|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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 химическимуравнениям | Используя, записи в рабочей тетради и алгоритм решения задач решите письменно задачи.  | Фото заданий | 13.05.2020 | Поэлектроннойпочтеnadegda.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? |