\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Фамилия, Имя Число

**МКТ** – (Молекулярно-кинетическая теория) занимается изучением свойств веществ, основываясь при этом на представлениях о частицах данного вещества.

**Цель МКТ:**  Объяснение свойств макроскопических тел и тепловых процессов протекающих в них

**Основные положения МКТ:**

1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Тема занятия:**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Названиефиз. величины | Обозначение,единицы измерения | Определениефиз. величины | Расчетные формулы |
| Число молекул | *N ( )* | - - - |  |
| Масса молекул |  | - - - |  |
| Относительная молекулярная масса | 1 а.е.м. =1,66×10−27 [кг](https://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%9A%D0%B8%D0%BB%D0%BE%D0%B3%D1%80%D0%B0%D0%BC%D0%BC) | *- это величина равная отношению массы молекулы m0 данного вещества к 1/12 массы атома углерода m0c* |  |
| Количество вещества |  | *- это физическая величина, которая определяет число молекул в данном теле.**1 моль – это количество вещества, которое содержит столько же молекул, сколько атомов углерода содержится в 12 граммах углерода.* |  |
| Постоянная Авогадро |  | *- это величина равная числу молекул в 1 моле вещества.* |  |
| Молярная масса |  | *- это величина равная массе одного моля данного вещества* |  |

**Решение задач**

1. **Рассчитать число молекул в стакане чая.**

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: | Решение: |
|  |  |  |
|  |

Ответ:

1. **Сколько молей содержится в 4г водорода?**

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: | Решение: |
|  |  |  |
|  |

Ответ:

1. **Какой объем занимает 4 моля алюминия?**(ρ= 2,7∙103 кг/м3)

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: | Решение: |
|  |  |  |
|  |

Ответ:

**Решите тест.**

1. **Отношение массы вещества к количеству вещества:**

А) Масса атома Б) Молярная масса В) Молекулярная масса

1. **Как обозначается количество вещества?**

А) Mr Б) M В) υ

1. **Как обозначается молярная масса?**

А) Mr Б) M В) υ

1. **Как обозначается молекулярная масса?**

А) Mr Б) M В) υ

1. **Величина, которая определяет число молекул в данном теле называется:**

А) Масса атома Б) Количество вещества В) Число Авогадро

1. **Относительная молекулярная масса молекулы кислорода?**

А) 15,99 а.е.мБ) 30.97 а.е.м. В) 31.98 а.е.м

 (\_\_\_) \_\_\_\_\_

 оценка

**Домашнее задание:**

п. 56, 57 повторить конспект, выучить формулы, определения;

Решить задачу: Какова масса молекулы воды? Водорода?