**Задание по Химии 9 классы с 20 – 25 апреля**

**Урок 2**

1. Изучить параграф 31 «Кислородные соединения азота»;
2. Просмотреть на канале You Tube видео-презентацию (открыть гиперссылку <https://youtu.be/et7P5Gv-t74> );
3. Выписать характеристику азотной кислоты, соли азотной кислоты и их значение;
4. Выполните задание:
5. По схемам составьте уравнения химических реакций ( + ионно-молекулярные уравнения) :

1) СаО + НNO3 =

2) НNO3 + KOH =

3) НNO3 + BaCO3 =

Какие химические свойства азотной кислоты отражены уравнениями этих реакций?

1. Напишите уравнения реакций взаимодействия (окислитель, восстановитель) :

1) концентрированной азотной кислоты с серебром

2) разбавленной азотной кислоты с ртутью

3) разбавленной и концентрированной азотной кислоты с цинком

В чем особенность этих реакций?

1. Выполненные задания (фото) отправляем **в личные сообщения ВК до 25 апреля до 19.00, конспект фотографировать не надо!**