|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Химия8 | Тема урока | Д.З |  |
| 28.04.2020 |  | Повторение темы «Кислоты, основания, соли, оксиды». Т е с тВ а р и а н т 1.1) Из предложенного перечня выберите основной оксид: а) Na2O; б) SO3; в) Р2О5. 2) В результате взаимодействия оксида серы(VI) с водой образуется: а) основание; б) кислота; в) соль. 3) В растворах щелочей фенолфталеин имеет цвет: а) бесцветный; б) синий; в) малиновый. 4) Какой металл не реагирует с соляной кислотой? а) Натрий; б) серебро; в) цинк. 5) Вещества какой пары могут реагировать между собой? а) NaOH + HCl; б) NaCl + Zn; в) Аu + H2SO4. В а р и а н т 2.1) Из предложенного перечня выберите кислотный оксид: а) СО2; б) СаО; в) K2О. 2) В результате взаимодействия оксида натрия с водой образуется: а) кислота; б) щелочь; в) соль. 3) В растворах щелочей лакмус имеет цвет: а) бесцветный; б) фиолетовый; в) красный. 4) Что из перечисленного не подходит для характеристики соляной кислоты? а) Сильная; б) двухосновная; в) бескислородная. 5) Вещества какой пары могут реагировать между собой? а) Zn + НСl; б) Fe(OH)3 + SiО2; в) Ag + H2SO4 (разб.). | Повт.гл.3Выбрать любой вариант теста и решить. По желанию можно решить два варианта.(фо*то выполненных заданий выслать в* WhatsApp) | при необходимости консультацию можно получить по телефону |
| 30.04.2020 |  | **Обобщение по теме: «Реакции ионного обмена».****Задание № 1.** **«Закончи предложение одним словом».** 1. Положительно заряженный электрод - …2. Отрицательно заряженный электрод - …3. Направленное движение заряженных частиц - …4. Положительно заряженные частицы -…5. Отрицательно заряженные частицы -…6. Вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток -…7. Вещества, водные растворы или расплавы которых не проводят электрический ток -…8. Процесс распада электролита на ионы при растворении или расплавлении вещества -…**Задание № 2** «Куча мала». Ca2+;K+;CI-;Mg2+;SO42-;CO32-;Fe3+;OH-   Дайте названия всем ионам. **Задание № 3.** «Найди меня». Укажите сильные электролиты HCI; BaSO4; KOH; Ba(OH)2; Fe(OH)3; Na2CO3; Ca3(PO4)2 **Задание № 6.** «Ионы, объединяйтесь!» Составить молекулярные формулы веществ, состоящих из предложенных ионов. Назвать вещества. Ca2+; K+; CI-; Mg2+; SO42- CO32-; Fe3+; OH-  | Повт.гл.6 (фо*то выполненных заданий выслать в* WhatsApp) | при необходимости консультацию можно получить по телефону |