

Домашнее задание на 12 ноября

Обязательная часть:

1. Прочитать § 12 – 13
2. Выполнить письменно упражнение №11 на странице 40
3. Повторить информацию из презентации

Дополнительная часть:

Посмотреть видеоролик

- Количество теплоты | Физика 8 класс #3 | Инфоурок
<https://www.youtube.com/watch?v=m21xJ3V0eq8&list=PLvtJKssE5NrgKwiO2c5L7LeavpLaNpaau&index=3>
- Агрегатные состояния. Плавление и отвердевание | Физика 8 класс #4 | Инфоурок
<https://www.youtube.com/watch?v=nw7-3W2vpX8&list=PLvtJKssE5NrgKwiO2c5L7LeavpLaNpaau&index=4>

Количество теплоты - это

1. Изменение внутренней энергии при излучении
2. **Энергия, которую тело получает или отдает при теплопередаче**
3. Работа, которая совершается при нагревании тела
4. Энергия, получаемая телом при нагревании

Количество теплоты зависит от

1. Массы тела
2. Того, на сколько градусов изменилась его температура
3. Вещества, из которого оно состоит
4. **Всех этих причин**

В каком случае телу передано большее количество теплоты?

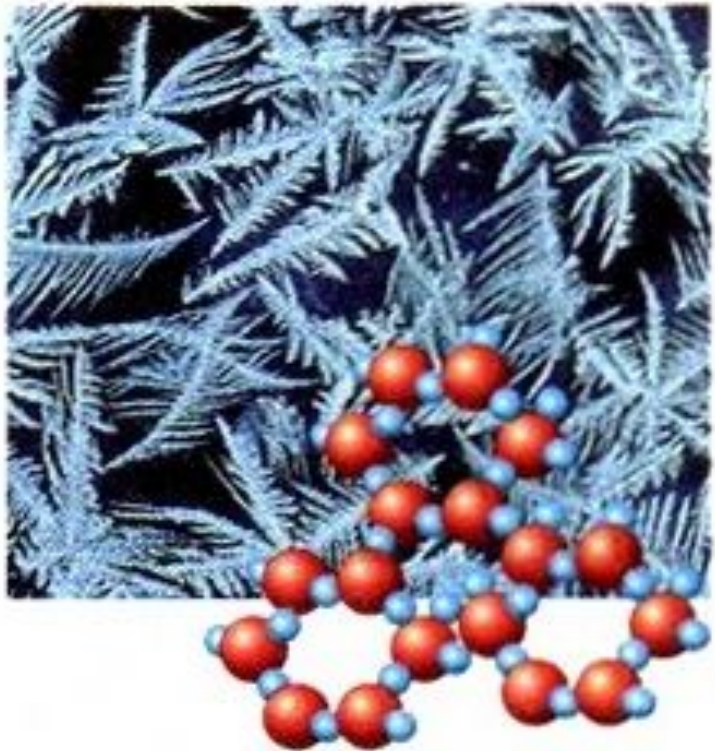
1. При нагревании от 10°C до 20°C
2. При нагревании от 0°C до 10°C
3. При нагревании от 100°C до 110°C
4. **Количество теплоты во всех случаях одинаково**

Количество теплоты измеряется в

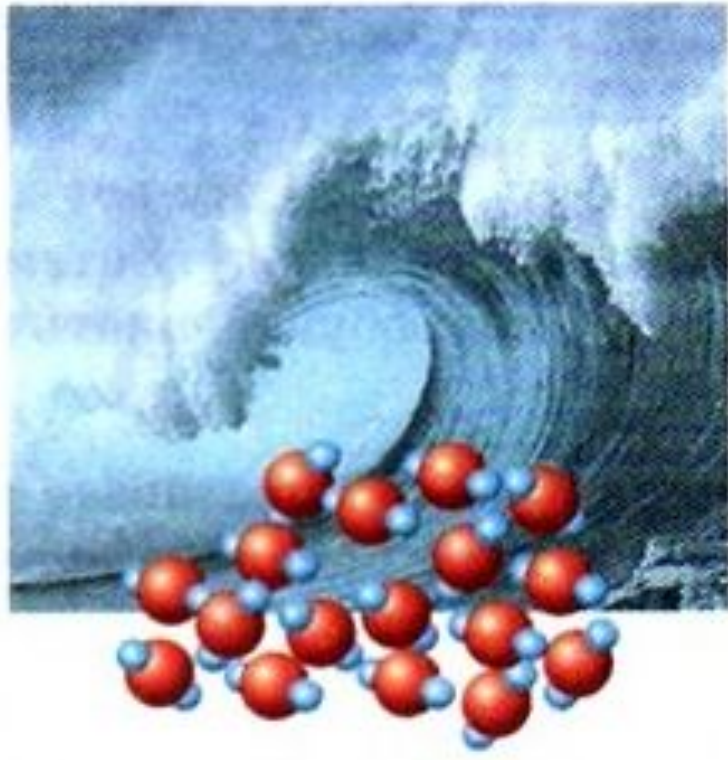
1. Джоулях
2. Ваттах
3. Калориях
4. Паскалях

Агрегатные состояния вещества

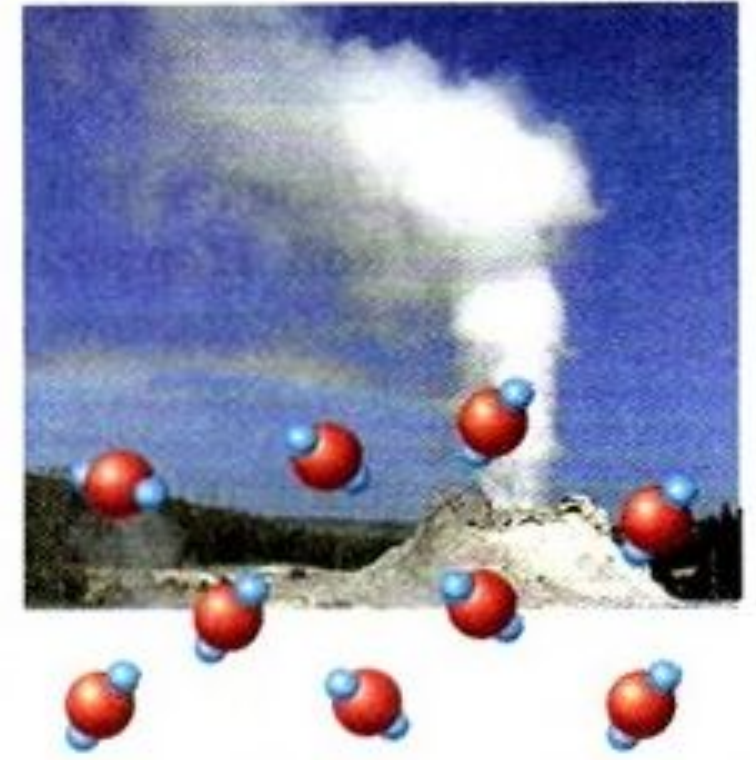
Твердое агрегатное состояние



Жидкое агрегатное состояние



Газообразное агрегатное состояние

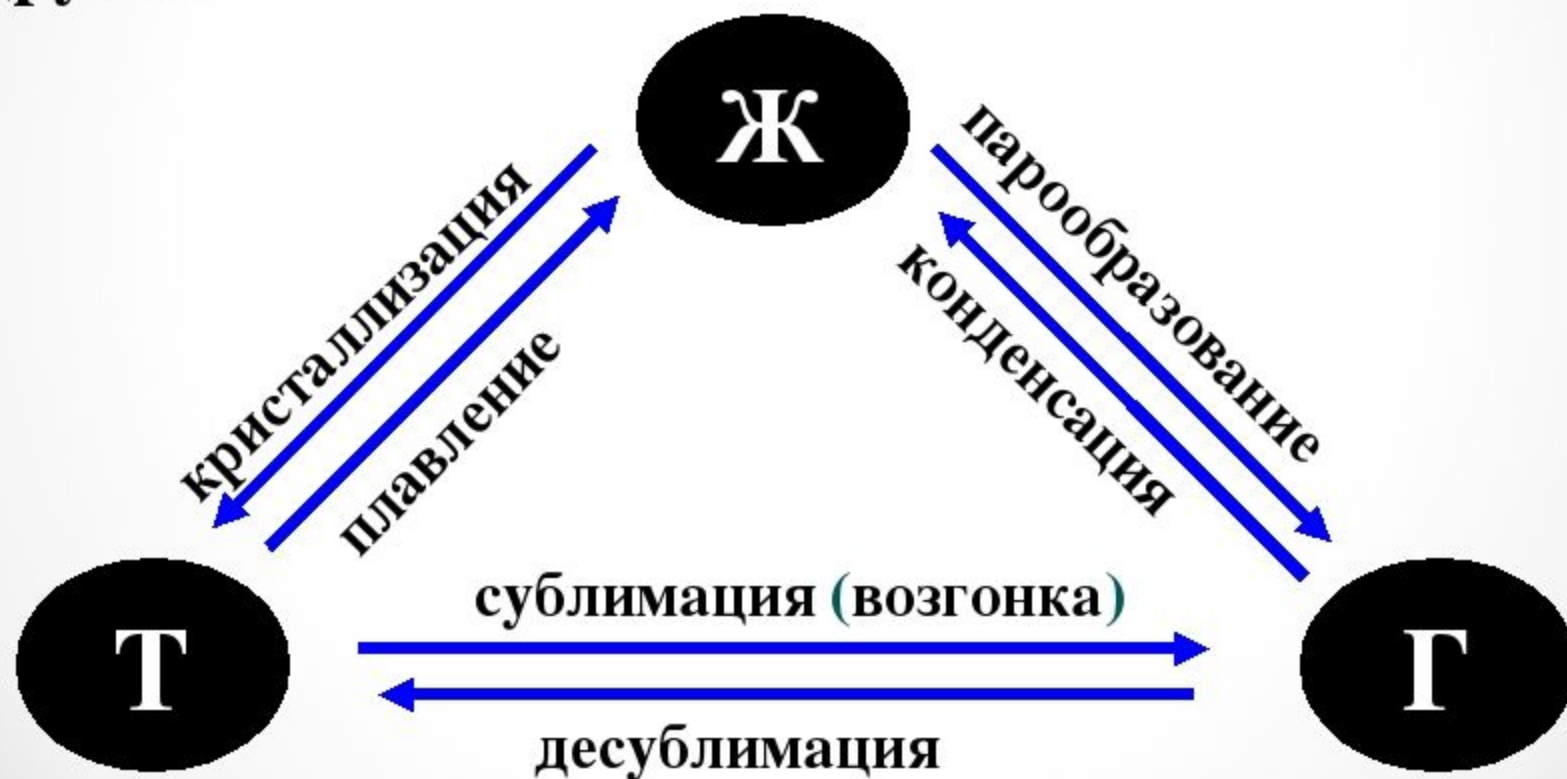


Агрегатные состояния вещества

Твердое агрегатное состояние	Жидкое агрегатное состояние	Газообразное агрегатное состояние
Твердое тело имеет собственную форму и объем	Жидкости легко меняют свою форму, но сохраняют объем	Газы не имеют собственной формы и постоянного объема
Молекулы (атомы) крепко связаны между собой, колеблются около своих положений	Молекулы (атомы) жидкости слабо притягиваются между собой, поэтому жидкости текучи	Молекулы (атомы) газа, двигаясь во всех направлениях, почти не притягиваются друг к другу и заполняют весь сосуд
Расстояние между молекулами примерно равно размеру самих молекул	Расстояние между молекулами примерно равно размеру самих молекул	Расстояние между молекулами намного больше размеров самих молекул

Фазовые переходы

Фазовый переход - это процесс перехода вещества из одного агрегатного состояния в другое.



Тепловые процессы:

Изучили в 1 четверти:

1. Нагревание (тепло поглощается, температура тела повышается)
2. Охлаждение (тепло выделяется, температура тела понижается)
3. Сгорание топлива (тепло выделяется, идет химическая реакция)

Изучим во 2 четверти:

1. Плавление / кристаллизация
2. Парообразование / конденсация

Фазовые переходы (проходят при постоянной температуре)