**Образовательный минимум. Химия 8 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Термин** | **Определение** | **Четверть** |
| **Химия** | - наука о веществах, их свойствах и превращениях | **1** |
| **Химическое уравнение** | - условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков | **1** |
| **Химический элемент** | - вид атомов с одинаковым зарядом ядра | **1** |
| **Сложное вещество (химическое соединение)** | - вещества, образованные атомами разных химических элементов | **1** |
| **Свойства веществ** | - признаки, по которым одни вещества отличаются от других | **1** |
| **Химические реакции** | - явления, в результате которых из исходных веществ образуются новые вещества | **1** |
| **Относительная атомная масса** | - величина, показывающая, во сколько раз масса его атома больше 1\12 массы атома углерода | **1** |
| **Валентность** | - способность атомов элементов образовывать химические связи с атомами других элементов | **1** |
| **Оксиды** | - сложные вещества, состоящие из атомов двух химических элементов, один из которых кислород в степени окисления -2 (привести 3 примера: формула и название) | **2** |
| **Основания** | - сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов (привести 3 примера: формула и название) | **2** |
| **Кислоты** | - сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода и кислотного остатка (привести 3 примера: формула и название) | **2** |
| **Соли** | - сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков (привести 3 примера: формула и название) | **2** |
| **Массовая доля растворённого вещества** | - отношение массы растворённого вещества к общей массе раствора | **2** |
| **Уравнение реакции получения кислорода разложением перманганата калия** | 2КMnO4 ------ K2MnO4 + MnO2 + O2  (уметь называть продукты реакции) | **2** |
| **Схема процесса фотосинтеза** | 6 СО2 + 6 Н2О = С6Н12О6 + 6 О2 | **2** |
| **Обратимые реакции** | - реакции, протекающие одновременно в двух противоположных направлениях – прямом и обратном | **3** |
| **Амфотерность** |  | **3** |
| **Качественные реакции** | - реакции, с помощью которых распознают определённые вещества | **3** |
| **Реакции нейтрализации** | - реакции взаимодействия сильной кислоты и щёлочи с образованием соли и воды | **3** |
| **Электролиты** | - вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток | **3** |
| **Солеобразующие оксиды** | - оксиды, которые взаимодействуют с кислотами или основаниями и образуют при этом соль и воду | **3** |
| **Средние соли** | - продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл | **3** |
| **Генетическая связь** | - связь между веществами разных классов, основанная на их взаимопревращениях и отражающая единство их происхождения, то есть, генезис веществ | **3** |
| **Окислительно – восстановительные реакции** | - химические реакции, в результате которых происходит изменение степеней окисления атомов химических элементов или ионов, образующих реагирующие вещества | **4** |
| **Окислители** | - атомы, молекулы или ионы, принимающие электроны | **4** |
| **Восстановители** | - атомы, молекулы или ионы, отдающие электроны | **4** |
| **Окисление** | - процесс отдачи атомов, молекул или ионов | **4** |
| **Восстановление** | - процесс принятия атомов, молекул или ионов | **4** |
| **Степень окисления** | - условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения состоят только из ионов | **4** |
| **Изотопы** | - разновидности атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разное массовое число | **4** |
| **Аллотропия** | - способность атомов одного химического элемента образовывать несколько простых веществ | **4** |