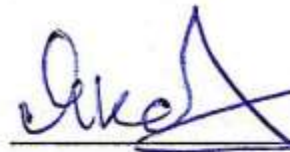


Шиверская И.Н.



РАССМОТРЕНО
Руководитель ШМО

Шиверская И.Н.

СОГЛАСОВАНО
зам. директора
по УВР

Яковлева И.В.

УТВЕРЖДАЮ
Директор
МАОУ «СОШ
«Мастерград» Пермь

КазакOVA О.А.

Яковлева

**Рабочая программа по химии
Основное общее образование**

8 класс

на 2018/2019 учебный год

1. Пояснительная записка к рабочей программе по химии в 8 классе.

- 1.1.Цель обучения: освоение обучающимися знаний о фундаментальных химических законах и принципах, лежащих в основе современной химической картины мира; наиболее важных открытиях в области химии, оказавших определяющее влияние на развитие техники и технологии; методах научного познания природы; овладение умениями проводить наблюдения природных явлений, описывать и обобщать результаты наблюдений.
- 1.2. Задачи обучения. 1. Освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике; 2. Овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчёты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций; 3. Развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями; 4. Воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры; 5. Применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей.
- 1.3.Количество часов по программе в неделю – 3. Количество часов по учебному плану школы – 3. Количество часов в год – 102.
- 1.4.Ожидаемые результаты. В результате изучения химии ученик 8 класса должен:
- знать :** 1.важнейшие химические понятия: вещество, физическое тело, химический элемент, атом, молекула, химическая реакция, знаки первых 20 химических элементов; определение химической формулы вещества, формулировку закона постоянства состава вещества; 2.основные законы химии: основные положения атомно-молекулярного учения; понимать его значение.
- уметь:** 1.отличать физические явления от химических реакций; 2.называть химические элементы по их символам; 3.называть признаки химических реакций; 4. Определять качественный и количественный состав вещества по их формулам и принадлежность к простым или сложным веществам; 5.распознавать простые и сложные вещества; 6. Вычислять относительную молекулярную массу веществ; 7. вычислять массовую долю химического элемента по формуле вещества; 8. характеризовать химический элемент по его положению в П.С.; 9. классифицировать вещества по составу на простые и сложные.
- использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:** .1.объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве; 2.экологически грамотного поведения в окружающей среде; 3.-оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы.
- 1.5 УМК: Обучение ведётся по учебнику О.С.Габриелян «Химия 8 класс», который составляет единую линию учебников, соответствует федеральному компоненту государственного образовательного стандарта базового уровня и реализует авторскую программу О.С.Габриеляна.

Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений/ О.С. Габриелян. - 12-е изд., стереотип.- М.: «Дрофа», 2010 – 267, с. : ил.

1. Календарно-тематический план к рабочей программе по химии в 8 классе

№п/п	раздел/тема	Количество часов	Контрольные работы
1	Введение	7	
2	Атомы химических элементов	13	1
3	Простые вещества	11	1
4	Соединения химических элементов	21	1
5	Изменения происходящие с веществами.	21	1
6	Растворы. Растворение. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.	22	1
7	Итоговое повторение	7	

Календарно-тематическое планирование

Прим.	Номер урока	Номер Урока в теме	Изучаемая тема и тема урока	Часы	Л.Р.	К.Р.
		I.	Введение	7	1	
	1.	1.	Предмет химии. Вещества. Вводный инструктаж по охране труда и технике безопасности на уроках химии и в лаборатории.	1		
	2.	2.	Превращение веществ.	1		
	3.	3.	Роль химии в жизни человека.	1		
	4.	4.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1		
	5.	5.	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная масса.	1		
	6.	6.	Вычисление по химической формуле	1		
	7.	7.	. Массовая доля.	1		
		II.	Атомы химических элементов.	13		1
	8.	1.	Основные сведения о строении атомов.	1		
	9.	2.	Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	1		
	10.	3.	Строение электронных оболочек атомов.	1		
	11.	4.	Электронная конфигурация.			
	12.	5.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома.	1		
	13.	6.	Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов. Ионная связь.	1		

<i>Прим.</i>	<i>Номер урока</i>	<i>Номер Урока в теме</i>	<i>Изучаемая тема и тема урока</i>	<i>Часы</i>	<i>Л.Р.</i>	<i>К.Р.</i>
	14.	7.	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная неполярная связь.	1		
	15.	8.	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная полярная связь.	1		
	16.	9.	Химическая связь: ковалентная	1		
	17.	10.	Химическая связь: ионная	1		
	18.	11.	Металлическая химическая связь.	1		
	19.	12.	Обобщение и систематизация знаний, умений и навыков по теме «Атомы химических элементов».	1		
	20.	13.	Контрольная работа № 1. Атомы химических элементов.	1		1
		II	Простые вещества.	11		1
	21.	1.	Простые вещества – металлы.	1		
	22.	2.	Простые вещества - неметаллы.	1		
	23.	3.	Простые вещества: металлы и неметаллы.	1		
	24.	4.	Количество вещества.	1		
	25.	5.	Молярная масса.	1		
	26.	6.	Молярный объем газов.	1		
	27.	7.	Решение задач по формуле. Количество вещества и молярный объем	1		
	28.	8.	Решение задач по формуле. Количество вещества и молярный объем			
	29.	9.	Решение задач по формуле. Количество вещества и молярный объем	1		
	30.	10.	Обобщение и систематизация знаний, умений и навыков по теме «Простые вещества».	1		
	31.	11.	Контрольная работа № 2 по теме «Простые вещества»	1		1
		III	Соединения химических элементов	21	2	1
	32.	1.	Степень окисления.	1		
	33.	2.	Степень окисления.	1		
	34.	3.	Составление формул с помощью степеней окисления.	1		
	35.	4.	Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения.	1		
	36.	5.	Составление формул для бинарных соединений.	1		
	37.	6.	Основания.	1		
	38.	7.	Кислоты.	1		
	39.	8.	Соли	1		
	40.	9.	Соли.	1		
	41.	10.	Индикаторы: кислая, нейтральная основная среда.	1		
	42.	11.	Основные классы неорганических веществ.	1		
	43.	12.	Кристаллические решетки.	1		
	44.	13.	Физические явления в химии.	1		

<i>Прим.</i>	<i>Номер урока</i>	<i>Номер Урока в теме</i>	<i>Изучаемая тема и тема урока</i>	<i>Часы</i>	<i>Л.Р.</i>	<i>К.Р.</i>
	45.	14.	Чистые вещества и смеси.	1		
	46.	15.	Способы разделения смесей.	1	1	
	47.	16.	Практическая работа №1. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ.	1		
	48.	17.	Практическая работа №2. Очистка загрязненной поваренной соли.	1		
	49.	18.	Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора).	1		
	50.	19.	Практическая работа №3. Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе.	1	1	
	51.	20.	Обобщение и повторение по теме «Соединения химических элементов».	1		
	52.	21.	Контрольная работа №3. Соединения химических элементов.	1		1
		IV	Изменения, происходящие с веществами.	21	3	1
	53.	1.	Физические явления. Разделение смесей.	1		
	54.	2.	Закон сохранения массы.	1		
	55.	3.	Уравнение и схема химической реакции.	1		
	56.	4.	Составление уравнений химических уравнений.	1		
	57.	5.	Составление уравнений химических уравнений.	1		
	58.	6.	Составление уравнений химических уравнений.	1		
	59.	7.	Расчеты по химическим уравнениям.	1		
	60.	8.	Расчеты по химическим уравнениям	1		
	61.	9.	Расчеты по химическим уравнениям	1		
	62.	10.	Реакции разложения. Понятие о скорости химической реакции и катализаторах.	1		
	63.	11.	Реакции соединения.	1		
	64.	12.	Цепочки переходов.	1		
	65.	13.	Реакции замещения. Ряд активности металлов.	1		
	66.	14.	Реакции обмена. Правило Бертолле.	1		
	67.	15.	Составление реакций замещения и соединения.	1		
	68.	16.	Составление реакций обмена и разложения.	1		
	69.	17.	Решение задач по химической реакции.	1		
	70.	18.	Решение задач с использованием массовой доли вещества.	1		
	71.	19.	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1		
	72.	20.	Обобщение и систематизация знаний, умений и навыков по теме «Классы неорганических соединений. Типы химических реакций..	1		
	73.	21.	Контрольная работа №4. Изменения, происходящие с веществами.	1		1
		V	Растворение. Растворы. Реакция ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.	22	1	
	74.	1.	Теории растворов.	1		

<i>Прим.</i>	<i>Номер урока</i>	<i>Номер Урока в теме</i>	<i>Изучаемая тема и тема урока</i>	<i>Часы</i>	<i>Л.Р.</i>	<i>К.Р.</i>
	75.	2.	Растворение. Растворимость веществ в воде.	1		
	76.	3.	Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация.	1		
	77.	4.	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1		
	78.	5.	Ионные уравнения.	1		
	79.	6.	Ионные уравнения.	1		
	80.	7.	Кислоты, их классификация и свойства.	1		
	81.	8.	Кислоты, их классификация и свойства.	1		
	82.	9.	Основания, их классификация и свойства.	1		
	83.	10.	Основания, их классификация и свойства.	1		
	84.	11.	Оксиды, их классификация и свойства.	1		
	85.	12.	Соли, их классификация и свойства.	1		
	86.	13.	Генетическая связь между классами веществ	1		
	87.	14.	Генетическая связь между классами веществ	1		
	88.	15.	Решение генетических цепочек уравнений.	1		
	89.	16.	Практическая работа №4. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей.	1		1
	90.	17.	Окислительно-восстановительные реакции(ОВР).	1		
	91.	18.	Окислительно-восстановительные реакции(ОВР).	1		
	92.	19.	Окислительно-восстановительные реакции(ОВР).	1		
	93.	20.	Упражнения по составлению ОВР.	1		
	94.	21.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Окислительно-восстановительные реакции».	1		
	95.	22.	Свойства веществ изученных классов в свете теории ОВР.	1		
		VI	Итоговое повторение.	7		
	96.	1.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс.	1		1
	97.	2.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс	1		
	98.	3.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс	1		
	99.	4.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс	1		1
	100.	5.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс			
	101.	6.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс			
	102.	7.	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класс			