|  |  |
| --- | --- |
| **Четверть** | **2** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **9** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Термин, понятие** | **Определение** |
| 1 | Элементы-неметаллы | Расположены в правом верхнем углу периодической системы, |
| границы которого определяют условной диагональю, |
| соединяющей знак бериллия (самый верхний элемент слева) и |
| знак астата. Самый активный неметалл – фтор. |
| 2 | Галогены | Галогены: 7 электронов на внешнем уровне с.о.= -1 (с.о. хлора= -1,+1,+2,+3,+4,+5,+6,+7). Сильные окислители. Галогеноводороды (на примере соляной кислоты). Биологическая роль галогенов. |
| 3 | Аллотропия | Явление образования одним химическим элементом нескольких |
| простых веществ |
| 4 | Кислород | существует в виде двух аллотропных модификаций – кислорода |
| (О2) и озона (О3); кислород проявляет сильные окислительные |
| свойства. |
| 5 | Химические свойства | Взаимодействие с металлами (с образованием сульфидов), |
| серы | взаимодействие в водородом (образование сероводорода), с |
|  | кислородом (оксиды серы), взаимодействие с галогенами, с |
|  | кислотами-окислителями. |
| 6 | Химические свойства | 1. | Горение |
| сероводорода | 2. | Неполное сгорание |
|  | 3. Взаимодействие с бромной водой |
|  | 4. | Взаимодействие с водой |
|  | 5. | Взаимодействие с солями |
| 7 | Окислительные и |  | Взаимодействие с кислородом |
| восстановительные |  | Взаимодействие с сероводородом |
| свойства соединений серы |  |  |
| (IV) |  |  |
| 8 | Качественная реакция на |  | Взаимодействие с любой сильной кислотой (с |
| сернистую кислоту |  | образованием сернистого газа) |
| 9 | Качественная реакция на | Реакция с растворимыми солями бария |
| серную кислоту и ее соли |
| 10 | Концентрированная | С металлами (кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr) с образованием сульфата |
| серная кислота (H2SO4) | металла, воды и смеси продуктов (SO2, S, H2S), преобладание |
| реагирует | которых зависит от активности металла |