

A scenic landscape featuring a paved path on the left, a line of trees in the middle ground, and a calm lake on the right. The sky is filled with soft, white clouds. The overall color palette is muted, with greys, blues, and earthy tones.

*Шохина Елена Николаевна*  
*МБОУ СОШ № 13*

**ИЗМЕНЕНИЕ АГРЕГАТНЫХ СОСТОЯНИЙ ВЕЩЕСТВА**

# Какие вы знаете агрегатные состояния вещества?

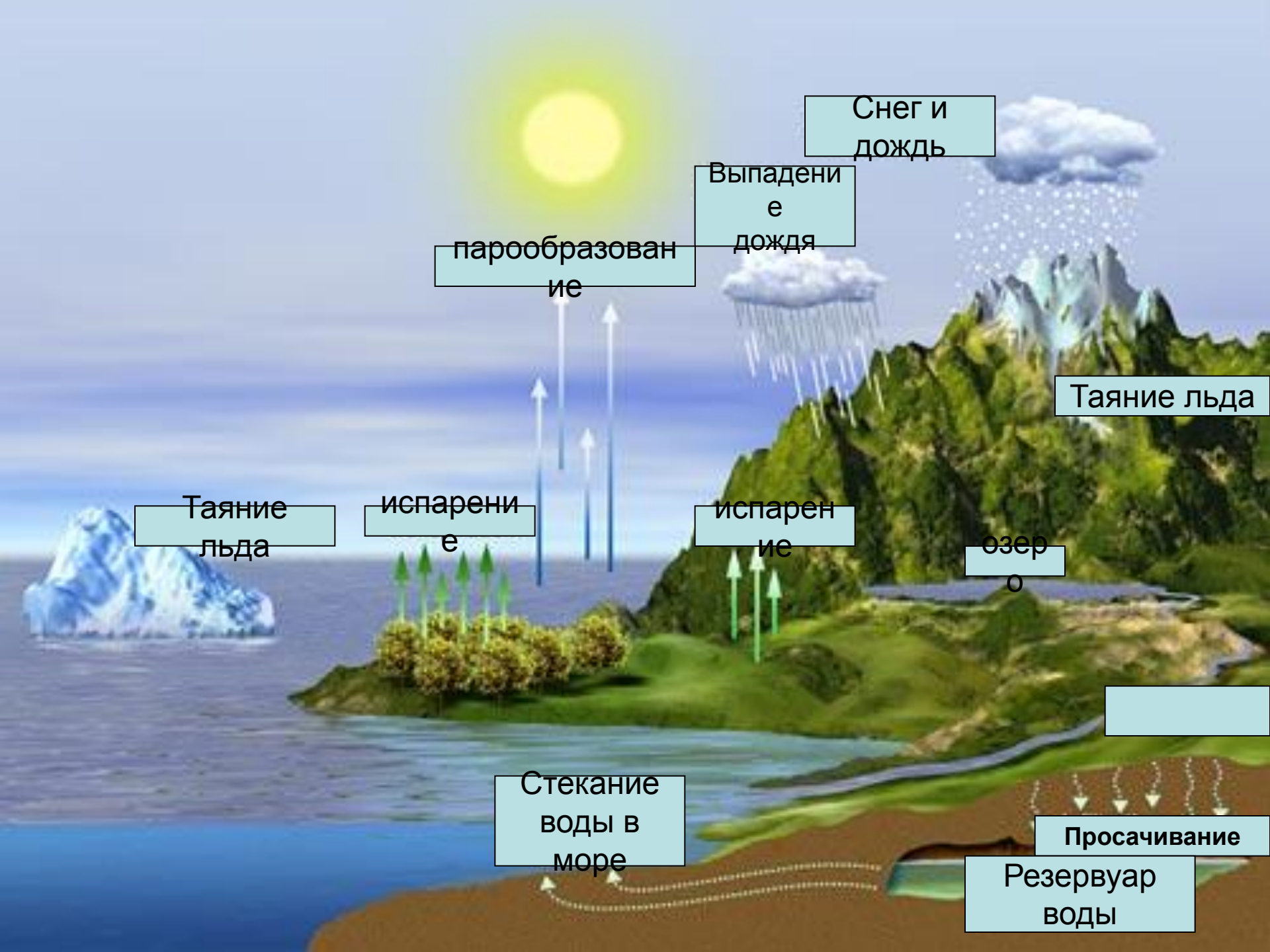
- Твердое
- Жидкое
- Газообразное
- Плазма

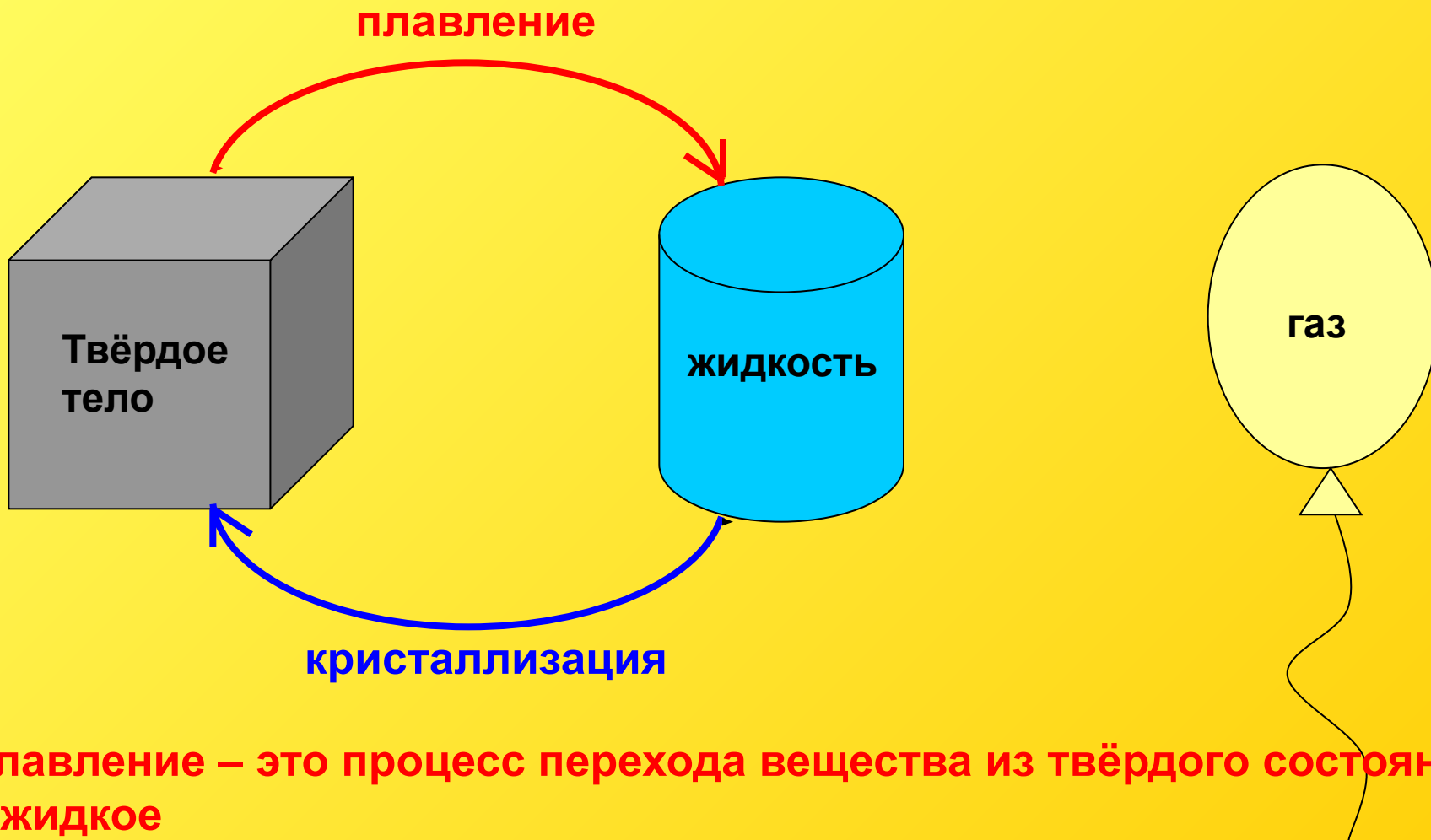


А могут ли вещества  
превращаться в другие  
состояния?

Какие вы  
знаете  
превращения?  
(приведите  
примеры)

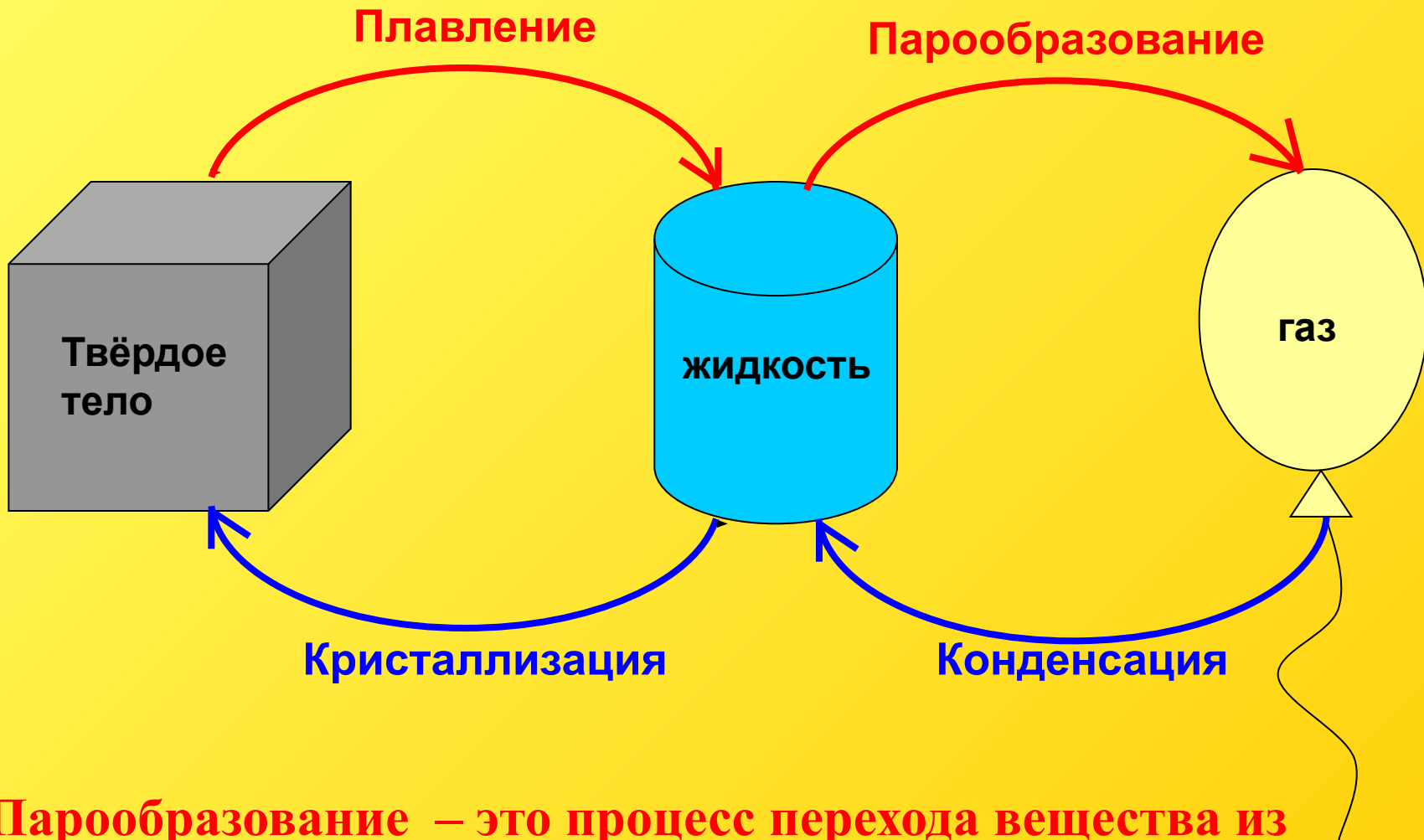






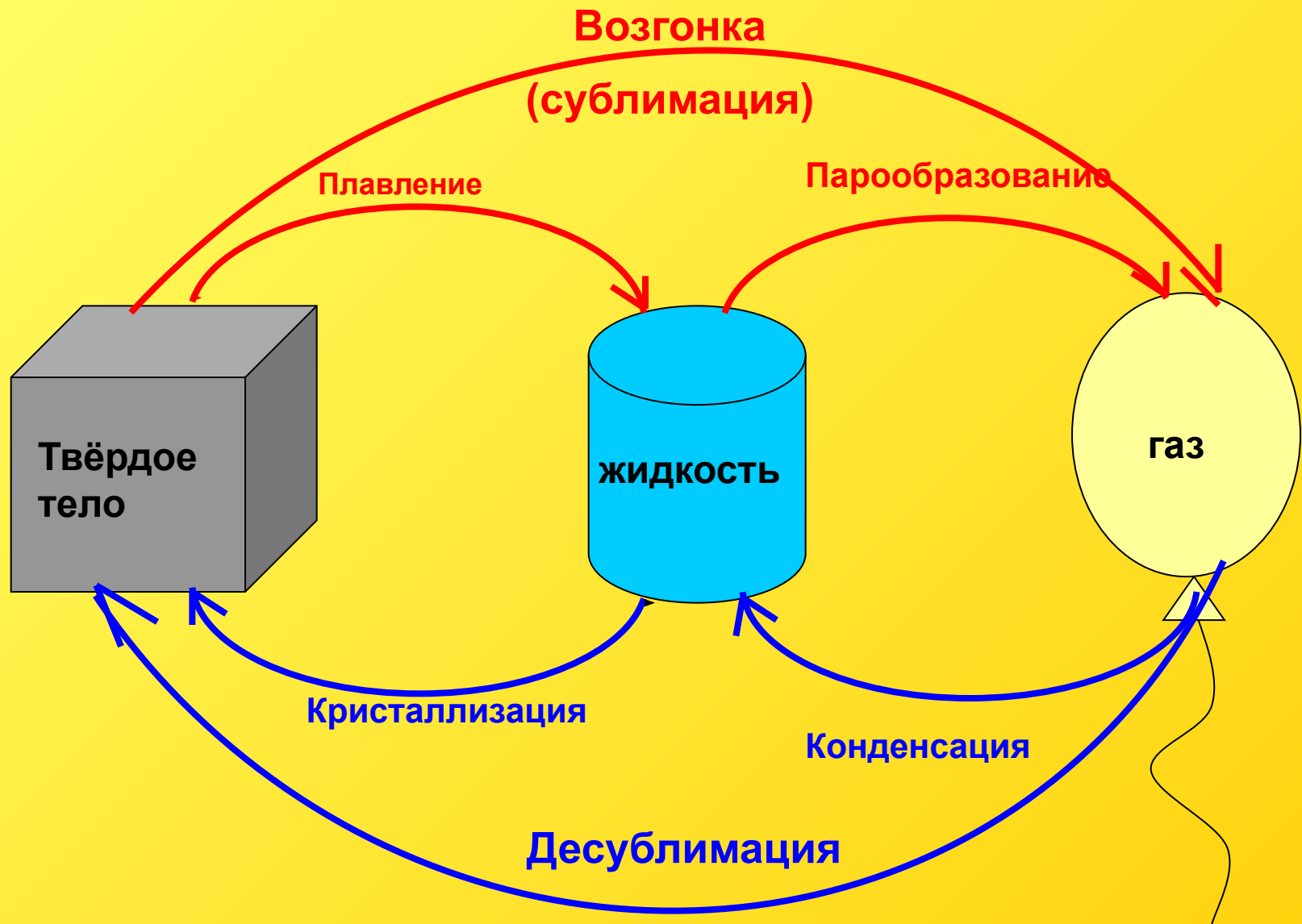
**Плавление – это процесс перехода вещества из твёрдого состояния в жидкое**

**Кристаллизация – это процесс перехода вещества из жидкого состояния в твердое**



**Парообразование – это процесс перехода вещества из жидкого состояния в газообразное**

**Конденсация – это процесс перехода вещества из газообразного состояния в жидкое**



**Возгонка (сублимация)** – это процесс перехода вещества из твёрдого состояния в газообразное минуя жидкое

**Десублимация** – это процесс перехода вещества из газообразного состояния в твёрдое минуя жидкое



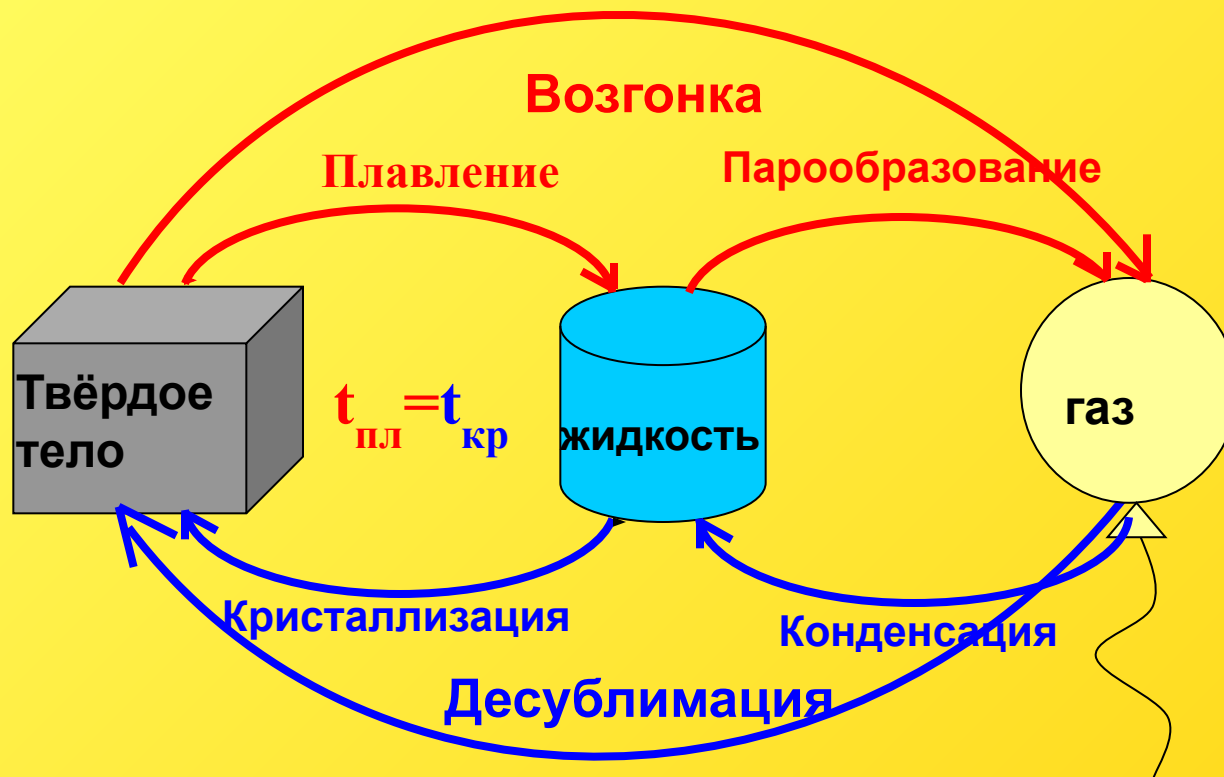
- Примером десублимации может служить появление инея во время усиления мороза.







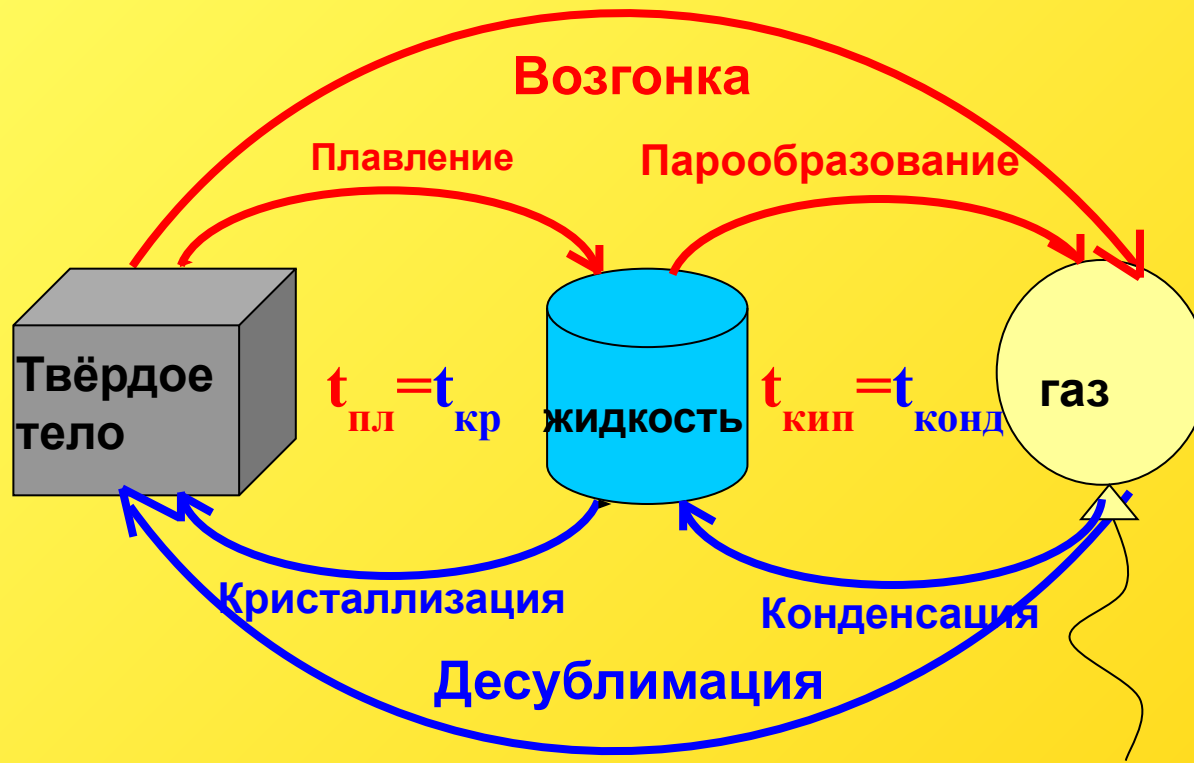
- Примером возгонки может служить испарение твёрдого углекислого газа (сухого льда  $\text{CO}_2$ ). Его можно увидеть в контейнере с мороженым.
- Запах нафталина можно объяснить его сублимацией.
- Во время морозов бельё очень быстро вымерзает.



**Температура плавления – это температура при которой вещество плавится.**

**Температура кристаллизации – это температура при которой вещество кристаллизуется или отвердевает.**

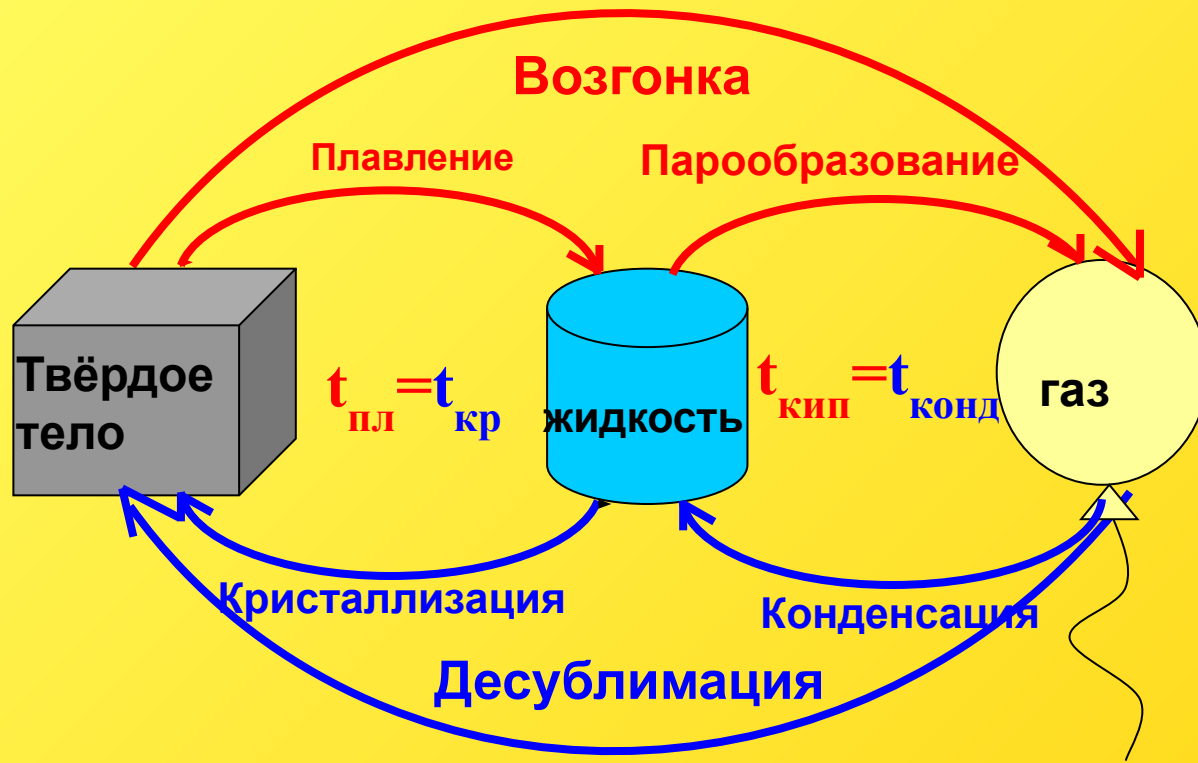
Температуру плавления смотри в таблице №3 стр. 32 учебника или в таблице №6 стр. 207 задачника.



**Температура кипения – это температура при которой кипит жидкость.**

**Температура конденсации – это температура при которой пар превращается в жидкость.**

**Температуру кипения смотри в таблице №5 стр.45 учебника или в таблице №8 задачника.**



Процессы идут с поглощением энергии, внутренняя энергия увеличивается



Процессы идут с выделением энергии, внутренняя энергия уменьшается