**Образовательный минимум. Химия 10 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Термин** | **Определение** | **Четверть** |
| Органическая химия | - химия углеводородов и их производных, то есть продуктов, образующихся при замене водорода в молекулах этих веществ другими атомами или группами атомов | **1** |
| Искусственные органические соединения | - продукты химически преобразованных природных веществ в соединения, которые в живой природе не встречаются | **1** |
| Синтетические органические соединения | - получают соединением более простых молекул в более сложные | **1** |
| Изомеры | - вещества, имеющие одинаковый качественный и количественный состав, но разное строение и, следовательно, разные свойства | **1** |
| Полимер | - высокомолекулярное соединение, молекулы которого состоят из множества одинаковых структурных звеньев | **1** |
| Валентность | - свойство атомов химических элементов образовывать химические связи. Она определяет число химических связей, которыми данный атом соединён с другими атомами в молекуле | **1** |
| Ректификация | - физический способ разделения компонентов смеси, основанный на различии их температур кипения | **2** |
| Крекинг | - процесс термического расщепления углеводородов | **2** |
| Октановое число (АИ-98) | - показывает, что данное горючее имеет такую же детонационную устойчивость, как смесь 98% изооктана и 2% н-гептана | **2** |
| Функциональная группа атомов | - группа атомов, которая определяет наиболее характерные свойства вещества и его принадлежность к определённому классу соединений | **2** |
| Реакция этерификации | - реакция взаимодействия карбоновой кислоты и спирта с образованием сложного эфира | **2** |
| Мыла | - натриевые или калиевые соли высших карбоновых кислот, продукты гидролиза жиров в щелочной среде | **2** |
| Биотехнология | - процесс получения различных веществ и продуктов с применением ферментов клеточных структур | **2** |
| Генная инженерия (технология рекомбинантных ДНК) | - извлечение генов из клеток организмов одного типа и вживления их в клетки организмов другого типа называют | **2** |
| Пластмассы | - материалы, полученные на основе полимеров, способные приобретать заданную форму при изготовлении изделия и сохранять её в процессе эксплуатации | **3** |
| Полиэтилен | Формула (-СН2- СН2-)n. Способ получения: полимеризация этилена. Применение: для производства деталей аппаратов, водопроводных и дренажных труб, плёнок и предметов бытового назначения | **3** |
| Мономер | - вещество, из которого получают полимер | **3** |
| Структурное звено полимера | - многократно повторяющиеся в макромолекуле полимера группы атомов | **3** |
| Термопластичность | - свойство тел изменять форму в нагретом состоянии и сохранять её после охлаждения | **3** |
| Волокна природные | Растительного происхождения (хлопковое, льняное) и животного происхождения (шерстяное, шёлковое) | **3** |
| Волокна химические | Искусственные – на основе природных (вискозное, медноаммиачное, ацетатное), синтетическое (капрон, лавсан, нитрон) | **3** |
| Периодический закон (современная формулировка) | - свойства химических элементов и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от строения внешних и предвнешних электронных слоёв их атомов | **3** |
| Изотопы | - разновидности атомов одного химического элемента, имеющие одинаковый заряд атомного ядра, но разную относительную атомную массу | **4** |
| Термохимическое уравнение | - химическое уравнение, в котором указан тепловой эффект реакции | **4** |
| Скорость химической реакции | - изменение концентрации одного из реагирующих веществ или одного из продуктов реакции в единицу времени | **4** |
| Катализатор | - вещества, изменяющие скорость химической реакции или путь, по которому она протекает, но остающиеся неизменёнными качественно и количественно по окончании реакции | **4** |
| Химическое равновесие | - состояние химического обратимого процесса, при котором скорость прямой реакции равна скорости обратной реакции | **4** |
| Гидролиз | - реакции обменного взаимодействия вещества с водой, приводящие к их разложению | **4** |
| Электролиз | - окислительно-восстановительные реакции, протекающие на электродах при прохождении электрического тока через расплав или раствор электролита | **4** |