

# **ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ СВЕДЕНИЯ О СТРОЕНИИ ВЕЩЕСТВА**

Урок повторения



# Мы знаем, что

- - все вещества состоят из частиц
- - частицы непрерывно двигаются
- - между частицами есть промежутки
- - при нагревании объем тела увеличивается
- - диффузия – явление взаимного проникновения молекул одного вещества между молекулами другого
- - между частицами существуют силы притяжения и отталкивания
- - в природе вещества встречаются в 3 состояниях: твердом, жидком, газообразном



## Ответьте на вопросы:

1. Чем отличается горячая вода от холодной?
2. Почему, несмотря на сложное строение, все вещества кажутся нам сплошными?
3. Одинаковы ли молекулы воды в горячем кофе и холодном «Sprite»?
4. Зачем между плитами бетонного шоссе оставляют зазоры?
5. Почему в помещении, в котором часто курят, одежда и вещи пахнут дымом?



## Ответьте на вопросы:

6. При засолке огурцы заливают горячим рассолом. С какой целью?
7. Почему трудно разъединить стекла, сложенные в стопку?
8. Какое физическое явление лежит в основе операции склеивания 2 предметов?
9. Почему нельзя вернуть в прежнее состояние разбитую чашку?
10. Перья водоплавающих птиц покрыты тончайшим слоем жира. Какую пользу это приносит птицам?



11. Может ли поваренная соль быть в жидком состоянии, а углекислый газ в твердом?
12. Если не закрыть флакон с духами, через некоторое время он опустеет? Что происходит при этом ?
13. В каком агрегатном состоянии может находиться вода?
14. Правда ли, что молекулы одного и того же вещества отличаются друг от друга?



# Какие из перечисленных свойств принадлежат

1 в. Жидкостям

2 в. Газам

1. Занимают весь объем сосуда
2. Принимают форму сосуда
3. Мало сжимаются
4. Имеют определенный объем
5. Легко поддаются сжатию.



# САМОЕ ГЛАВНОЕ

- - все вещества состоят из частиц
- - частицы непрерывно двигаются
- - между частицами есть промежутки
- - между частицами существуют силы притяжения и отталкивания
- - в природе вещества встречаются в 3 состояниях:  
твердом, жидком, газообразном

