**Задание по Химии 8 классы с 13 – 17 апреля**

**Урок 1**

1. **Ещё раз изучить параграфы 30, 31, 32, 33;**
2. Просмотреть на канале You Tube новые видео-презентации (открыть гиперссылки <https://youtu.be/NLxsyK1ptwk> и <https://youtu.be/jAAADO5yhz4> );
3. Отработать материал на заданиях № 1 стр.177, № 1, 2 стр.182, № 2 стр. 187, № 3, 4 стр. 191-192 (эти задания будут проверены по выходу с карантина (кто ещё не сделал);
4. Выполнить два задания:

**Задание № 1**

Восстановите пропущенную запись, расставьте коэффициенты и укажите тип химической реакции:

а) ? + HCl = FeCl2 + H2
б) Al + ? = AlCl3

а) Fe2O3 + H2 = ? + H2O
б) Zn + ? = ZnCl2 + H2

а) ? + H2SO4 = ZnSO4 + H2
б) Al + ? = Al2O3

**Задание № 2**

Допишите уравнения и расставьте коэффициенты и укажите тип химических реакций:

 Fe2O3 + HCl =
 Zn + O2 =

 N2 + Li =
 CaCO3 =

 Al2O3 + H2SO4 =
 H2 + Cl2 =

 Li + O2 =

 Fe2O3 + Al =

1. Выполненные задания в файле (фото) отправляем **в личные сообщения ВК до 17 апреля до 19.00**