**Образовательный минимум. Химия, 9 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Термин** | **Определение** | **Четверть** |
| Амфотерные вещества | - вещества, которые в зависимости от условий реакций проявляют кислотные или основные свойства | 1 |
| Гидролиз | - необратимый процесс взаимодействия веществ с водой | 1 |
| Скорость химической реакции | - изменение концентрации вещества в единицу времени | 1 |
| Катализаторы | - вещества, изменяющие скорость химической реакции или путь, по которому она протекает, но остающиеся неизменёнными качественно и количественно по окончании реакции | 1 |
| Химические свойства нерастворимых оснований | * Реагируют с кислотами с образованием соли и воды. * Разлагаются при нагревании на оксид металла и воду. | 1 |
| Химические свойства щелочей | * Реагируют с кислотами с образованием соли и воды. * Реагируют с кислотными оксидами с образованием соли и воды. * Реагируют с солями с образованием новой соли и нового основания. | 1 |
| Химические свойства солей | * Реагируют с растворимыми основаниями с образованием новой соли и нового основания. * Реагируют с кислотами с образованием новой соли и новой кислоты. * Реагируют с металлами- более активный металл вытесняет менее активный из раствора соли с образованием растворимой соли и металла. | 1 |
| Галогены  (рождающие соли) | - простые вещества, образованные атомами элементов главной подгруппы VII группы. Имеют двухатомные молекулы, образованные за счет ковалентной неполярной связи: F2, Cl2… | 2 |
| Сульфаты | CaSO4 \* 2H2O гипс  CaSO4 \* 0.5H2O алебастр, полуводный гипс  Na2SO4 \* 10H2O глауберова соль | 2 |
| Свойства концентрированной серной кислоты | 1. Не реагирует с алюминием, железом и хромом. 2. В реакциях с металлами серная кислота восстанавливается до SO2, S или H2S. | 2 |
| Селитры | - это минералы NaNO3 – чилийская селитра и  КNO3 – индийская селитра. | 2 |
| Разложение нитратов металлов | - **до Мg =** нитрит металла + кислород  - **от Мg до Cu =** оксид металла + оксид азота (IV) + кислород  - **после Cu =** металл + оксид азота (IV) + кислород | 2 |
| Органическая химия | - изучает строение, свойства, превращения, способы получения и области применения органических веществ | 3 |
| Предельные (насыщенные) углеводороды | - соединения углеводородов, в молекулах которых все валентности атомов углерода до предела насыщены атомами водорода | 3 |
| Качественная реакция на кратную связь | - обесцвечивание бромной воды и обесцвечивание водного раствора перманганата калия | 3 |
| Качественная реакция на многоатомный спирт | - растворение свежеосаждённого гидроксида меди (II) с образованием прозрачного раствора ярко – синего цвета | 3 |
| Ацетаты | - соли уксусной кислоты (СН3СООН) | 3 |
| Жиры | - продукты взаимодействия высших карбоновых кислот и трёхатомного жира глицерина | 3 |
| Мыла | - натриевые (твёрдые) и калиевые (жидкие) соли высших карбоновых кислот | 3 |
| Полезные ископаемые | - это минералы, органические и неорганические осадочные породы, которые используют в качестве сырья для химического производства | 4 |
| Неорганические осадочные породы | - песок, галька, глина. Образуются в результате воздействия воды, ветра и солнечных лучей на горные породы, которые оседают на дно водоёмов или накапливаются на суше | 4 |
| Органические осадочные породы | - каменный уголь, нефть, горючие сланцы, торф, мел, известняк. Образуются из остатков растительных и животных организмов | 4 |
| Литосфера | - наружная оболочка Земли, на 80% состоит из химических элементов кислорода, кремния и алюминия | 4 |
| Атмосфера | - воздушная оболочка Земли. Состав:  *постоянные компоненты* – азот, кислород, благородные газы;  *переменные составляющие* – углекислый газ, угарный газ и оксиды азота и серы;  *случайные примеси*. | 4 |
| Парниковый эффект | - свойство атмосферы пропускать световую энергию Солнца, но задерживать тепловое излучение Земли, которое способствует накоплению теплоты поверхностью планеты. | 4 |