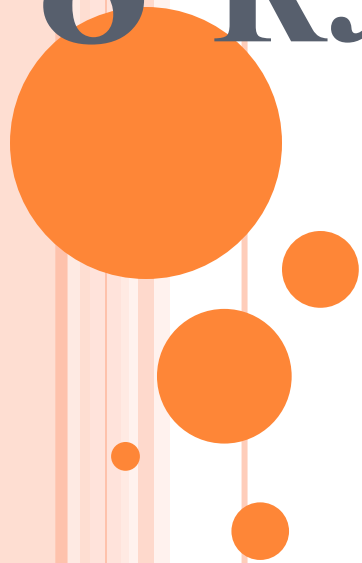


8 КЛАСС



1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

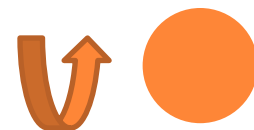
23

24

25

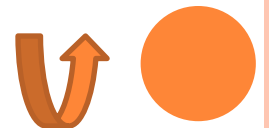
НАПИШИТЕ ЗНАКИ СЛЕДУЮЩИХ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

- Кальций, хлор, железо, медь, золото, серебро, фтор, бром



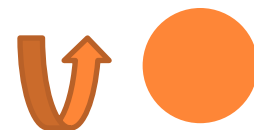
ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- Молекулы – это
- Атомы - это



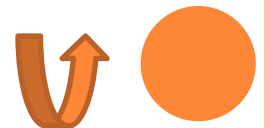
ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- Химическая формула – это
- Определите качественный и количественный состав молекулы $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$



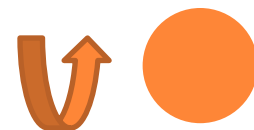
ВЫЧИСЛИТЕ

- Относительную молекулярную массу следующих молекул:
- оксида меди (II)
- хлорида водорода
- кислорода



ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ И ОПРЕДЕЛИТЕ ВАЛЕНТНОСТЬ

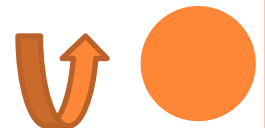
- Валентность – это
- Определите валентность атомов если S(II):



РЕШИТЕ ЗАДАЧУ

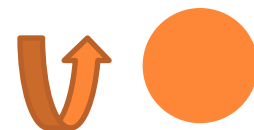
□ Какое количество вещества составляют:

1. $18 \cdot 10^{23}$ атомов натрия
2. $12 \cdot 10^{23}$ атомов водорода

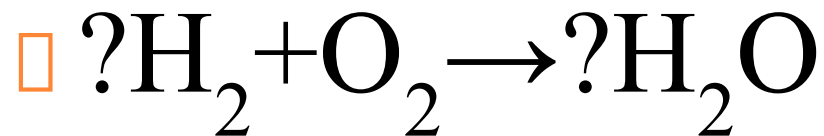


ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ:

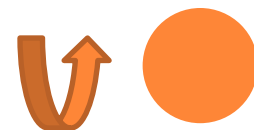
- Закон сохранения массы вещества - это
- Химическое уравнение - это



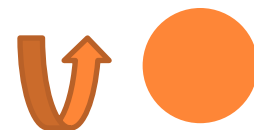
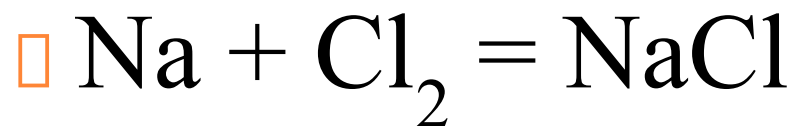
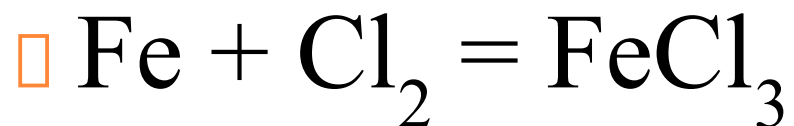
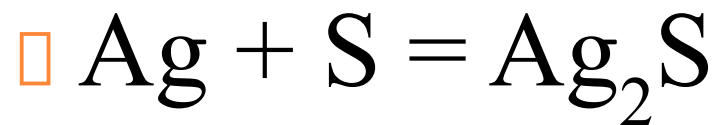
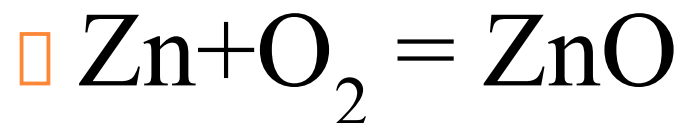
ПРОЧИТАЙТЕ ХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ



- Как называется левая и правая часть уравнения?
- Что должно стоять вместо знака ?
- Дайте определение

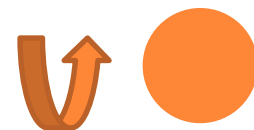


РАССТАВЬТЕ КОЭФФИЦИЕНТЫ И ДАЙТЕ НАЗВАНИЯ ПРОДУКТАМ РЕАКЦИИ



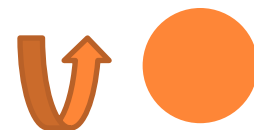
РЕШИТЕ ЗАДАЧУ

- Рассчитайте массу магния, соответствующей количеству вещества 5 моль



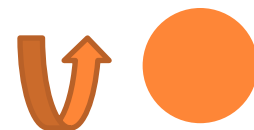
РЕШИТЕ ЗАДАЧУ

- Какой объем при н.у займет газ, взятый в количестве вещества 2 моль, 0,5 моль



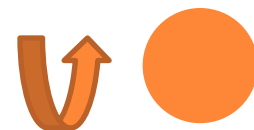
ЗАПИШИТЕ УРАВНЕНИЕ С ПОМОЩЬЮ ЧИСЛЕННЫХ КОЭФФИЦИЕНТОВ

1. 1 молекула водорода + 1 молекула хлора = 2
молекулы хлороводорода
2. 1 молекула кислорода + 2 атома меди = 2
молекулы оксида меди



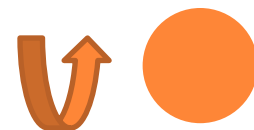
УКАЖИТЕ ПРИЗНАКИ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

1. Пищевая сода и лимонная кислота
2. Древесина и кислород воздуха
3. Яичная скорлупа и столовый уксус
4. Горение шерстяной нити

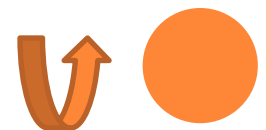


ОПРЕДЕЛИТЕ ГРУППУ, ПЕРИОД, ПОДГРУППУ, ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР И Ar

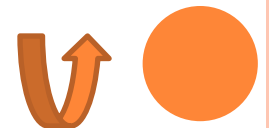
- Натрий
- Водород
- Кислород
- Кальций
- Магний



ОПРЕДЕЛИТЕ КОЭФФИЦИЕНТЫ И ИНДЕКСЫ, ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ

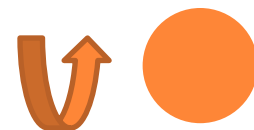


НАПИШИТЕ ВСЕ ИЗВЕСТНЫЕ ФОРМУЛЫ ДЛЯ
НАХОЖДЕНИЯ КОЛИЧЕСТВА ВЕЩЕСТВА И МАССЫ



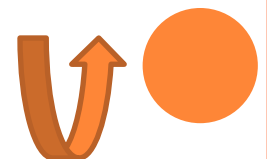
ДАЙТЕ НАЗВАНИЯ, КЛАСС

- CO
- CO₂
- CaO
- MgO
- N₂O
- P₂O₅
- SO₂
- FeO
- Fe₂O₃

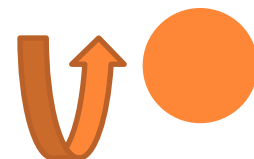
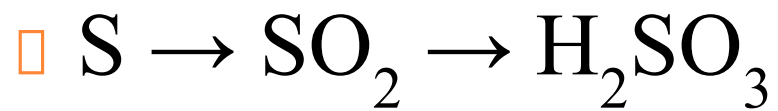
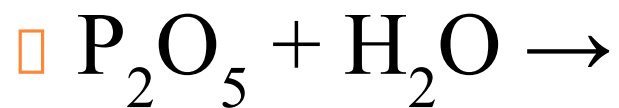
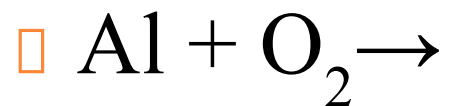


ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ

- Химические свойства – это
- Реакция соединения – это
- Оксиды – это
- На какие 2 большие группы делятся оксиды?
- Как называются соответствующие им основания?

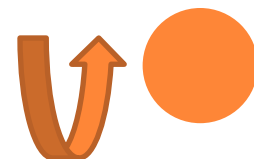


РЕШИТЕ УРАВНЕНИЯ



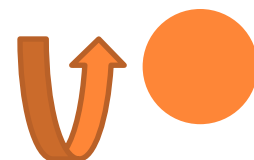
ДАЙТЕ НАЗВАНИЯ СЛЕДУЮЩИМ МОЛЕКУЛАМ И
ОПРЕДЕЛИТЕ ВАЛЕНТНОСТЬ

- AlF_3
- AlCl_3
- CaF_2
- Mg_3P_2



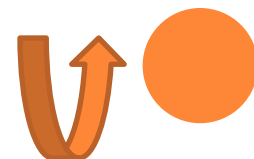
ЗАПИШИТЕ ФОРМУЛЫ СЛЕДУЮЩИХ МОЛЕКУЛ ПО НАЗВАНИЯМ

- Хлорид магния
- Сульфид кальция (II)
- Оксид алюминия (III)
- Оксид водорода



ЗАПИШИТЕ ФОРМУЛЫ СЛЕДУЮЩИХ МОЛЕКУЛ ПО НАЗВАНИЯМ

- Гидроксид натрия
- Гидроксид магния (II)
- Гидроксид кальция
- Гидроксид меди (II)



РАССТАВЬТЕ КОЭФФИЦИЕНТЫ

