**Задание по Химии 8 классы с 20 – 25 апреля**

**Урок 2**

1. **Выполнить задания:**
   1. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций. Укажите тип реакции:

а) CaO+P2O5=Ca3(PO4)2

б) Al+CuCl2=AlCl3+Cu

в) Pb3O4+H2=Pb+H2O

г) Fe(OH)3 =Fe2O3 + H2O

2. Составьте уравнения реакций обмена, расставьте коэффициенты:

а) Хлорид алюминия + гидроксид калия=

б) нитрат серебра + хлорид кальция=

3. Составьте условие задачи по уравнению:

Кислота + оксид меди = соль + вода

Выполните решение задачи.

1. Выполненные задания (фото) отправляем **в личные сообщения ВК до 25 апреля до 16.00**