**Образовательный минимум. Химия, 9 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Термин** | **Определение** | **Четверть** |
| Амфотерные вещества | - вещества, которые в зависимости от условий реакций проявляют кислотные или основные свойства | 1 |
| Периодический закон (современная формулировка) | - свойства химических элементов и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от зарядов их атомных ядер | 1 |
| Физический смысл номера группы | - показывает число валентных электронов | 1 |
| Физический смысл номера периода | - показывает число электронных слоёв в атоме | 1 |
| Физический смысл порядкового номера элемента | - показывает заряд ядра, общее число электонов и число протонов | 1 |
| Катализаторы | - вещества, изменяющие скорость химической реакции или путь, по которому она протекает, но остающиеся неизменёнными качественно и количественно по окончании реакции | 1 |
| Ферменты | - биологические катализаторы белковой природы | 1 |
| Сплавы | - материалы с металлической кристаллической решёткой, обладающие характерными свойствами и состоящие из двух и более компонентов | 1 |
| Cталь | - сплав на основе железа, содержащий менее 2% углерода | 1 |
| Бронза | - сплав на основе меди с добавлением (до 20%) олова | 1 |
| Латунь |  - медный сплав, содержащий от 10 до 50% цинка | 1 |
| Коррозия | - самопроизвольное разрушение металлов и сплавов под влиянием окружающей среды | 2 |
| Аллотропия | - способность атомов одного химического элемента образовывать несколько простых веществ | 2 |
| Водородная связь | - химическая связь между атомами водорода одной молекулы и атомами наиболее электроотрицательных элементов (фтора, кислорода, азота), имеющих неподелённые электронные пары, другой молекулы | 2 |
| Гидрофильные вещества | - хорошо растворимые в воде вещества | 2 |
| Гидрофобные вещества | - плохо растворимые в воде вещества | 2 |
| Аммиачная вода | - 25%-й раствор (по массе) аммиака в воде | 3 |
| Нашатырный спирт | - 10%-й раствор (по массе) аммиака в воде | 3 |
| Селитры | - нитраты натрия, калия, кальция и аммония | 3 |
| Адсорбция | - свойство веществ поглощать газы и растворённые вещества | 3 |
| Активированый уголь | - древесный уголь, обработанный горячим водяным паром с целью увеличения поглотительной способности его | 3 |
| Уравнение реакции получения ацетилена | CaC2 + 2H2O = Ca(OH)2 + C2H2 | 3 |
| Временная жёсткость воды | - обусловлена наличием гидрокарбонатов кальция и магния в природной воде | 3 |
| Постоянная жёсткость воды | - обусловлена наличием хлоридов и сульфатов кальция и магния в природной воде | 3 |
| Органическая химия | - химия соединений углерода и их превращений | 4 |
| Изомерия |  | 4 |
| Непредельные углеводороды (алкены) |  | 4 |
| Предельные углеводороды (алканы) | - явление, при котором могут существовать несколько веществ, имеющих одинаковый состав и молекулярную массу, но разное строение молекул | 4 |
| Реакции полимеризации | - углеводороды с общей формулой СnН2n, в молекулах которых между атомами углерода имеется одна двойная связь | 4 |
| Диеновые углеводороды | - органические соединения с общей формулой СnН2n-2, в молекулах которых между атомами углерода имеются две двойные связи | 4 |
| Функциональная группа | - группа атомов, которая обусловливает характерные химические свойства данного класса веществ | 4 |
| Спирты | - производные углеводородов, в молекулах которых один или несколько атомов водорода замещены гидроксильными группами | 4 |