**Повторение материала**

**Решение задач на количество вещества**

**Химия 8- 9 классы**

1. **Что такое молярная масса? (**Масса 1 моль вещества**)**
2. **Какова единица измерения молярной массы? (**г\ моль**)**
3. **Как обозначается Молярная масса? (**М**)**
4. **Какова единица измерения количества вещества? (**моль**)**
5. **Как обозначается количество вещества? (**n или **)**
6. **Формула, по которой вычисляется количество вещества через массу?**

 **(** **)**

1. **Чему равно число Авогадро и как оно обозначается?**

 **(**NA= 6,02 \*10 23 частиц\ моль**)**

1. **Формула, по которой вычисляется количество вещества через число Авогадро? (**n= **)**
2. **Что обозначает число Авогадро?**

**(**в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)

1. **Чему равен молярный объём и как он обозначается? (** VM= 22,4 л\моль**)**
2. **Формула, по которой вычисляется количество вещества через молярный объём?**
3. **Что обозначает молярный объём?**

 ( 1 моль вещества газа занимает 22,4 литра)

1. **Что общего во всех формулах?**
2. **Найти массу вещества, если известно его количество молекул.**
3. **Найти объем газа, если известно его количество молекул.**
4. **Найти объем газа, если известна его масса.**
5. **Найти массу вещества, если известен его молярный объём.**
6. **Найти количество молекул вещества, если известна его масса.**
7. **Найти количество молекул газа, если известен его молярный объём.**

|  |  |
| --- | --- |
| **ВТ В -1****Решение задач на количество вещества**1. Что такое молярная масса? (Масса 1 моль вещества)
2. Что обозначает число Авогадро?

(в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)1. Найти массу вещества, если известен его молярный объём.
 | **ВТ В -2****Решение задач на количество вещества**1.Какова единица измерения молярной массы? (г\ моль)2. Чему равен молярный объём и как он обозначается? ( VM= 22,4 л\моль)3. Найти количество молекул вещества, если известна его масса. |
| **ВТ В -3****Решение задач на количество вещества**1. Как обозначается Молярная масса? (М)
2. Формула, по которой вычисляется количество вещества через молярный объём?
3. Найти количество молекул газа, если известен его молярный объём.
 | **ВТ В -4****Решение задач на количество вещества**1. Какова единица измерения количества вещества? (моль)
2. Что обозначает молярный объём? ( 1 моль вещества газа занимает 22,4 литра)
3. Найти массу вещества, если известен его молярный объём.
 |
| **ВТ В -5****Решение задач на количество вещества**1. Формула, по которой вычисляется количество вещества через массу? ( )2.Что общего во всех формулах?3.Найти количество молекул вещества, если известна его масса. | **ВТ В -6****Решение задач на количество вещества****1**. Чему равно число Авогадро и как оно обозначается? (NA= 6,02 \*10 23 частиц\ моль)2.Найти массу вещества, если известно его количество молекул.3. Найти количество молекул газа, если известен его молярный объём. |
| **ВТ В -7****Решение задач на количество вещества**1. Как обозначается количество вещества? (n или )2. Найти объем газа, если известно его количество молекул.3. Найти количество молекул вещества, если известна его масса | **ВТ В -8****Решение задач на количество вещества**1.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)2.Найти объем газа, если известна его масса.3.Найти массу вещества, если известно его количество молекул. |

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Какую массу имеют 112л (при н.у.) углекислого газа?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Какую массу имеют 3 • 1024 молекул углекислого газа (оксида углерода (IV))?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Какое количество вещества соответствует хлориду натрия(NaCl) массой 5,85 г.

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Найдите объём 297 г фосгена (COCl2).

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Вычислите массу 78,4 л (н. у.) хлора

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**

Задача: Какой объем занимают 6,02 • 1023молекул сероводорода H2S?