

Тема урока

Агрегатные состояния вещества.

**Плавление и отвердевание
кристаллических тел.**

Агрегатные состояния

- Твердое
- Жидкое
- Газообразное

- **Плавление** - переход вещества из твердого состояния в жидкое.
- **Парообразование** - переход вещества из жидкого состояния в газообразное.
- **Сублимация** - переход вещества из твердого состояния в газообразное
- **Кристаллизация** - переход вещества из жидкого состояния в твердое.
- **Конденсация** - переход вещества из газообразного состояния в жидкое.
- **Десублимация** - переход вещества из газообразного состояния в твердое.

Температура плавления

Температура отвердевания

Вещества отвердевают при той же температуре, при которой плавятся.

Вопросы

- Переход из твердой фазы в жидкую фазу называется...
- Переход из твердой фазы в газообразную фазу называется...
- Переход из жидкой фазы в газообразную называется...
- Переход из газообразной фазы в жидкую называется...

Качественные задачи

- Могут ли быть в жидком состоянии кислород и водород?
- Могут ли быть в газообразном состоянии железо и золото?
- Кусок свинца нагрели и он перешел в жидкое состояние Как при этом изменилась скорость движения молекул, их расположение, внутренняя энергия вещества?

- Можно ли в алюминиевом котле расплавить медь? Цинк?
- Какие металлы можно расплавить в медном сосуде?
- В каком состоянии находятся серебро и вольфрам при температуре 1000°C ?
- Температура газовой горелки 500°C . Посудой из каких металлов можно пользоваться?
- Какой металл расплавится на ладони?

Удельная теплота плавления

λ - греч. буква "лямбда"

[Дж/кг]

Физическая величина,
показывающая, какое количество
теплоты необходимо сообщить
кристаллическому телу **массой 1 кг,**
чтобы **при температуре плавления**
полностью перевести его в жидкое
состояние, называется **удельной**
теплотой плавления.

Количество теплоты,
необходимое для плавления:

$$Q = \lambda m$$

$$\lambda = Q / m$$

$$m = Q / \lambda$$

Количество теплоты,
выделяющееся при
кристаллизации:

$$Q = - \lambda m$$

Задачи

- Алюминиевый и медный бруски массой 1 кг каждый нагреты до температуры их плавления. Для плавления какого тела потребуется больше количества теплоты? На сколько больше?
- На сколько при плавлении увеличится внутренняя энергия ртути, свинца, меди массами по 1 кг, взятых при их температурах плавления?

- Сколько энергии нужно затратить, чтобы расплавить лед массой 4 кг при температуре 0°C ?
- Сколько энергии требуется затратить, чтобы расплавить свинец массой 20 кг при температуре плавления? Сколько энергии понадобится для этого, если начальная температура свинца 27°C ?

Физический словарь

- *Сублимация*
- *Фаза*
- *Аморфный*
- *Кристалл*

Школа «Олимп - Плюс»
Учитель физики - Петрова В.И.