

Приготовить к уроку:
рабочую тетрадь
учебник «Химия 8 класс»

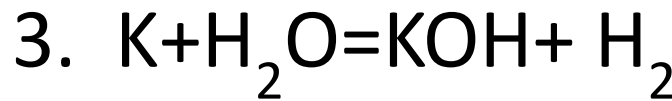
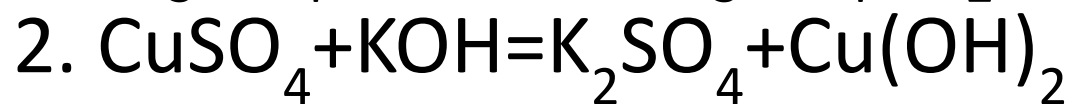
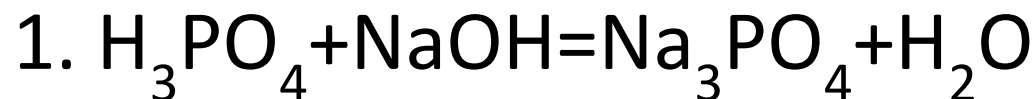
Тема урока:
Типы химических реакций

**Домашнее задание
к следующему уроку:**

§ 10 читать,

Письменное задание:

расставить коэффициенты:



- **Домашнее задание
сдают !**

Бабаджанова

- **Егоров**
- **Иванова А.**
- **Колесник**
- **Куликова**
- **Орехов**
- **Реунов**
- **Соловьева**

Сдаем домашнее задание

18 ноября до 18-00

мне на вайбер:

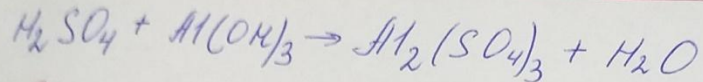
89027821055

ВНИМАНИЕ!

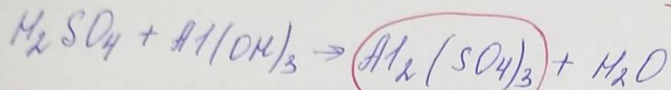
**Домашнее задание выполняем
строго по алгоритму,
с объяснением,
как в классной работе**

**Как расставить
коэффициенты?**

Если в уравнении вступают в реакцию сложное вещества:

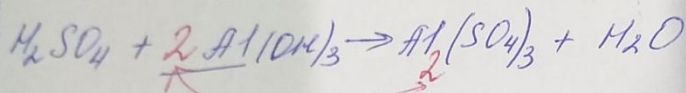


1. Смотрим на продукты реакции и начинаем уравнивать с сложн



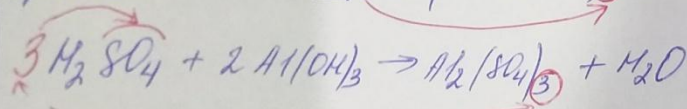
Рассуждаем:

В левой части 1 атом алюминия (Al(OH)₃), в правой 2 атома алюминия (Al₂(SO₄)₃). Уравниваем алюминий

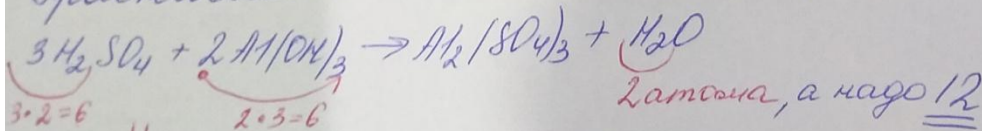


Уравниваем группу SO₄.

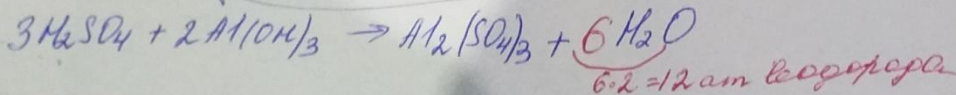
В левой части группа SO₄ (H₂SO₄), в правой - их три (Al₂(SO₄)₃). Значит:

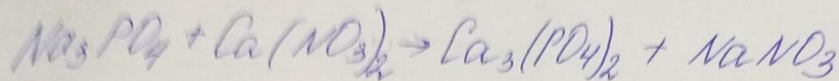


Уравниваем атомы водорода

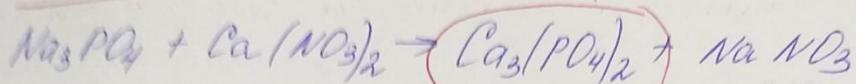


$$6 + 6 = \underline{12} \text{ ат. водорода}$$

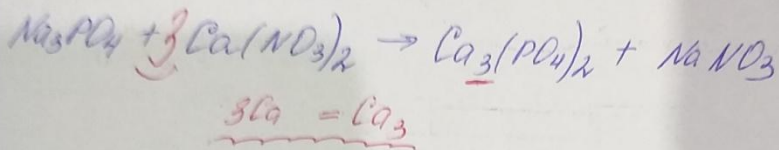




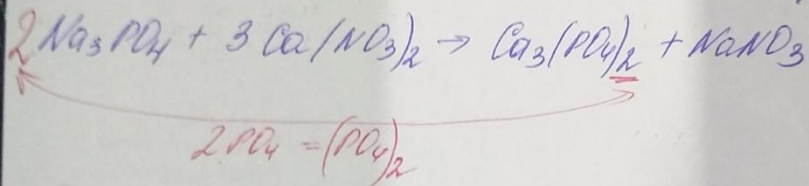
Смотрим на продукты реакции и выбираем соль, которая содержит большее число ионов.



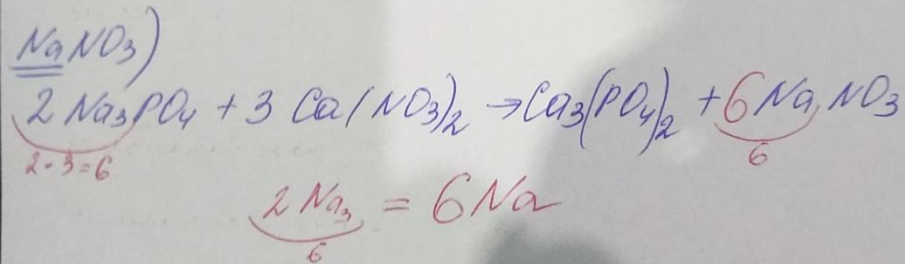
1. Уравниваем кальций (в левой части там кальция $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, а в правой — три $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$)



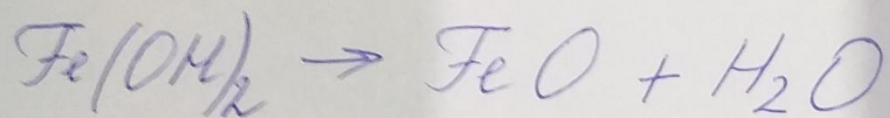
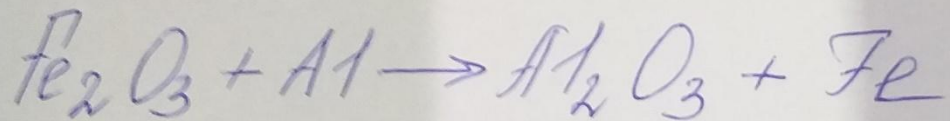
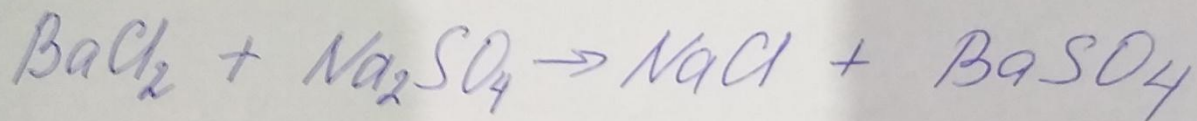
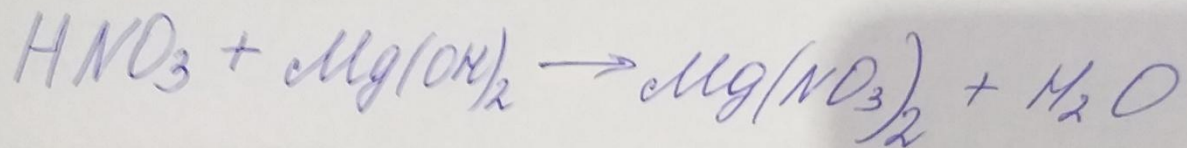
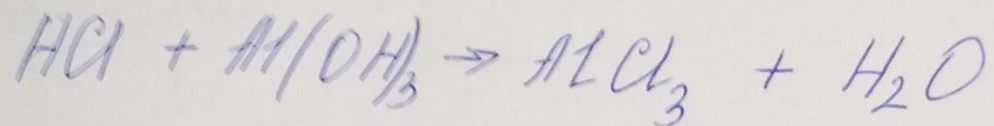
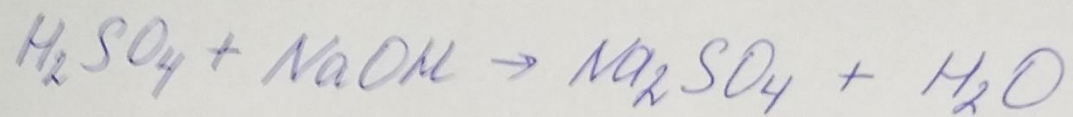
2. Уравниваем группу PO_4 (в левой 1 гр. PO_4 Na_3PO_4 , а в правой их две $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$)



3. Уравниваем атомы натрия (в левой части $2\text{Na}_3\text{PO}_4$, а в правой там $2 \cdot 3 = 6\text{Na}$)



Реакции кальция



Спасибо за внимание!