**Задание по Химии 9 классы с 13 – 17 апреля**

**Урок 1**

1. Изучить параграф 27 «Серная кислота»;
2. Просмотреть на канале You Tube видео-презентацию (открыть гиперссылки <https://youtu.be/2v1rFrG3Xpc> );
3. Выписать основную характеристику серной кислоты;
4. Выполнить письменно в тетради задание:

**Задание № 1**

С какими из веществ: **O2 , Mg , AI2O3 , CO2 , H2SiO3 , K3PO4 , SiO2, Cu, Fe(OH)3**

взаимодействует разбавленная, концентрированная серная кислота? Составьте уравнения реакций и назовите все вещества.

**Задание № 2**

Допишите уравнение, составьте электронный баланс и расставьте коэффициенты:

**Mg + H2SO4 → H2S↑ +… +…**

1. Выполненные задания (фото) отправляем **в личные сообщения ВК до 17 апреля до 17.00, конспект фотографировать не надо!**

*Если нет возможности отправить задания, они будут проверены позже, когда выйдем на уроки в школу.*