

Плавление и кристаллизация.

Найдите ошибку.



Проверь себя.



- 1. Переход вещества из твердого состояния в жидкое.....**
- 2. Переход вещества из жидкого состояния в газообразное.....**
- 3. Переход вещества из твердого состояния в газообразное....**
- 4. Переход вещества из жидкого состояния в твердое.....**
- 5. Переход вещества из газообразного состояния в жидкое...**
- 6. Переход вещества из газообразного состояния в твердое....**

Подумаем вместе.



- 1. Как изменяется внутренняя энергия вещества?**
- 2. Как изменяется энергия молекул и их расположение**
- 3. Как изменяется характер движения молекул?**
- 4. В какой момент тело начнет плавиться?**
- 5. Изменяются ли молекулы вещества при плавлении?**
- 6. Как изменяется температура вещества при плавлении?**
- 7. Сравните внутреннюю энергию твердого тела и жидкости?**

Заполните таблицу.

План	Плавление	Кристаллизация
Определение процесса.		
Внутренние изменения.		
Температура.		
График.		
Энергия.		
Формула.		

Подумай и ответь.

- 1. Можно ли в алюминиевом сосуде расплавить медь?**
- 2. Какие металлы можно расплавить в медном сосуде?**
- 3. Будет ли плавиться чугунная деталь, брошенная в расплавленную медь?**
- 4. В каком состоянии (твердом или жидком) находится серебро и вольфрам при температуре 1000°C ?**

Графики тепловых процессов. Рассмотрите и поймите!!!



Запомни!!!

*Количество теплоты,
необходимое для плавления:*

$$Q = \lambda m$$

$$\lambda = Q / m$$

$$m = Q / \lambda$$



Как вы работали на уроке?



Автор шаблона: Фокина Лидия Петровна,
учитель начальных классов
МКОУ «СОШ ст. Евсино»
Искитимского района Новосибирской
области