

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**

**$\text{H}_2\text{SO}_4$**

**$\text{Al}_2\text{O}_3$**

**$\text{CaCl}_2$**

**$\text{HNO}_3$**

**$\text{MgO}$**

**$\text{NaOH}$**

## «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.

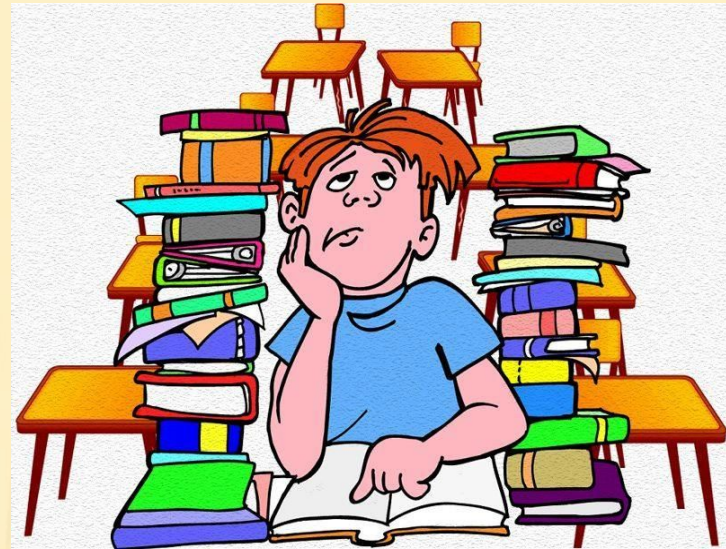
7. Относительная молекулярная масса воды  $H_2O$  равна 18.



# 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  
ы  
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!**

