

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

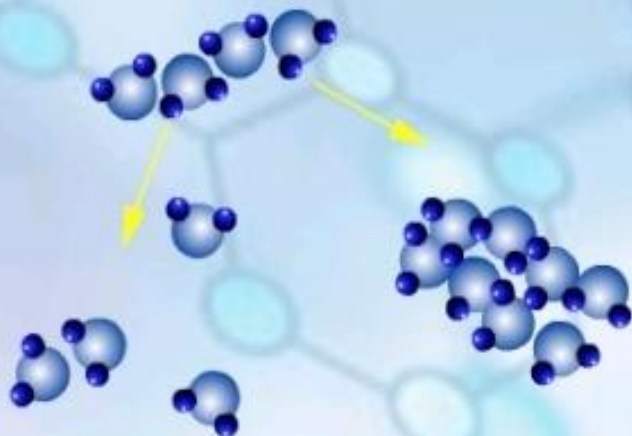
Физические



Химические



Признаки



Осадок





Химические уравнения

Химические уравнения -

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

Железо + сера $\rightarrow$
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:

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

1. В реакции
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$
коэффициент

Ы

не нужны.

да

2. В реакции
 $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
коэффициент

у

цинка 2.

нет

3. В реакции
 $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
коэффициент

у

оксида
кальция 2.

да

7. В реакции
 $\text{CuCl}_2 + \text{Fe} \rightarrow \text{Cu} + \text{FeCl}_2$
коэффициент

Ы

не нужны.

6. В реакции
 $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
коэффициент
2 надо
поставить и у
оксида
углерода
(II),
и у углерода.

да

Согласны ли вы,
что:

да

нет

нет

5. В реакции
 $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
коэффициент

т

у меди 2.

4. В реакции
 $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + \text{H}_2$
коэффициен
ты
не нужны.