**Аннотация**

**к рабочей программе по химии для 8 класса 2020/21 уч.год.**

Рабочая программа химии составлена на основе

- Федерального компонента государственного стандарта основного общего образования по химии.

- Примерной программы основного общего образования (химия).

- Федерального базисного учебного плана и примерных учебных планов для общеобразовательных учреждений РФ, реализующих программы общего образования.

-Основной образовательной программы общего образования МАОУ «СОШ № 65» г.Перми

- Федерального перечня учебников, рекомендованных к использованию в образовательном процессе в общеобразовательных учреждениях, на 2020-2021 учебный год.

Программа по химии авторов В.В.Еремина, Н.Е.Кузьменко, А.А. Дроздова, В.В. Лунина отражает обязательное для усвоения в основной школе содержание обучения химии.

Программа детализирует и раскрывает содержание стандарта, определяет общую стратегию обучения, воспитания и развития учащихся средствами учебного предмета в соответствии с целями предмета, которые определены стандартом.

Для достижения поставленной цели в соответствии с образовательной программой учреждения используются учебник «Химия» для 8 класса В.В.Еремина, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздова, В.В. Лунина, выпущенном Издательским центром «Дрофа», 2020 г

**Предметные результаты:**

***знать/понимать:***

- *химическую символику*: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;

*- важнейшие химические понятия:* вещество, химический элемент, атом, молекула, относительная атомная и молекулярная массы, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, классификация неорганических веществ, химическая реакция, классификация химических реакций;

- *основные законы химии:* сохранение массы веществ, постоянства состава, периодический закон;

**Уметь:**

- *называть:* химические элементы, соединения изученных классов;

- *объяснять:* физический смысл порядкового номера химического элемента, номер группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И.Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп;

- *характеризовать:* химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в

периодической системе Д.И.Менделеева и особенностей строения их а томов; связь между

составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;

- *определять:* состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень окисления элемента в соединениях, тип химической связи в соединениях;

- *составлять:* формулы неорганических соединений изученных классов, схемы строения атомов

первых 20 элементов периодической системы; уравнения химических реакций;

- *обращаться*  с химической посудой и лабораторным оборудованием;

- *распознавать* опытным путем: кислород, водород, растворы кислот и щелочей;

- *вычислять:* массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции;

использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

- безопасного обращения с веществами и материалами;

- экологически грамотного поведения в окружающей среде;

- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;

- критической оценки информации о веществах, используемых в быту;

- приготовления растворов заданной концентрации;

**Учебно-тематический план**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № п/п | Наименование разделов и тем | Всего часов |
| Практические работы | Контрольные работы |
| 1 | Первоначальные химические понятия | 16 | №1,№2 | №1 |
| 2 | Кислород. Водород. Вода. Растворы. | 20 | №3, №4 | №2 |
| 3 | Основные классы неорганических соединений. | 13 | №5, №6 | №3 |
| 4 | Глава 4. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Строение веществ в твердом, жидком и газообразном состояниях | 19 | - | №4 |
|  | Всего | 68 | 6 | 4 |