|  |  |
| --- | --- |
| **Четверть** | **3** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **8** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Термин, понятие** | **Определение** |
| 1 | **Оксиды** | Сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним изкоторых является кислород.(примеры) |
| 2 | **Кислотные оксиды** | - это оксиды, которым соответствуют кислоты.(примеры) |
| 3 | **Химические свойства кислотных оксидов** | Кислотные оксиды реагируют с растворимыми основаниями, с основными оксидами, с водой (кроме SiO2). |
| 4 | **Основные оксиды** | Оксиды, которым соответствуют основания.(примеры) |
| 5 | **Химические свойства основных оксидов** | Основные оксиды реагируют с кислотами, кислотными оксидами, с водой (только оксиды щелочных и щелочноземельных металлов). |
| 6 | **Основания** | Сложные вещества, в состав которых входят атомы металлов, соединенные с одной или несколькими группами атомов ОН.(примеры) |
| 7 | **Щелочи** | Растворимые в воде основания.(примеры) |
| 8 | **Химические свойства оснований** | Щелочи реагируют с индикаторами, кислотными оксидами, кислотами, растворами солей. Нерастворимые основанияреагируют с кислотами, разлагаются при нагревании. |
| 9 | **Кислоты** | Сложные вещества, состоящие из кислотных остатков и атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов.(примеры) |
| 10 | **Химические свойства кислот** | Кислоты реагируют с индикаторами, металлами, основными оксидами, основаниями, растворами солей, некоторые кислоты разлагаются при нагревании. |
| 11 | **Соли** | Сложные вещества, образованные атомами металлов и кислотными остатками.(примеры) |