|  |  |
| --- | --- |
| **Четверть** | **3** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **9** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Термин, понятие** | **Определение** | | | | | |
| **1** | Азот, физические и | Типичный неметалл, бесцветный газ без запаха, мало растворим в | | | | |  |
| химические свойства | воде, легче воздуха. | | |  |  |  |
|  | Реагирует с металлами, неметаллами (при высоких температурах) | | | | |  |
|  | *Приводить примеры уравнений соответствующих химических* | | | | |  |
|  | *реакций.* | |  |  |  |  |
| **2** | Аммиак | летучее водородное соединение азота (NH3), которое проявляет | | | | | |
| основные свойства (вступает в реакции с водой и кислотами) и | | | | | |
| восстановительные свойства (реагирует с кислородом и оксидами | | | | | |
| металлов) | |  |  |  |  |
| *Приводить примеры уравнений соответствующих химических* | | | | | |
| *реакций.* | |  |  |  |  |
| 3 | Оксиды азота | N2O, NO – несолеобразующие оксиды. | | | |  |  |
| N2O – веселящий газ, химически малоактивен, термически | | | | |  |
| неустойчив. | |  |  |  |  |
| NO – не реагирует с щелочами, легко окисляется воздухом | | | | |  |
| N2O3, NO2, N2O5 – солеобразующие кислотные оксиды, проявляют | | | | | |
| свойства кислотных оксидов. *(приводить примеры уравнений* | | | | |  |
| *соответствующих химических реакций)* | | | |  |  |
| 4 | Концентрированная и | Со всеми металлами, кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr с выделением NO2, NO, | | | | | |
| разбавленная азотная | N2O, N2, NH3 в зависимости от активности металла и концентрации | | | | |  |
| кислота реагирует | кислоты. *(приводить примеры уравнений соответствующих* | | | | |  |
|  | *химических реакций)* | | |  |  |  |
| 5 | Углерод | Существует в виде нескольких аллотропных модификаций – алмаз, | | | | | |
| графит, фуллерены и карбин. Химическая активность проявляется | | | | |  |
| При высокой температуре. Проявляет окислительные и | | | | |  |
| восстановительные свойства. *(приводить примеры уравнений* | | | | |  |
| *соответствующих химических реакций)* | | | |  |  |
| 6 | Химические свойства | 1. Взаимодействие с | | | основными оксидами с образованием | | |
| углекислого газа |  | солей. |  |  |  |  |
|  | 2. | Взаимодействие с водой | |  |  |  |
|  | 3. | Взаимодействие с основаниями (качественная реакция) | | | |  |
| 7 | Строение атомов | 1-3 электрона на внешнем энергетическом уровне, больший радиус в | | | | | |
| металлов | сравнении с неметаллами, легко отдают электроны | | | | |  |
| 8 | Физические свойства | металлический | | блеск, | высокая | электропроводность | и |
| металлов | теплопроводность, ковкость и пластичность | | | | |  |
| 9 | Электрохимический | ряд металлов, в котором металлы располагаются в порядке убывания | | | | | |
| ряд напряжений | восстановительной способности их атомов | | | | |  |
| металлов |  | | | | |  |
| 10 | Химические свойства | являются восстановителями в реакциях с водой, кислотами, | | | | | |
| металлов | растворами солей. | | |  |  |  |
| 11. | Щелочные металлы | элементы IA группы периодической системы | | | | | |
| 12. | Щелочноземельные | элементы IIA группы периодической системы (кроме Be и Mg) | | | | | |
| металлы |