ВНУТРИШКОЛЬНЫЙ АУДИТ

по химии 9 класс 4 четверть 2018-2019

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. | Заполнить таблицу: | |  |  |  | | --- | --- | --- | | СОСТАВ ВЕЩЕСТВА | ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ | ТИП КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЁТКИ | | Ме и неМе | ионная | ионная | | неМе одинаковые | ковалентная неполярная | молекулярная или атомная | | неМе разные | ковалентная полярная | молекулярная | | Ме | металлическая | металлическая | |
| 2. | Классификацировать реакции по  1) числу и составу реагирующих и образующихся веществ:  2) тепловому эффекту:  3) фазе:  4) использованию катализатора:  5) направлению:  6) изменению степеней окисления элементов: | 1) соединения, разложения, замещения, обмена;  2) экзотермические и эндотермические;  3) гомогенные и гетерогенные;  4) каталитические и некаталитические;  5) обратимые и необратимые;  6) ОВР и не ОВР |
| 3. | Записать химические свойства кислот. | 1. кислота + основание = соль + вода  HCl + NaOH = NaCl + H2O  2. кислота + оксид металла = соль + вода  H2SO4 + CaO = CaSO4 + H2O  3. кислота + металл = соль + водород  H2SO4 + Mg = MgSO4 + H2  4. кислота + соль = новая кислота + новая соль  HCl + AgNO3 = HNO3 + AgCl |
| 4. | Записать химические свойства оснований. | 1. основание + кислота = соль + вода  2. основание + оксид неметалла = соль + вода  Ca(OH)2 + CO2 = CaCO3 + H2O  3. щелочь + соль = новое основание + новая соль  Ba (OH)2 + FeCl2 = Fe(OH)2 + BaCl2  4. нерастворимое основание = оксид + вода  Fe(OH)2 = FeO + H2O |
| 5. | Записать химические свойства  а) основных оксидов;  б) кислотных оксидов. | а)1. основный оксид + кислота = соль + вода  2. основный оксид + кислотный оксид = соль  CaO + CO2 = CaCO3  3. основный оксид + вода = щелочь  BaO + H2O = Ba(OH)2  б)1. кислотный оксид + основание = соль + вода  2. кислотный оксид + основный оксид = соль  3.кислотный оксид + вода = кислота  SO3 + H2O = H2SO4 |
| 6. | Записать химические свойства солей. | 1. соль + кислота = другая соль + другая кислота  2. соль + щелочь = другая соль + другое основание  3. соль1 + соль2 = соль3 + соль4  NaCl + AgNO3 = NaNO3 + AgCl  4. соль + металл = другая соль + другой металл  CuCl2 + Zn = ZnCl2 + Cu |