**Контрольная работа по теме**

**Количественные отношения в химии**

1. Молярный объем – это

А) отношение массы к количеству вещества массе

Б) произведение объема к количеству вещества

В) отношение массы к молярной массе

2. Число Авогадро

а) 22.4л\моль б) 35.5 а.е.м. в) 6.02 \*10 23

3. Единица измерения количества вещества

а) моль б) грамм в) л\моль

4. Молярная масса – это

А) произведение объема к количеству вещества

Б) отношение массы к молярной массе;

В) отношение массы к количеству вещества

Заполнить таблицу, решив задачи.

5. Вычислите объем хлора (н.у.), вступившего в реакцию с бромидом калия KBr, если было получено 16 г брома.

6. Определите массу оксида калия K2O, который образовался в результате разложении карбоната калия массой 188 г.