**Изменения в рабочую программу по предмету «Химия», 11 класс (база)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ урока** | **Тема урока** | **Примечание** |
| 28 |  20.04 -25.04 Практическая работа : «Соединения металлов и неметаллов» | 1. Посмотрите видео опыты по ссылке:

<https://yandex.ru/video/preview?filmId=3593391929492063022&text=%D1%8E%D1%82%D1%83%D0%B1%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%20%D0%BE%D0%BF%D1%8B%D1%82%D1%8B%20%D1%8D%D0%BA%D1%81%D0%BF%D0%B5%D1%80%D0%B8%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D1%82%D0%B0%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D1%8B%D0%B5%20%D0%B7%D0%B0%D0%B4%D0%B0%D1%87%D0%B8%20%D0%BD%D0%B0%20%D0%BC%D0%B5%D1%82%D0%B0%D0%BB%D0%BB%D1%8B%20%D0%B8%20%D0%BD%D0%B5%D0%BC%D0%B5%D1%82%D0%B0%D0%BB%D0%BB%D1%8B&path=wizard&parent-reqid=1586377968326490-661769326369898373900158-production-app-host-man-web-yp-42&redircnt=1586377980.1>.1. Напишите уравнения проведенных реакций в тетради. Сделайте вывод.
2. Фото работы отправьте по электронной почте или вложите в электронный дневник.
 |
| 29 | 27.04 – 30.04Кислоты и основания. Соли. | 1. Посмототреть видеоурок по ссылке: <https://yandex.ru/video/preview?filmId=2700045815849807021&parent-reqid=1587321663265415-1408728269776117919200300-prestable-app-host-sas-web-yp-125&path=wizard&text=%D0%BA%D0%B8%D1%81%D0%BB%D0%BE%D1%82%D1%8B%2C%2B%D1%81%D0%BE%D0%BB%D0%B8%2C%2B%D0%BE%D1%81%D0%BD%D0%BE%D0%B2%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D1%8F%2B11%2B%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%2B%D0%B1%D0%B0%D0%B7%D0%B0> 2. Прочитать § 23.3. Задание: выполнить тест:  «Оксиды, кислоты, основания, соли» (средний уровень) 1. Какое из веществ имеет запах? а) H2SiO3 в) H3PO4  б) H2SO4 г) HCl2. Выберите формулу кислоты соответствующей SO2 : а) H2SO3 в) H2SO4 б) HNO3 г) H2CO3 3. Р 3. Реакция получения щелочи: а) железо + вода в) алюминий + вода б) натрий + вода г) цинк + вода4 4. Какая реакция является реакцией нейтрализации: а) NaCl + H2SO4 → в) NaOH + HCl→ б) CuO + HNO3 → г) Zn + HCl → 5. В какой цвет окрашивают кислоты индикатор лакмус: а) жёлтый в) синий  б) красный г) малиновый 6. К 6. Какое вещество взаимодействует с соляной кислотой и в результате выде- ляет ляется водород: а) сера в) серебро б) кремний г) магний 7 7. Что такое силикаты? а) соли кремниевой кислоты в) соединения кремния с кислородом б) соли угольной кислоты г) соединения кремния с углеродом 8. В какой цвет окрашивает лакмус в растворе щелочи: а) малиновый в) синий б) не меняется г) красный 9. Какой гидроксид является щелочью: а) гидроксид меди в) гидроксид кальция б) гидроксид цинка г) гидроксид железа1 10. Какое вещество может реагировать с раствором гидроксида кальция: а) сульфат бария в) оксид цинка б) углекислый газ г) хлорид натрия 11. Вещество, существующее в природе в трёх агрегатных состояниях: а) поваренная соль в) вода б) песок г) сахар    |