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 по1) 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 + H2O2. кислота + оксид металла = соль + вода H2SO4 + CaO = CaSO4 + H2O3. 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 + H2O3. щелочь + соль = новое основание + новая соль Ba (OH)2 + FeCl2 = Fe(OH)2 + BaCl24. нерастворимое основание = оксид + вода Fe(OH)2 = FeO + H2O |
| 5. | Записать химические свойстваа) 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)2б)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 кислота2. соль + щелочь = другая соль + другое основание3. соль1 + соль2 = соль3 + соль4 NaCl + AgNO3 = NaNO3 + AgCl 4. соль + металл = другая соль + другой металл CuCl2 + Zn = ZnCl2 + Cu |