8 А

14.04, вторник

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1.8.00-9.30С переменой | ОБЖУчитель Иванова Светлана Владимировна[IvSvetlana2020@yandex.ru](IvSvetlana2020%40yandex.ru) | Выполнить проверочную работу по чрезвычайным ситуациям техногенного характера <https://forms.gle/DU14w86cu2gjwYmH8> ДО 15 АПРЕЛЯ.Изучить параграфы по теме «Организация защиты населения от чрезвычайных ситуаций техногенного характера».  гл.7 розовый фон / гл. 6 оранжевый фон. |
| 2.9.40-11.20С переменой | ХимияУчитель Венгельникова Валентина Николаевна[venval22@mail.ru](venval22%40mail.ru) | **Тема урока: Реакции разложения** **1) § 30 повторить; стр.177 № 1 решить в тетради (*ответы на это задание отправлять не надо !).* 2)Выполнить предложенные задания 1,2; послать ответы в электронном виде до 20 часов 14 апреля -** **Это для тех учеников, кто не выполнял эти 2 задания** **Типы химических реакций.**  **Задание 1 (Обратите внимание, что есть кислота, которая сразу разлагается!)**1. **Расставьте коэффициенты, *укажите тип реакции:***а) H2 + N2 →NH3б) CO +O2 → CO2в) HNO3 → NO2+H2O+O2↑г ) Ca3N2 + H2O → Ca(OH)2 + NH3↑д) Ba + H2O → Ba(OH)2 + H2↑2. **Газ выделяется при взаимодействии растворов. *Напишите уравнение реакции***.1) хлорида калия и серной кислоты2) карбоната кальция и азотной кислоты3) серной кислоты и гидроксида бария**Задание 2**1. **Расставьте коэффициенты, укажите *тип реакции, назовите класс неорганических соединений***а) P + S →P2S3б) CuO +Al → Al2O3 +Cuв) HNO3 + CaCO3→ Ca (NO3)2+H2O +CO2↑ |
| 3. 11.35-13.10С переменой | Геометрия Учитель Павлова Ирина Викторовна Irina.pavl-2011@yandex.ru | 1 урок: повторить п.71 (выучить теоремы о касательных)2 урок: прочитать п. 72,73 решить № 637, 639, 643 |