**План по корректировке знаний обучающихся**

**на 1 полугодие 2020-2021 учебный год**

**Учитель:** Уза Александра Леонидовна

**Класс:** 9

**Предмет:** химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Тема занятия** | **Форма проведения** | **УУД** | **Планируемый результат** | **Дата** |
| **1** | Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии | **очно** | **Познавательные УУД:**1.  умение извлекать информацию из схем, иллюстраций, текстов.2.  умение анализировать и сравнивать объекты и явления3.Умение обобщать и классифицировать по признакам.**Регулятивные УУД**1. Оценивать учебные действия в соответствии с поставленной задачей.2.Прогнозировать предстоящую работу (планировать).3. Осуществлять познавательную и личностную рефлексию.**Личностные результаты**1.Формирование мотивации к обучению и целенаправленной познавательной деятельности.**Коммуникативные УУД**1. умение слушать и понимать других.2.Оформлять свои мысли в устной форме.  | **Знать пройденный материал****Уметь применять полученные знания на практике** |  |
| **2** | Атомы и молекулы. Химические элементы. Знаки химических элементов. | **дист** |  |
| **3** |  Относительная атомная масса. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение | **очно** |  |
| **4** | Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. | **очно** |  |
| **5** | Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции окисления, горение). | **очно** |  |
| **6** | Понятие о растворимости веществ в воде. Понятие о насыщенных и ненасыщенных растворах. | **дист** |  |
| **7** | Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека. | **очно** |  |
| **8** | Химические свойства воды (реакции с металлами, кислотными и основными оксидами). | **дист** |  |
| **9** | Состав и строение атомов. Понятие об изотопах. | **дист** |  |
| **10** | Электроотрицательность химических элементов. Химическая связь: ионная и ковалентная | **очно** |  |
| **11** | Расчеты по химической формуле. Расчеты массовой доли химического элемента в соединении. | **очно** |  |
| **12** | Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объем газов. | **очно** |  |
| **13** | Итоговая диагностическая работа | **очно** |  |