

ФИО студента _____

№ группы _____

Тест по физике на тему

«Молекулярно-кинетическая теория»

1. Как зависит скорость диффузии от температуры для данного агрегатного состояния вещества?
 - A. не зависит
 - B. уменьшается с повышением температуры
 - C. увеличивается с повышением температуры
 - D. ответ неоднозначен

2. Как движутся молекулы в твердых телах?
 - A. молекулы в основном вращаются
 - B. молекулы в основном колеблются около положения равновесия.
 - C. молекулы в основном движутся поступательно
 - D. молекулы движутся равномерно от столкновения до столкновения

3. В каких единицах измеряется количество вещества?
 - A. Кг
 - B. Моль
 - C. Кг/моль
 - D. См

4. Какая величина характеризует состояния термодинамического равновесия?
 - A. Давление
 - B. Давление и температура
 - C. Температура
 - D. Давление, объём и температура

5. Броуновским движением является...
 - A. растворение твердых веществ в жидкостях
 - B. беспорядочное движение мелких пылинок в воздухе
 - C. проникновение питательных веществ из почвы в корни растений

6. Какова природа молекулярных сил?
 - A. Электромагнитная
 - B. Гравитационная
 - C. Электромагнитная и гравитационная

7. Какое явление наиболее убедительно доказывает, что между молекулами существуют силы притяжения?
- A. газ оказывает давление на стенки сосуда
 - B. диффузия
 - C. существование жидкостей и твердых тел
 - D. броуновское движение
8. Выражение $pV = m/M \cdot RT$
- A. законом Бойля-Мариотта
 - B. уравнением Менделеева-Клапейрона
 - C. уравнением Клапейрона
 - D. законом Шарля
9. Единица термодинамической температуры в СИ
- A. Кельвин
 - B. градусы Цельсия
 - C. Джоули
10. Массы молекул очень малы, в молекулярной физике их сравнивают с ...
- A. 1/13 массы атома углерода
 - B. 1/13 массы атома водорода
 - C. 1/12 массы атома водорода
 - D. 1/12 массы атома углерода