**ОСНОВНОЕ УРАВНЕНИЕ МКТ**

**Закрепление изученного материала**

|  |  |
| --- | --- |
| **1** | Давление газа на стенку сосуда обусловленоА. притяжением молекул друг к другуБ. столкновениями молекул со стенками сосудовВ. столкновением молекул газа между собойГ. проникновением молекул сквозь стенки сосуда |
| **2** | Как изменилось давление идеального газа, если в данном объеме скорость каждой молекулы газа увеличилась в 2 раза, а концентрация молекул осталась без изменения?А. увеличилось в 2 разаБ. увеличилось в 4 разаВ. уменьшилось в 2 разаГ. уменьшилось в 4 раза |
| **3** | При повышении температуры идеального газа в запаянном сосуде его давление увеличивается. Это объясняется тем, что с ростом температуры...А.увеличиваются размеры молекул газаБ. увеличивается энергия движения молекул газаВ. увеличивается потенциальная энергия молекул газаГ. увеличивается хаотичность движения молекул газа |
| **4** | Как изменится концентрация молекул газа при уменьшении объема сосуда в 2 раза?А.увеличится в 2 разаБ. уменьшится в 2 разаВ. не изменитсяГ. уменьшится в 4 раза |
| **5** | При уменьшении температуры средняя кинетическая энергия молекулА. увеличится Б. уменьшится В. не изменитсяГ. иногда увеличится, иногда уменьшится |
| **6** | Какое утверждение **неправильно**?**При неизменных условиях**А. давление газа постоянно Б. скорости всех молекул одинаковы В. внутренняя энергия газа постояннаГ. температура газа постоянна |
| **7** | В сосуде водород. Как изменится давление газа, если водород заменить кислородом так, что количество молекул и температура останутся неизменными?А.увеличится в 4 разаБ. уменьшится в 16 разВ. не изменитсяГ. увеличится в 16 раз |





