|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. | Что называется оксидами? | Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород. |
| 2. | Что называется  а) основными оксидами;  б) кислотными оксидами? | а) Оксиды, которым соответствуют основания.  б) Оксиды, которым соответствуют кислоты. |
| 3. | Продолжить фразу: «Основания – это…». | Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов. |
| 4. | Дать определение кислот. | Сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотных остатков. |
| 5. | Что называется солями? | Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков. |
| 6. | Дать определение  а) кислых солей;  б) основных солей. | а) Продукты неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл.  б) Продукты неполного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток. |
| 7. | Записать химические свойства неметаллов. | взаимодействие:  1. с простыми веществами:  Ca + 2C = CaC2  N2 + O2 = 2NO  H2 + S = H2S  2. со сложными веществами:  F2 + 2H2O = 4HF + O2  F2 + 2NaCl = Cl2 + 2NaF (более активный галоген вытесняет менее активный из раствора соли) |
| 8. | Записать способы получения неметаллов. | Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2  2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2 |
| 9. | Записать схемы качественных реакций на ионы. | Cl - + AgNO3 = AgCl (белый осадок)  SO42- + BaCl2 = BaSO4 (белый осадок)  NH4+ + NaOH = NH3 (бесцветный газ с резким запахом)  PO43- + AgNO3 = Ag3PO4 (желтый осадок)  CO32- + HCl = CO2 (бесцветный газ) |

**Внутришкольный аудит. Химия. 9 класс. 3 четверть**