

Я рада нашей новой встрече
Вы сегодня будете наблюдать,
Выводы делать и рассуждать,
А, чтобы урок пошел каждому
впрок,
Активно в работу включайся
дружок!

**Прочитайте формулы, назовите вещества
и класс соединений**

H_2SO_4

Al_2O_3

CaCl_2

HNO_3

MgO

NaOH

«Цифровой диктант»

1. Химический элемент –это определенный вид атомов.

2.

Испарение воды – это химическое явление.

3. Водород-это простое вещество.

4. Выделение газа –это признак химической реакции.

5. Простыми называют вещества, состоящие из атомов одного элемента.

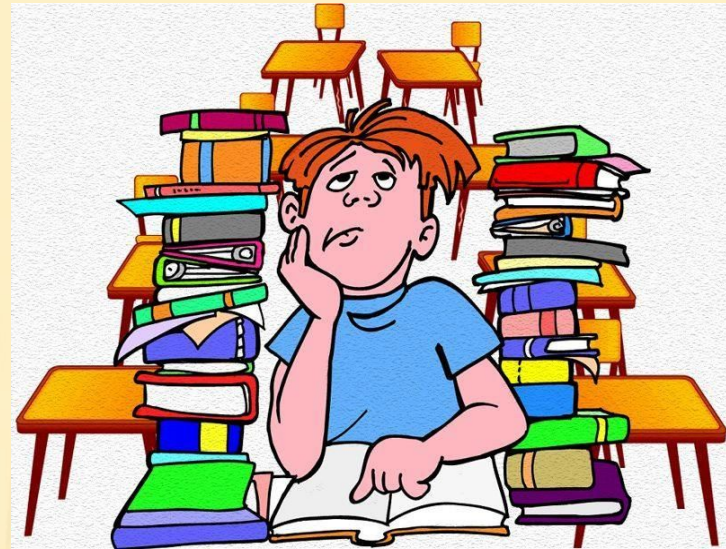
6. Индекс показывает число молекул вещества.

7. Относительная молекулярная масса воды H_2O равна 18.

КЛЮЧ К ДИКТАНТУ

1	2	3	4	5	6	7
да	нет	да	да	да	нет	да





«ХИМИЧЕСКИЕ УРАВНЕНИЯ»

АЛГОРИТМ РАССТАНОВКИ КОЭФФИЦИЕНТОВ В УРАВНЕНИЯХ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

- 1. Подсчитать количество атомов каждого элемента в правой и левой части.**
- 2. Определить, у какого элемента количество атомов меняется, найти НОК.**
- 3. Разделить НОК на индексы – получить коэффициенты. Поставить коэффициенты перед формулами.**
- 4. Пересчитать количество атомов, при необходимости действия повторить.**
- 5. Последним проверить количество атомов кислорода.**

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

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

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

5. В реакции
 $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
коэффициент
у меди 2.

3. В реакции
 $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
коэффициент у
оксида кальция
2.

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

Согласны ли вы,
что:

да

нет

да

да

да

нет

нет

РЕФЛЕКСИЯ



- 1. На уроке я работал....., потому что.....
- 2. Своей работой на уроке я.....
- 3. Урок для меня показался.....
- 4. За урок я.....
- 5. Мое настроение.....
- 6. Материал урока мне был.....

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

§28, упр. 1, 3, стр.166-167 в учебнике.

В рабочих тетрадях - стр.142 упр. 2



**СПАСИБО ЗА
УРОК!**

