

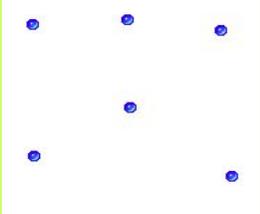
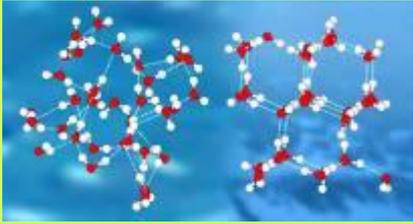
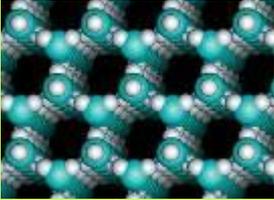
Агрегатные состояния вещества

Презентация по физике в 8 классе
Учителя школы 601 Приморского района г.
Санкт-Петербурга
Цуриковой Татьяны Борисовны

Содержание

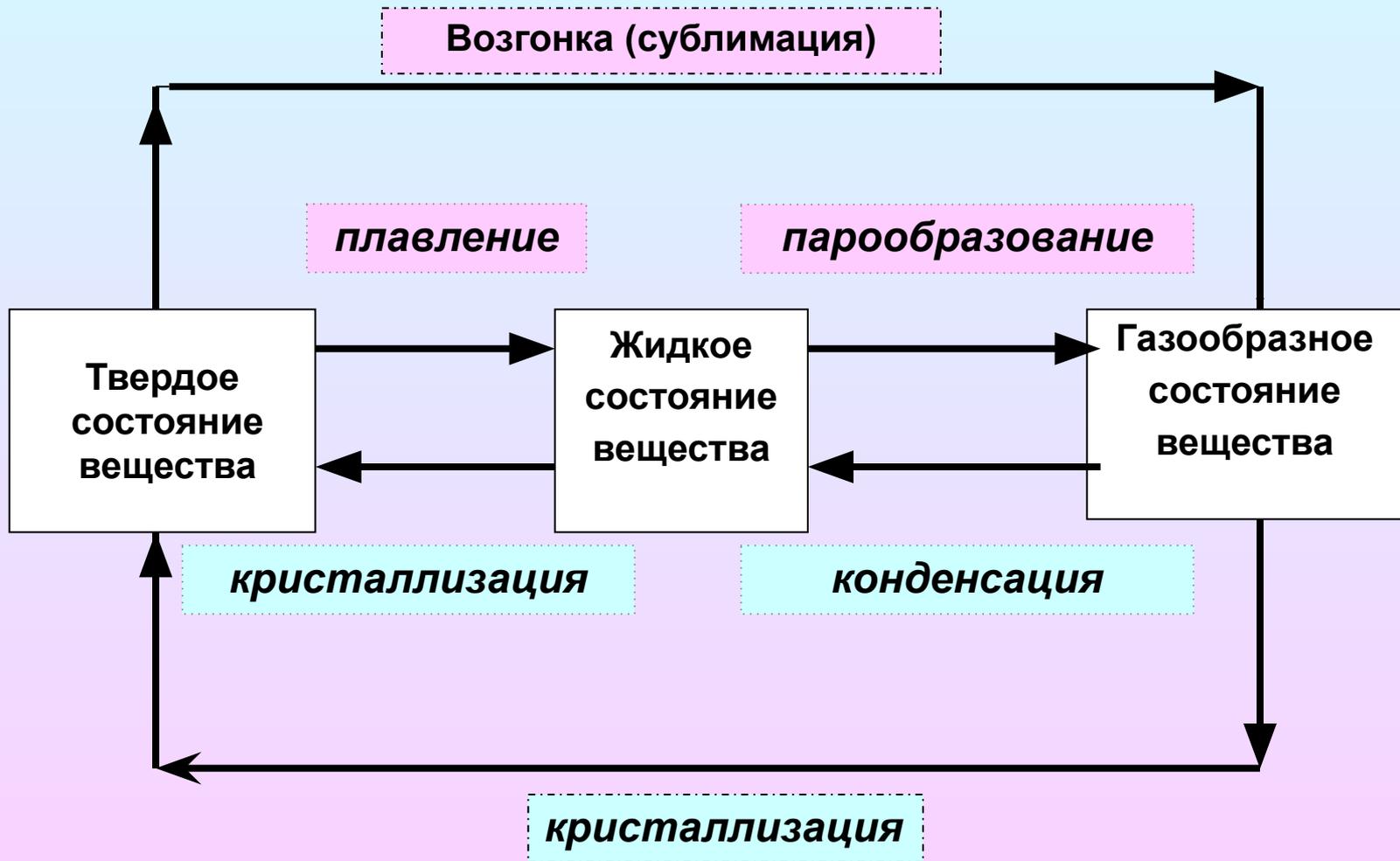
- Три состояния вещества
- Процессы, происходящие при изменении агрегатного состояния вещества
- График процессов изменения агрегатного состояния вещества
- Процессы с поглощением и выделением тепла
- Таблица по расчету количества теплоты в различных тепловых процессах, связанных с изменением агрегатного состояния вещества

Три состояния вещества

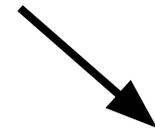
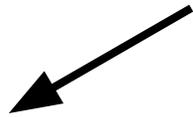
Состояние вещества	Основные свойства	Примерное расположение молекул
Газ	<ul style="list-style-type: none">• Не имеет постоянного объема• Не имеет собственной формы• Занимает всю предоставленную емкость	
Жидкость	<ul style="list-style-type: none">• Сохраняет объем• Легко меняет форму	
Твердое тело	<ul style="list-style-type: none">• Сохраняет объем• Сохраняет форму	



Процессы, происходящие при изменении агрегатного состояния вещества



Процессы с **поглощением** и **выделением** тепла



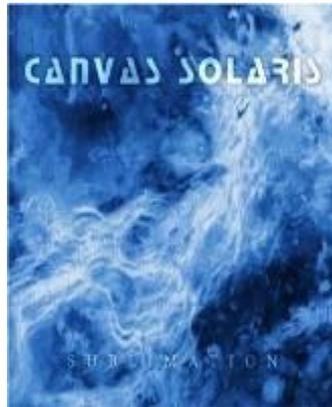
Плавление



Парообразование



Возгонка



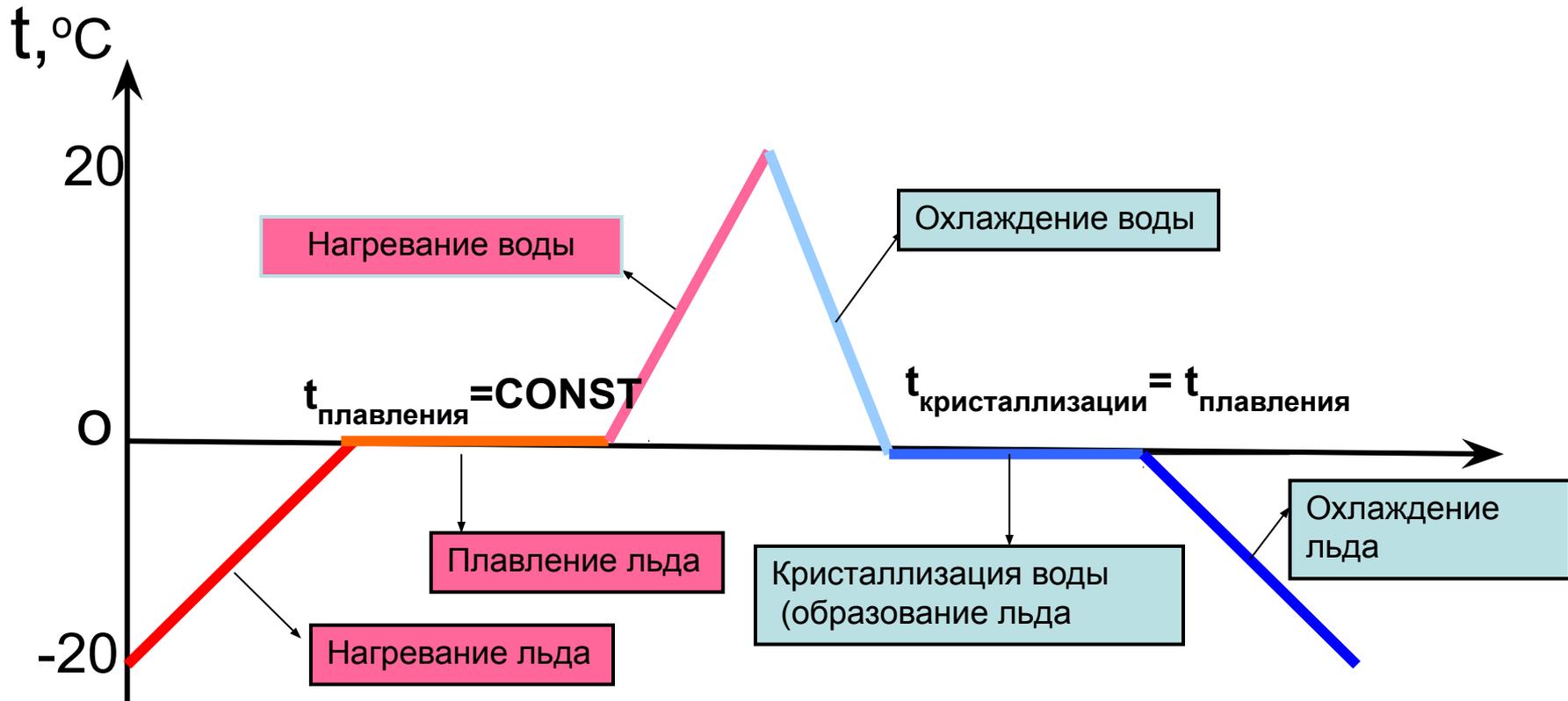
Конденсация



Кристаллизация



График процессов изменения агрегатного состояния вещества



**Таблица по расчету количества теплоты
в различных тепловых процессах,
связанных с изменением агрегатного состояния
вещества**

Наименование величины	Обозначение	Размерность	Формула
Количество теплоты, необходимое для нагревания	Q	Дж	$Q = cm\Delta t$
Количество теплоты, необходимое для плавления и кристаллизации	Q	Дж	$Q = \lambda m$
Количество теплоты, необходимое для парообразования и конденсации	Q	Дж	$Q = Lm$

