**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**