

Гимназия №6

Горение. Образование основных и КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ.

Учитель химии
Мукашева Г.К.

Цели обучения:

- знать условия горения вещества и продукты реакции горения
- приводить примеры легковоспламеняющихся, горючих и негорючих веществ.

Горение - это химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением **теплоты и света**.

- Реакция взаимодействия веществ с кислородом называются окислением, а их продукты **оксидами**.

Простое вещество + кислород = оксид

CO₂ (оксид углерода)

CaO (оксид кальция)

- **Оксиды** – это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, один из которых кислород.

Магний + кислород = оксид магния

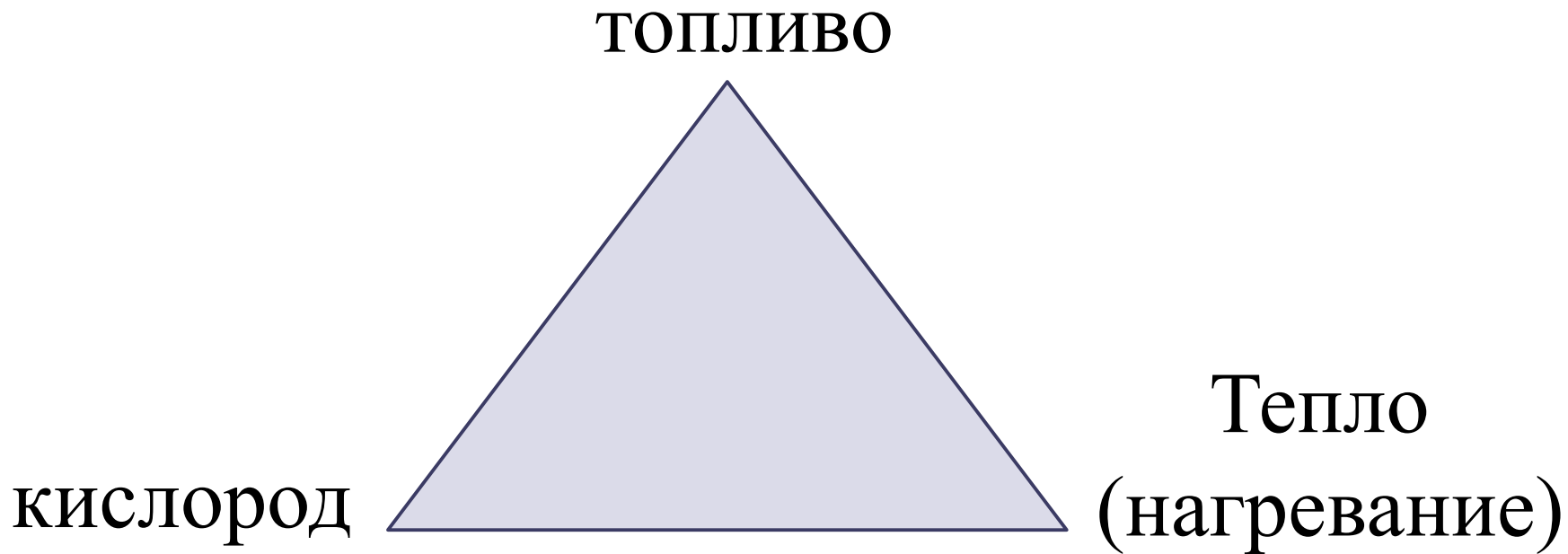
Железо + кислород = оксиды железа

/железная окалина/

Сера + кислород = оксид серы

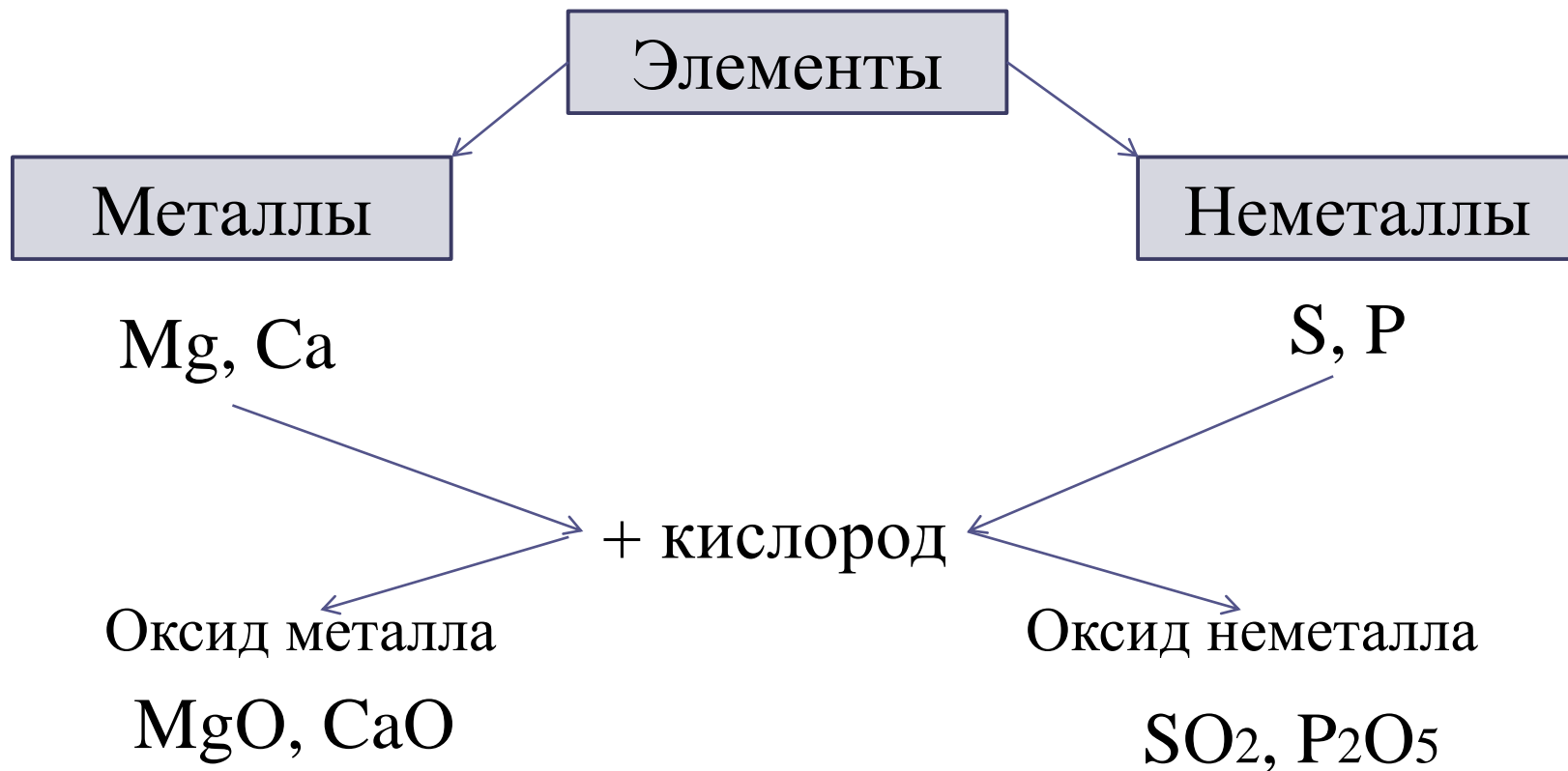
Углерод + кислород = оксид углерода

Условия возникновения и прекращения горения



«Треугольник огня»

Образование ОСНОВНЫХ И КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ



Оксид кальция + вода = гидроксид кальция
(основания)



Оксиды Me – **основные оксиды**

Оксид серы + вода = серная кислота
(кислота)



Оксиды неMe – **кислотные оксиды**

Закрепление

- Учебник стр 60 № 2. Начертите в тетрадах таблицу и в соответствующих графах запишите перечисленные ниже формулы оксидов.

K_2O , Li_2O , BaO , SiO_2 , CuO , SO_2 , N_2O_5 , CO_2 , P_2O_5 .

Основные оксиды	Кислотные оксиды

Домашнее задание

- Прочитать параграфы 9-10.
- Ответить на вопросы №8 стр 59, №3 стр 60 /письменно/.