|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Предмет/тема** | **Задание на урок** | **Контроль** | **Срок сдачи**  **задания** | **Способ**  **передачи**  **заданий** |
| 08.05.2020 | **Химия 8 а класс.** Решение задач на расчёты по химическим  уравнениям | Используя, записи в рабочей тетради и алгоритм решения задач решите письменно задачи. | Фото заданий | 13.05.2020 | По  электронной  почтеnadegda.ezhowa@yandex.ru |
| **Алгоритм решения задач:**  *1. Составить уравнение химической реакции.*  *2. Над формулами веществ записать известные и неизвестные величины с соответствующими единицами измерения 3. Под формулами веществ с известными и неизвестными записать соответствующие значения этих величин, найденные по уравнению реакций.*  *4. Составить и решить пропорцию.*  *5. Записать ответ.*  **Решить задачи**:  **№1**. Вычислите массу кислорода, выделившегося в результате разложения воды массой 9 г.  **№2.** **Сколько грамм** гидроксида натрия (NaOH) необходимо для того, чтобы 49г. серной кислоты (H2SO4) прореагировало полностью с гидроксидом натрия? | | | | | |