакций	1	изучения новых знаний и способов действий	Демонстрация признаков химических реакций.	
34		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1	комбинированный урок		
35		Составление уравнений химических реакций.	1			
36		Реакции разложения. Катализаторы. Ферменты.	1	комбинированный урок		
37		Реакции соединения. Обратимые химические реакции.	1	комбинированный урок	Л/о.16.	
38		Реакции замещения. Ряд активности металлов.	1	комбинированный урок	Л/о. 17	
39		Реакции обмена	1	комбинированный урок	Л/о 18,19	
40		Типы химических реакций на примере свойств воды.	1	комбинированный урок		
41		Практическая работа № 1 «Признаки химических реакций»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р. № 1	
42		Расчеты по химическим уравнениям.	1	изучения новых знаний и способов действий		
43		Расчеты по химическим уравнениям.	1	закрепления новых знаний и способов действий		
44		Изменения, происходящие с веществами».	1	обобщения и систематизации		8 марта праздничный день
45		Контрольная работа № 3 «Изменения, происходящие с веществами».	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий	к.р.3	
VI Растворение .Растворы. Свойства растворов электролитов (16 ч.)						
46		Растворение. Растворимость веществ в воде.	1	комбинированный урок	Демонстрация растворения веществ в различных растворителях.	
47		Электролитическая диссоциация.	1	комбинированный урок	Демонстрация испытания веществ и их растворов на	

					электропроводность.	
48		Основные положения теории электролитической диссоциации.	1	комбинированный урок		
49		Ионные уравнения	1	комбинированный урок		
50		Практическая работа № 2. Ионные уравнения	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р.№ 2	
51		Практическая работа № 3 Условия течения химических реакций между растворами электролитов до конца	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р. № 3	
52		Кислоты в свете теории электролитической диссоциации	1	комбинированный урок	Л/о 20-23	
53		Основания в свете теории электролитической диссоциации.	1	комбинированный урок	Л/о 24, 25	
54		Основания в свете теории электролитической диссоциации.	1	комбинированный урок	Л/о № 26,27	
55		Оксиды в свете теории электролитической диссоциации.	1	комбинированный урок	Л/о № 28-31	
56		Соли в свете теории электролитической диссоциации	1	комбинированный урок	Л/о 32-35	
57		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1	комбинированный урок		9 мая праздничный день
58		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1			
59		Практическая работа № 4 «Свойства кислот, оснований, оксидов, солей»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р. № 4	
60		Практическая работа № 5 « Решение экспериментальных задач»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р. № 5	
61		Практическая работа № 6 « Решение экспериментальных задач»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий	пр.р.№ 6	

62		Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класса	1	коррекции знаний и способов действий		
63		Контрольная работа № 4 в рамках промежуточной аттестации по курсу химии 8 класса Итого 16	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий	к.р.4	
64		Окисление. Восстановление. Окислитель. Восстановитель	1	изучения новых знаний и способов действий		
65		Окислительно-восстановительные реакции	1			
66		Окислительно-восстановительные реакции	1			
67		Итоговый урок по курсу химии 8 класс	1			

1 ч резервное время