

# Агрегатные состояния вещества

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

# Содержание

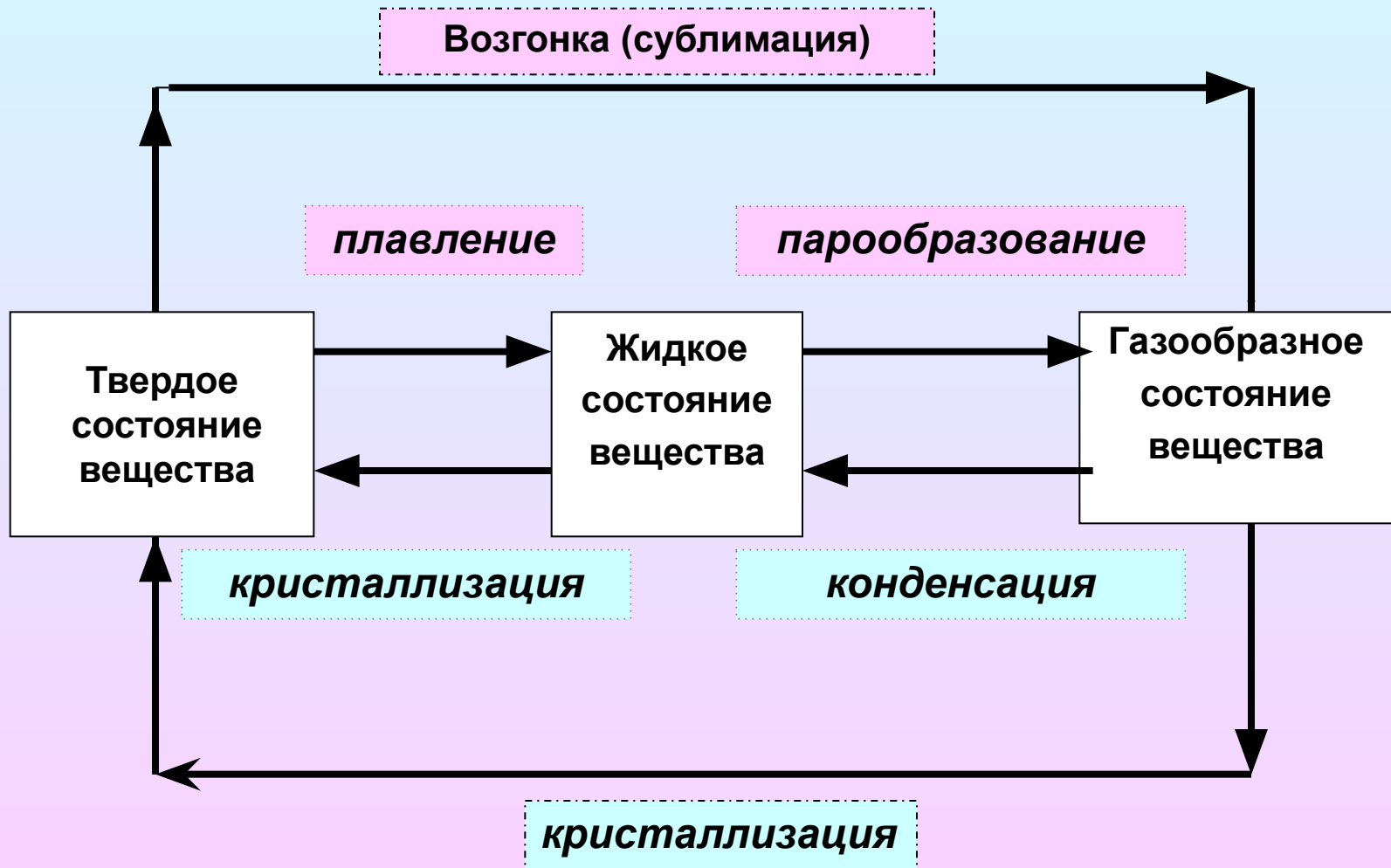
- Три состояния вещества
- Процессы, происходящие при изменении агрегатного состояния вещества
- График процессов изменения агрегатного состояния вещества
- Процессы с поглощением и выделением тепла
- Таблица по расчету количества теплоты в различных тепловых процессах, связанных с изменением агрегатного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

# Три состояния вещества

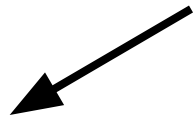
Состояние вещества	Основные свойства	Примерное расположение молекул
<b>Газ</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Не имеет постоянного объема</li><li>• Не имеет собственной формы</li><li>• Занимает всю предоставленную емкость</li></ul>	
<b>Жидкость</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Сохраняет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



# Процессы, происходящие при изменении агрегатного состояния вещества



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



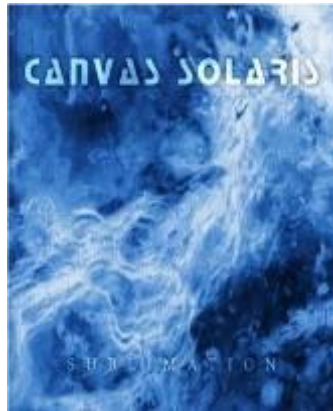
## Плавление



## Парообразование



## Возгонка



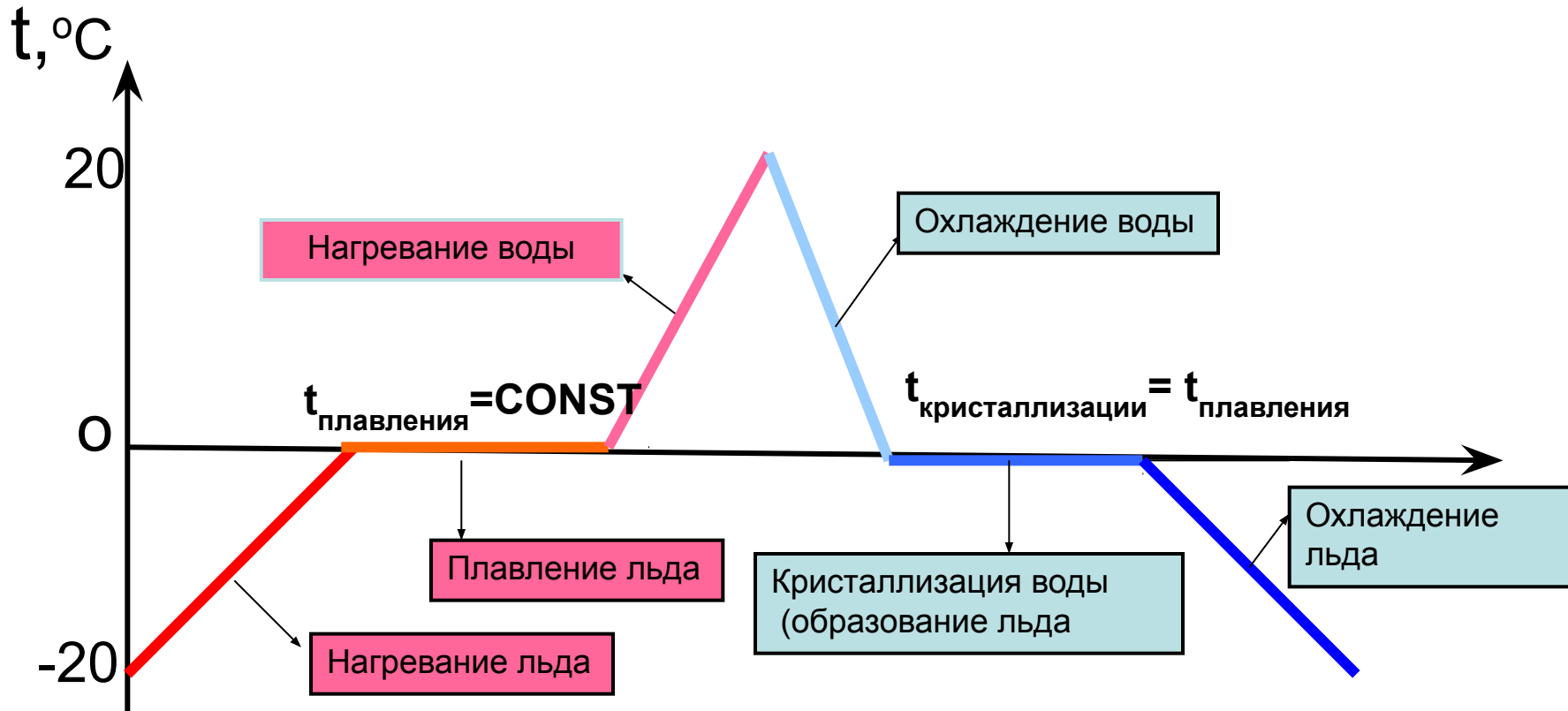
## Конденсация



## 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	$Q=Lm$

