

Химические уравнения



- *МБОУ СОШ № 4 г. Советский*
- *Учитель 1 категории*
- *Казанцева А.Г.*

Рассчитайте-относительную молекулярную массу



$$Mr(\text{CH}_4)=16 \text{ а.е.м.}$$

$$Mr(\text{H}_2\text{SO}_4)=98 \text{ а.е.м}$$

$$Mr(\text{BaO})=153 \text{ а.е.м}$$

$$Mr(\text{HNO}_3)=63 \text{ а.е.м}$$

$$Mr(\text{Mn}_2\text{O}_7)=222 \text{ а.е.м}$$

Цифровой диктант

Да – 1; Нет - 0

1. Химический элемент – это определенный вид атомов.
2. Испарение воды -это химическое явление
3. Водород-это простое вещество
4. Валентность-это свойство атомов присоединять к себе определенное количество атомов другого вида
5. Выделение газа – это признак хим. реакции.
6. Простыми называют вещества, состоящие из атомов одного элемента.
7. Индекс – это число, показывающее количество взятых молекул вещества.
8. Массовая доля элемента показывает, какую часть (долю) составляет масса данного элемента от всей массы вещества.
9. Относительная молекулярная масса воды H_2O равна 18.
10. Массовая доля кислорода в воде составляет 10%.

Взаимопроверка

■ *1 – 1* *2- 0*

■ *3- 1* *4- 1*

■ *5 – 1* *6 – 1*

■ *7- 0* *8 – 1*

■ *9- 1* *10-0*



ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



*фосфор + кислород $\rightarrow$ оксид
фосфора(V)*



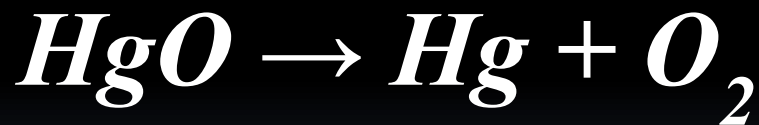
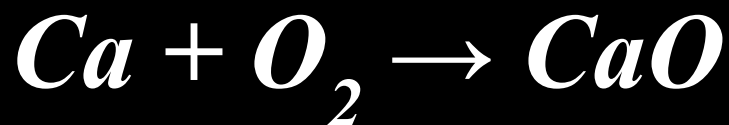
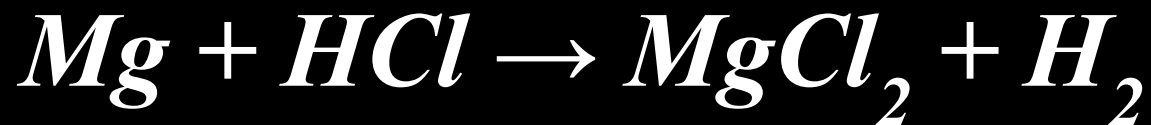
сера + кислород $\rightarrow$ оксид серы (IV)



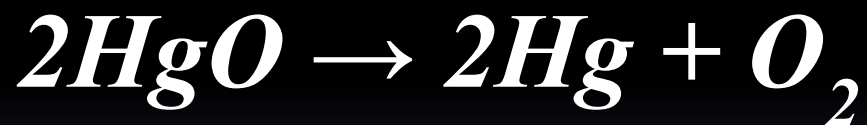
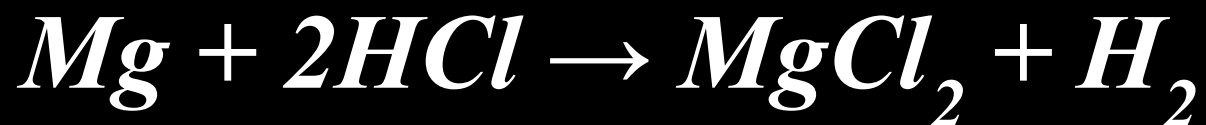
Алгоритмом расстановки коэффициентов в уравнениях химических реакций

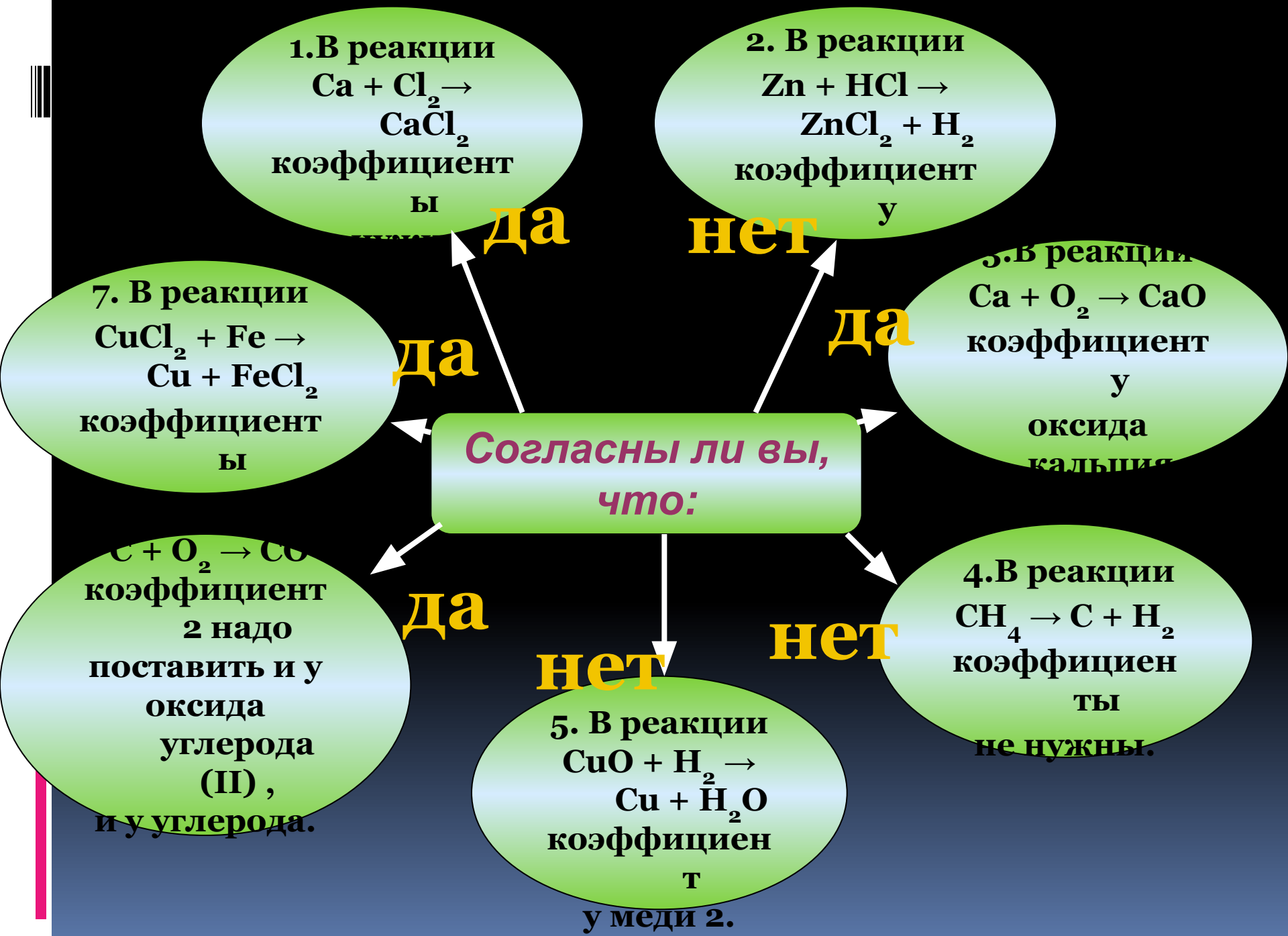
- Подсчитать количество атомов каждого элемента в правой и левой части уравнения химической реакции.
- Определить, у какого элемента количество атомов меняется, найти НОК.
- Разделить НОК на индексы – получить коэффициенты. Поставить их перед формулами.
- Пересчитать количество атомов, при необходимости действие повторить.
- Последним проверить количество атомов кислорода.

Расставьте коэффициенты в уравнениях:



Взаимопроверка







Домашнее задание

- *§ 20, упр. 3 страница 67*
- 