**Вариант 1.**

**1.В стеклянную бутылку налили воды и поместили её в морозильную камеру. Что произойдёт с бутылкой и почему?**

 **я2. Определите молярные массы водорода и гелия.**

**Вариант2.**

**1.Для чего на точных измерительных приборах пишут температуру, в основном 20 °С?**

**2. Какое количество вещества и сколько молекул содержится в 1 г воды?**

**Вариант 3.**

1. **Почему при сварке металлов необходима очень высокая температура?**
2. **Чему равно число молекул в 10 г кислорода?**

**Вариант 4.**

1. **Почему сложенные вместе стёкла трудно разъединить?**
2. **Молярная масса азота равна 0,028 кг/моль. Чему равна масса молекулы азота?**

**Вариант 5.**

**1.Почему пыль с мебели устраняется мокрой тряпкой лучше, чем сухой?**

**2. Определить число атомов в 1 м3 меди. Молярная масса меди 0,0635 кг/моль; плотность меди 9000кг/м3.**