|  |  |
| --- | --- |
| **Триместр** | **1** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **10** |

**Образовательный минимум**

|  |  |
| --- | --- |
| **Термин** | **Определение** |
| 1. **Углеводороды** | Органические соединения, состоящие только из атомов углерода и водорода (приведите примеры) |
| 1. **Функциональные соединения.** | Органические вещества, содержащие функциональную группу – группу атомов, определяющую принадлежность вещества к определенному классу и их основные химические свойства (приведите примеры) |
| 1. **Гомологи** | Органические соединения, отличающиеся друг от друга на одну или несколько групп −СН2− и обладающие сходным строением и химическими свойствами |
| 1. **Изомерия. Её виды. Изомеры. Признаки изомеров.** | Изомерия – явления существования веществ с одинаковым качественным и количественным составом, но разным строением и свойствами. Виды изомерии: структурная (углеродного скелета, положения кратной связи или функциональной группы, межклассовая) и пространственная (оптическая и геометрическая). Изомеры - вещества, имеющие одинаковый качественный и количественный состав, но разное строение и свойства. |
| 1. **Ковалентная химическая связь. Её виды. Механизм разрыва ковалентной связи.** | Ковалентная связь – связь, образованная за счет общих электронных пар. Бывает: полярная, неполярная, донорно-акцепторная; Сигма и Пи. Гомолитический разрыв связи идет с образованием радикалов. Гетеролитический разрыв связи идет с образованием ионов. |
| 1. **Радикал. Ионы.** | Радикал - частица, имеющая непарные электроны. Ионы – частицы, имеющие положительный или отрицательный заряд, возникший в результате отдачи или приема электронов. |
| 1. **Типы реакционноспособных частиц.** | Радикалы, Нуклеофилы, Электрофилы. |
| 1. **Алканы: общая характеристика** | Общая формула, строение, гомологический ряд, изомерия и номенклатура |
| 1. **Физические и химические свойства** | Краткая характеристика физических свойств, основные химические реакции |
| 1. **Получение и применение** | Реакции получения алканов, области применения. |

**ИСТОЧНИК:** **ИСТОЧНИК:** Н.Е Кузнецова, И.М.Титова, Н.Н.Гара, Химия 10 класс углубленный уровень, Москва, «Вентана-Граф», 2017 год