

# ПРАВИЛА ТЕХНИКИ БЕЗОПАСНОСТИ

**ЗАГОРЕВШИЙСЯ НАТРИЙ НЕЛЬЗЯ ТУШИТЬ ВОДОЙ**

$\text{H}_2\text{O}$

$\text{SiO}_2$

**ПРИГОТОВЛЕНИЕ РАСТВОРА СЕРНОЙ КИСЛОТЫ**

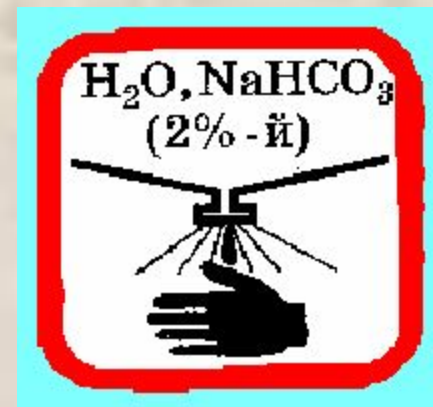
**НЕ ЛЕЙ ВОДУ В КИСЛОТУ!**

$\text{H}_2\text{O}$   $\text{H}_2\text{SO}_4$

**РАБОТА С ЩЕЛОЧАМИ И ФОСФОРНЫМ АНГИДРИДОМ**

$\text{NaOH}$   $\text{P}_2\text{O}_5$   $\text{H}_2\text{O}$

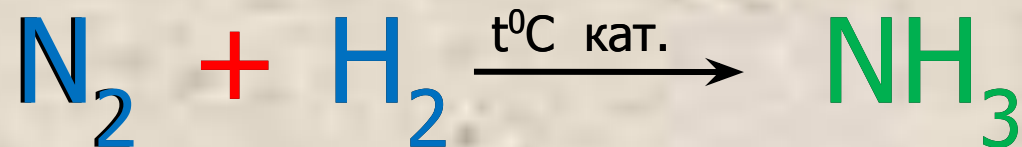
**НАДЕВАЙ ЗАЩИТНЫЕ ОЧКИ!**



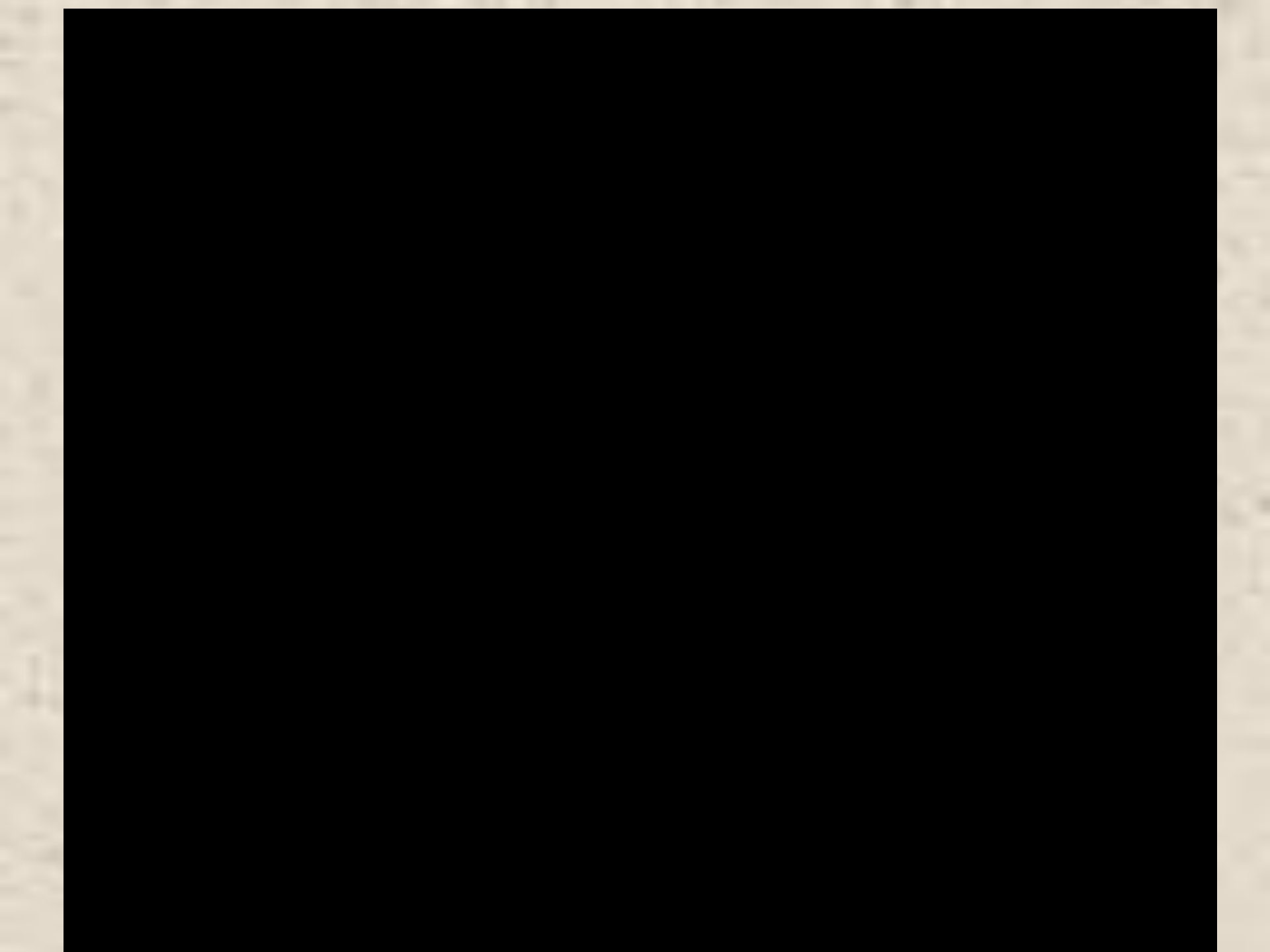
# Тема: Уравнения химических реакций.

Уравнение химической реакции – это условная запись химического процесса, посредством химических знаков и символов.

Пример:



- реагирующие вещества
- продукты реакции
- взаимодействие
- условие протекания реакции



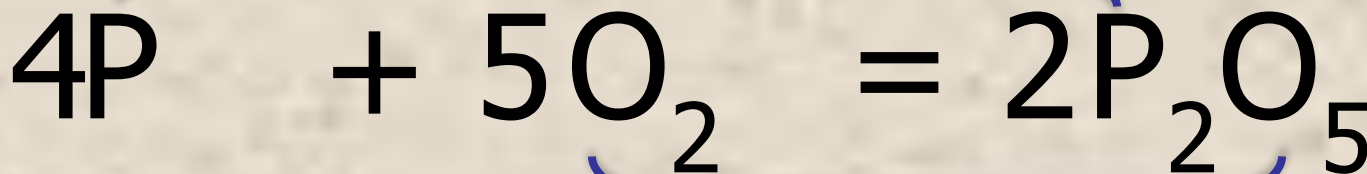
# СОСТАВЛЕНИЕ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

9. Определи: есть ли еще не уравненные (не соединенные) атомы:

- Если есть, то вернись к пункту 3.
- Если нет, то ВСЁ.

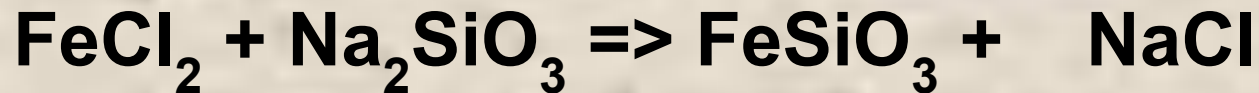
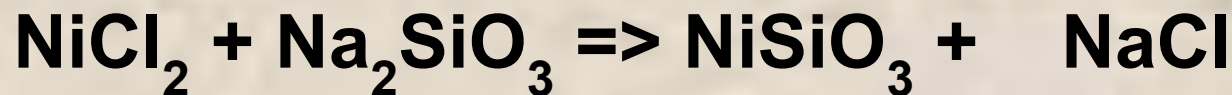
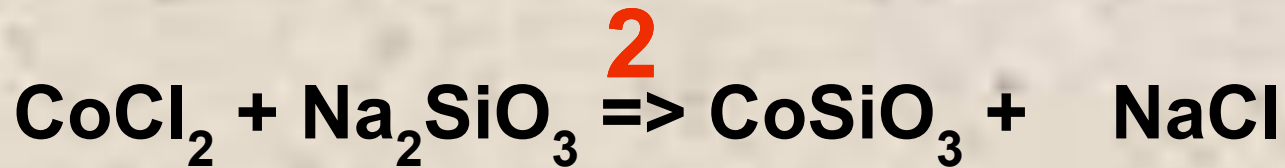
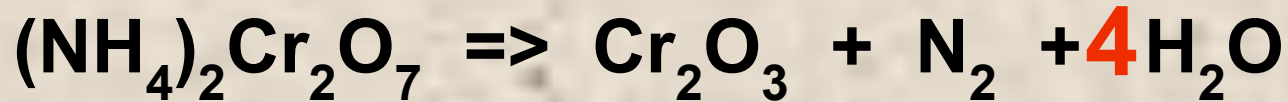
$$4 : 1 = 4 \quad \boxed{4} \quad 4 : 4 = 1$$



$$10 : 2 = 5$$

$$\boxed{10}$$

$$10 : 5 = 2$$



Молодцы!

Спасибо за внимание