|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Химия8 | Тема урока | Д.З |  |
| 28.04.2020 |  | Повторение темы «Кислоты, основания, соли, оксиды».  Т е с т  В 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.3  Выбрать 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 |