

# 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



# АНАГРАММЫ

Переставьте буквы в каждом слове и получите название химического элемента. Обратите внимание на подсказку.

«Одоврод» – у этого элемента самая маленькая относительная атомная масса.

«Маилиньюй» – этот элемент называют «крылатым» металлом.

«Тьурт» – содержится в медицинском градуснике.

«Цалькийй» – без него наши кости были бы непрочными и хрупкими.

«Росфоф» – веществом, состоящим из атомов этого элемента, была намазана шерсть собаки Баскервильей.

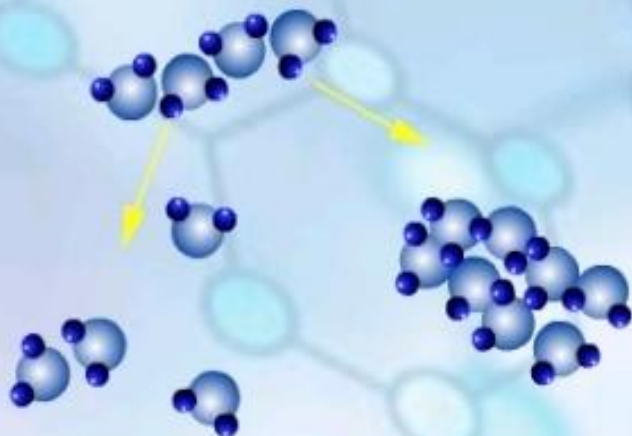
# Явления

## Физические

## Химические



## Признаки



Осадок





# Химические уравнения

# Химические уравнения -

Это условная запись химической  
реакции с помощью  
химических формул,  
коэффициентов  
и математических знаков

Железо + сера →  
сульфид железа (II)



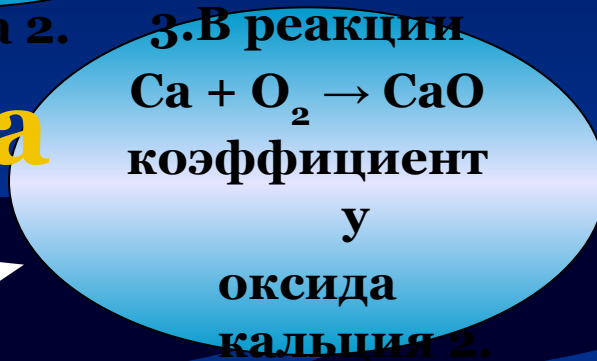
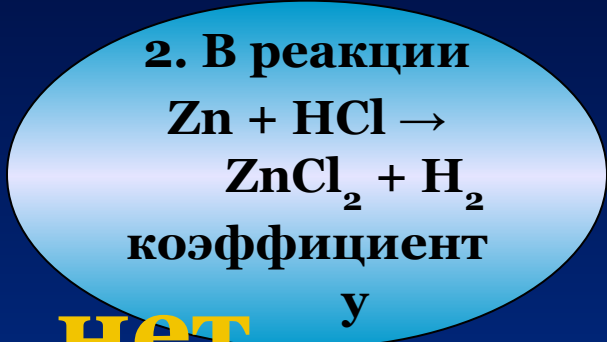


# Алгоритмом расстановки коэффициентов в уравнениях химических реакций

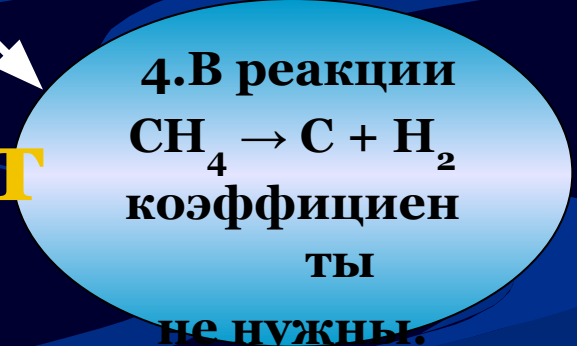
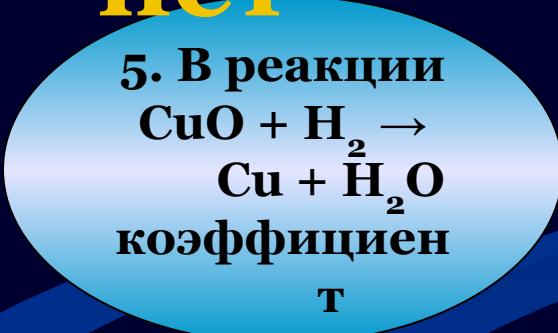
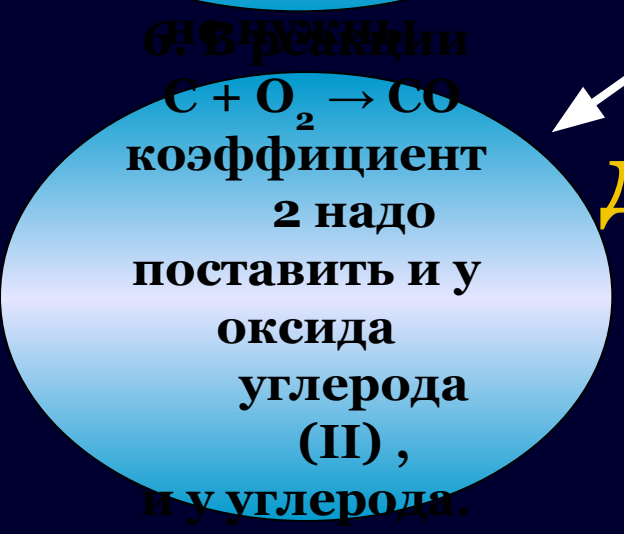
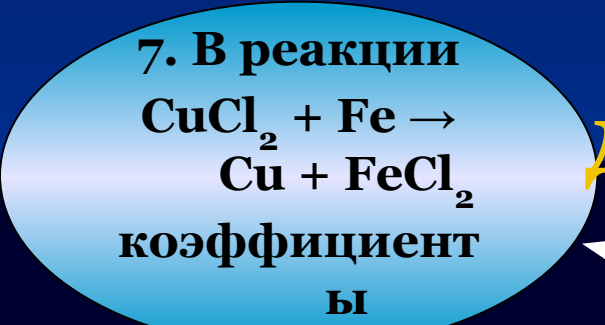
- *Подсчитать количество атомов каждого элемента в правой и левой части уравнения химической реакции.*
- *Определить, у какого элемента количество атомов меняется, найти НОК.*
- *Разделить НОК на индексы – получить коэффициенты. Поставить их перед формулами.*
- *Пересчитать количество атомов, при необходимости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

# Расставьте коэффициенты в уравнениях:

- 
- $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
- $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
- $\text{Br}_2 + \text{KI} \rightarrow \text{KBr} + \text{I}_2$



Согласны ли вы,  
что:



да  
не нужны.

нет  
цинка 2.

да

да

да

нет

нет

у меди 2.