**Тема «Масса молекул. Колиество вещества»**

**Маршрутный лист**

**ФИО:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**I этап. Теоретическая часть**

1. ***Заполните таблицу***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Физическая величина | Буквенное обозначение | Единица измерения в СИ |
| Количество вещества |  |  |
|  | NA = 6∙1023 |  |
| Молярная масса |  |  |
|  | mo |  |
| Число всех молекул |  |  |

1. ***Определение понятий***

Соотнесите с каждым понятием, соответствующие определения.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Один моль  2. Молярная масса  3. Постоянная Авогадро | А. Число атомов или молекул в 1 моле вещества.  Б. Масса 1 моля вещества  В. Количество вещества, в котором содержится столько же атомов (молекул), сколько их содержится в 12 г углерода |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** |
|  |  |  |

1. Решите задачу (по карточке)

**II этап. Проверь и оцени себя**