|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Предмет** | **Тема урока** | **Д/з** |  |  |
|  | **Химия 9** |  |  |  |  |
| 19.05.2020 |  | Повторение темы «Неметаллы».  Решение задач.  **Задача №1.**Какой объем хлороводорода может быть получен из 40 л хлора, если объемы газов измерены при одинаковых условиях?  **Задача №2.**Какой объем оксида углерода (IV) (н. у.) получится при разложении известняка массой 500 г, содержащего 20% примесей? | Пов  т. п.10-15 | отчет  (фо*то выполненных заданий выслать в* WhatsApp) | при необходимости консультацию можно получить по телефону |
| 21.05.2020 |  | **Повторение темы «Металлы».**  Решение задач.  Задача №1 При сжигании 10 г металла было получено 18,9 г оксида, при этом металл окислился до степени окисления +3. Что это за металл, и какой объем кислорода был израсходован при этом.  Задача №2 Образец кальция и натрия массой 6,3 г растворили в воде. Полученный раствор нейтрализовали азотной кислотой. Для нейтрализации потребовалось 18,9г HNO3. Определите массу натрия в сплаве. | Повт. п.28-30 | отчет  (фо*то выполненных заданий выслать в* WhatsApp) | при необходимости консультацию можно получить по телефону |