

# Агрегатное состояние вещества



Вода, лёд, водяной пар. Что общего и что различного?

**Общее** – состав молекулы  $H_2O$

**Различное** – расстояние между молекулами, скорость движения молекул

Какие состояния вещества вы уже знаете из 7 класса?

**Твердое, жидкое, газообразное**

# Где в природе мы можем наблюдать переход из одного агрегатного состояния в другое?

1. Круговорот воды в

2. Образование





Наступает холодное время года, и мы будем наблюдать изменение агрегатного состояния. Какое?

**Отвердевание или**



## Вставьте пропущенные слова в

Все вещества, с которыми мы встречаемся в окружающем нас мире, бывают или **1** и, или твёрдыми, или газообразными. В газах расстояние между молекулами гораздо **2** больше, чем в твердых телах. В жидкостях **3** больше, чем в газах, поэтому молекулы не могут удаляться далеко друг от друга. В строении твердых тел наблюдается **4** кристаллическая решетка. Чтобы перевести тело из твердого состояния **5** расплавить. Этот процесс происходит при определенной температуре  $t_{пл}$ . Обратный процесс -отвердевание происходит при **6** равной  $t_{пл}$ .

Равной/меньше/  
больше

# Что такое плавление?

Плавление – это переход вещества из твердого состояния в жидкое.

При какой температуре происходит плавление?

Температура плавления – это температура, при которой вещество плавится.

# Что такое отвердевание?

Отвердевание (кристаллизация) – это переход вещества из жидкого состояния в твердое.

## При какой температуре происходит отвердевание?

Температура отвердевания – это температура, при которой вещество отвердевает.

А какие это температуры для одного и того же вещества?