

ТСК – 7.2.3**Строение вещества****1.Молекула - это**

- 1) частица вещества
- 2) кусочек вещества
- 3) маленькая частица
- 4) наименьшая частица того или иного вещества

2.Вещества состоят из молекул. Почему же сделанные из них тела кажутся сплошными?

- 1) Потому что молекулы расположены вплотную друг к другу
- 2) Потому что они занимают весь внутренний объём тела
- 3) Потому что промежутки между молекулами так малы, что не различимы глазом
- 4) Потому что молекулы малы

3.Чем объясняется уменьшение размеров тела при сжатии и их увеличение при растяжении?

- 1) Тем, что при сжатии промежутки между молекулами сокращаются, при растяжении увеличиваются
- 2) Тем, что молекулы сжимаются или растягиваются
- 3) Тем, что при сжатии молекулы становятся ещё мельче, а при растяжении крупнее
- 4) Тем, что при сжатии или растяжении молекулы сдвигаются в ту или иную сторону

4.Одинаковы ли молекулы одного и того же вещества?

- 1) Различаются размером
- 2) Одинаковы
- 3) Иногда одинаковы, а иногда различаются
- 4) Отличаются

5.Одинаковы ли молекулы разных веществ?

- 1) Одинаковы
- 2) Различаются размером, составом, свойствами
- 3) Иногда одинаковы, а иногда различаются
- 4) Среди ответов нет верного

6.Диффузия - это

- 1) движение молекул
- 2) расширение промежутков между молекулами
- 3) проникновение хаотически движущихся молекул одного вещества в промежутки между молекулами другого вещества
- 4) перемешивание веществ

7.Диффузия происходит

- 1) только в жидкостях
- 2) только в газах
- 3) в твёрдых телах
- 4) во всех трёх состояниях тел

8.Какие из названных явлений представляют собой диффузию?

- 1) Окрашивание воды в пробирке при попадании в нее капель йода
- 2) Течение воды в реке
- 3) Размешивание сахара в чае
- 4) Распространение запаха гари вокруг пожара

9.Как влияет на диффузию повышение температуры контактирующих тел?

- 1) Диффузия происходит быстрее
- 2) Сначала она ускоряется, потом не изменяется
- 3) Не влияет
- 4) Диффузия происходит медленнее

10.В какое место - на солнце, в тень или холодильник - лучше всего поставить банку с огурцами, чтобы они дольше оставались малосольными?

- 1) В тень
- 2) На солнце
- 3) В холодильник
- 4) В любое место

ТСК – 7.2.4**Взаимодействие молекул****1. Как взаимодействуют молекулы тела?**

- 1) Притягиваются друг к другу
- 2) Двигутся независимо друг от друга
- 3) Отталкиваются одна от другой
- 4) Молекулы и притягиваются, и отталкиваются: при расстояниях между ними, сравнимых с их размерами, преобладает притяжение, при меньших расстояниях - отталкивание

2. Каким взаимодействием молекул - притяжением или отталкиванием - объясняются следующие факты: наличие у твёрдых тел постоянного объёма и неизменной формы, смачиваемость жидкостью поверхности твёрдого тела, необходимость большого усилия для растяжения или разлома твёрдого тела?

- 1) Отталкиванием
- 2) Притяжением
- 3) Взаимодействие молекул не объясняет этих фактов
- 4) Среди ответов нет верного

3. Что из названного свидетельствует о существовании отталкивания молекул?

- 1) Текучесть жидкости
- 2) Распрямление сжатого ластика
- 3) Практическое сохранение жидкостью объёма при её сдавливании
- 4) Несмачиваемость жидкостью поверхности твёрдого тела

4. В скольких и каких состояниях могут вообще находиться вещества?

- 1) В двух: твёрдом и жидком
- 2) В двух: твёрдом и газообразном
- 3) В трёх: в виде твёрдого тела, жидкости и пара
- 4) В трёх: твёрдом, жидком и газообразном

5. Может ли какое-либо вещество быть в разных состояниях?

- 1) Не может
- 2) Нет: любое вещество или твёрдое, или жидкое, или газообразное
- 3) Может: оно изменит своё состояние, если изменятся условия

6. Какими общими свойствами обладают твердые тела?

- 1) Собственным объёмом и изменчивостью формы
- 2) Собственными объёмом и формой
- 3) Собственной формой и легко изменяемым объёмом

7. Каковы общие свойства жидкостей?

- 1) Наличие у них собственного объёма и текучести, следовательно, изменчивости формы
- 2) Обладание собственным объёмом и формой
- 3) Отсутствие собственных объёма и формы
- 4) Трудность изменения объёма и формы

8.Какие общие свойства присущи газам?

- 1) Сохранение газом своего объёма и формы
- 2) Неизменность объёма газа при приобретении им любой формы
- 3) Заполнение газом всего предоставленного ему пространства
- 4) Трудность сжатия, изменения формы и объёма

9.Как расположены, взаимодействуют и движутся молекулы в газах?

- 1) Молекулы расположены на расстояниях, сравнимых с размерами самих молекул, и перемещаются свободно друг относительно друга
- 2) Молекулы находятся на больших расстояниях (по сравнению с размерами молекул) друг от друга, практически не взаимодействуют и движутся беспорядочно
- 3) Они расположены в строгом порядке, сильно взаимодействуют и колеблются около определённых положений
- 4) Молекулы находятся на больших расстояниях друг от друга в определённом порядке, слабо взаимодействуют друг с другом и движутся в разные стороны

10.В каком состоянии вещества его молекулы сближены на расстояния, меньшие размеров самих молекул, сильно взаимодействуют и остаются на одних и тех же местах, лишь совершая около них колебания?

- 1) Жидком
- 2) Твёрдом
- 3) Газообразном
- 4) В любом из этих состояний

11. Чем отличается с молекулярной точки зрения сталь в твёрдом и жидком состояниях?

- 1) Ничем
- 2) Составом молекул
- 3) Размером молекул
- 4) Расположением, взаимодействием и движением молекул