

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, browns, and soft blues.

Шохина Елена Николаевна
МБОУ СОШ № 13

ИЗМЕНЕНИЕ АГРЕГАТНЫХ СОСТОЯНИЙ ВЕЩЕСТВА

Какие вы знаете агрегатные состояния вещества?

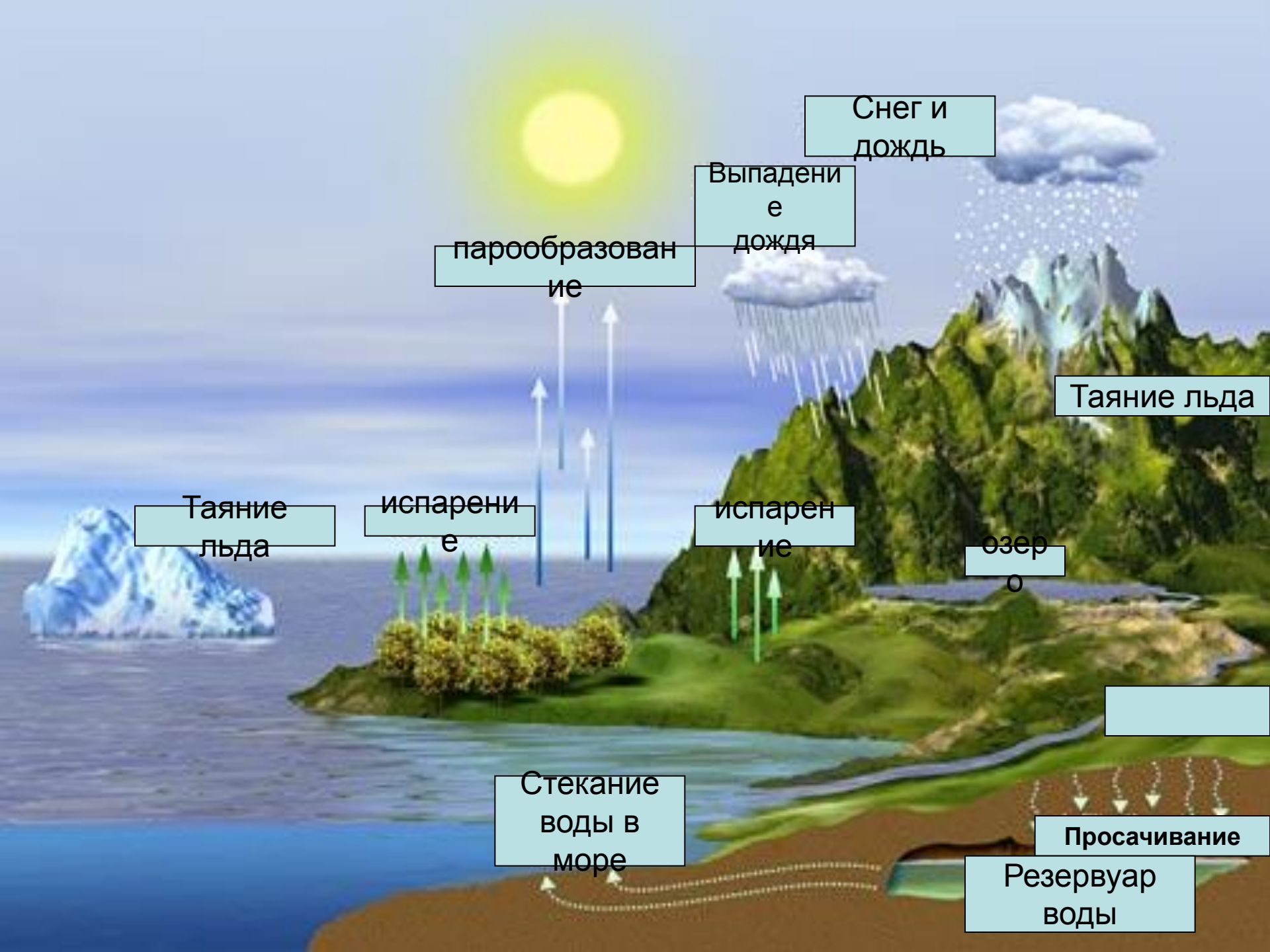
- Твердое
- Жидкое
- Газообразное
- Плазма



А могут ли вещества
превращаться в другие
состояния?

Какие вы
знаете
превращения?
(приведите
примеры)





Снег и дождь

Выпадение дождя

парообразование

Таяние льда

Таяние льда

испарение

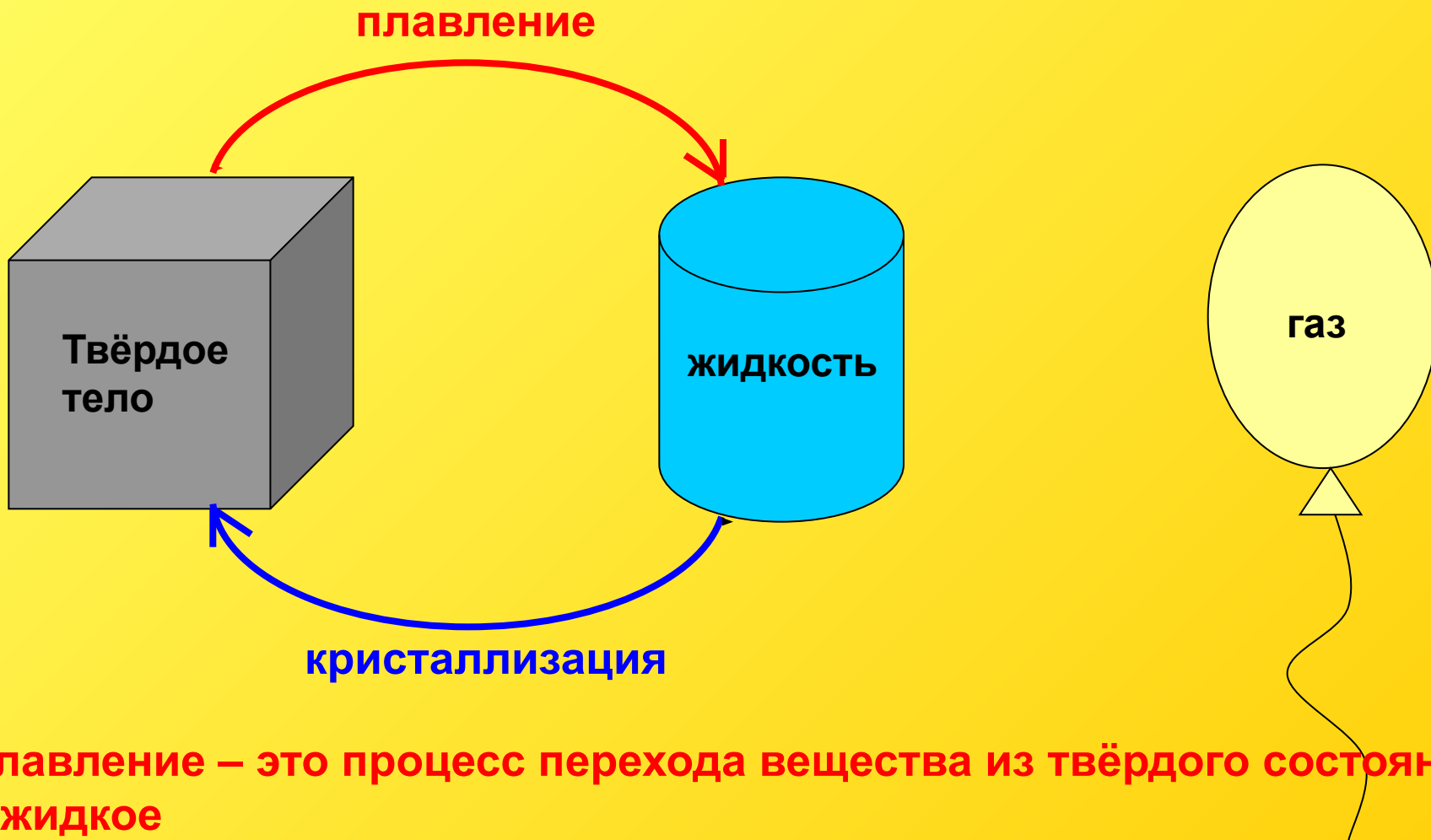
испарение

озеро

Стеkanie воды в море

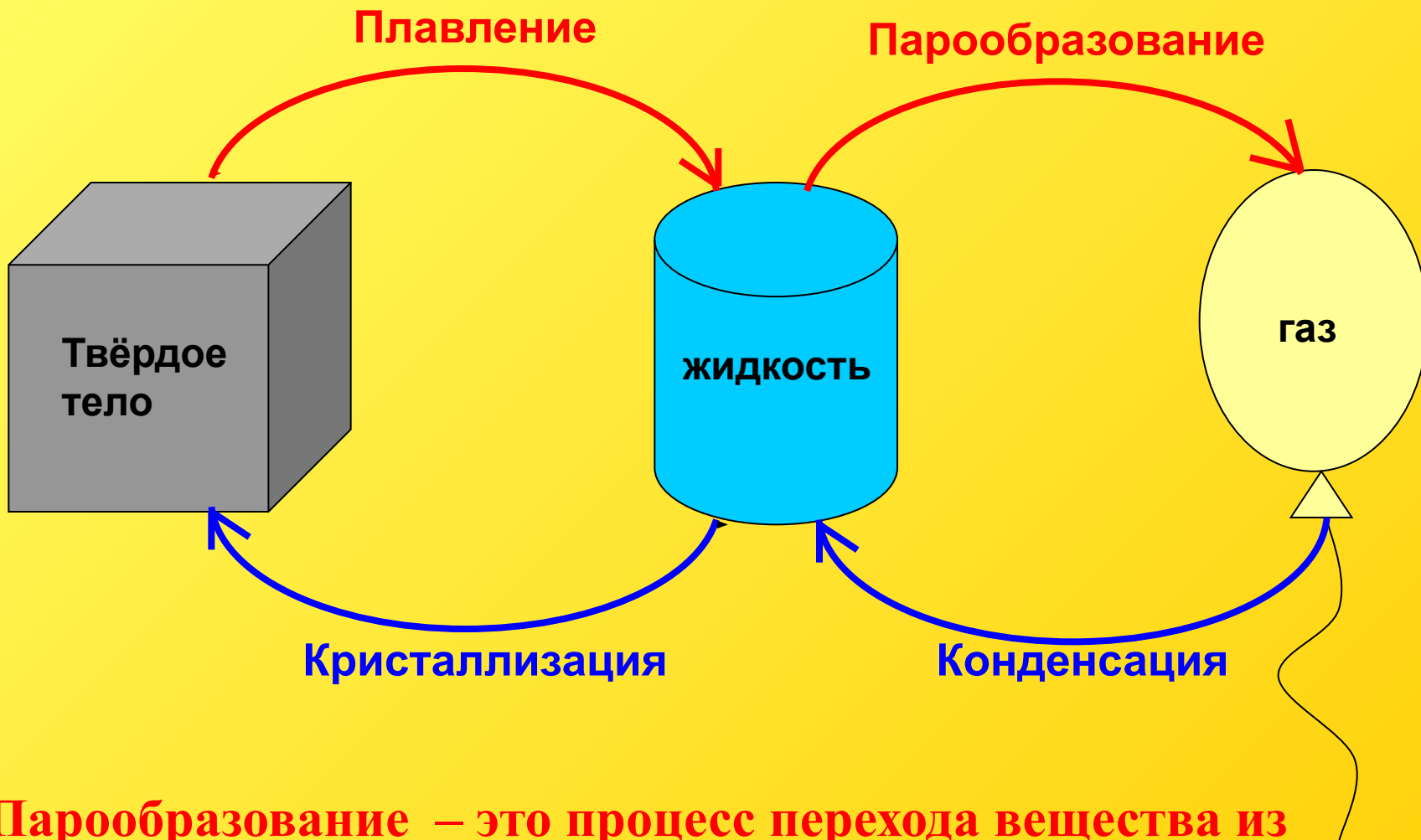
Просачивание

Резервуар воды



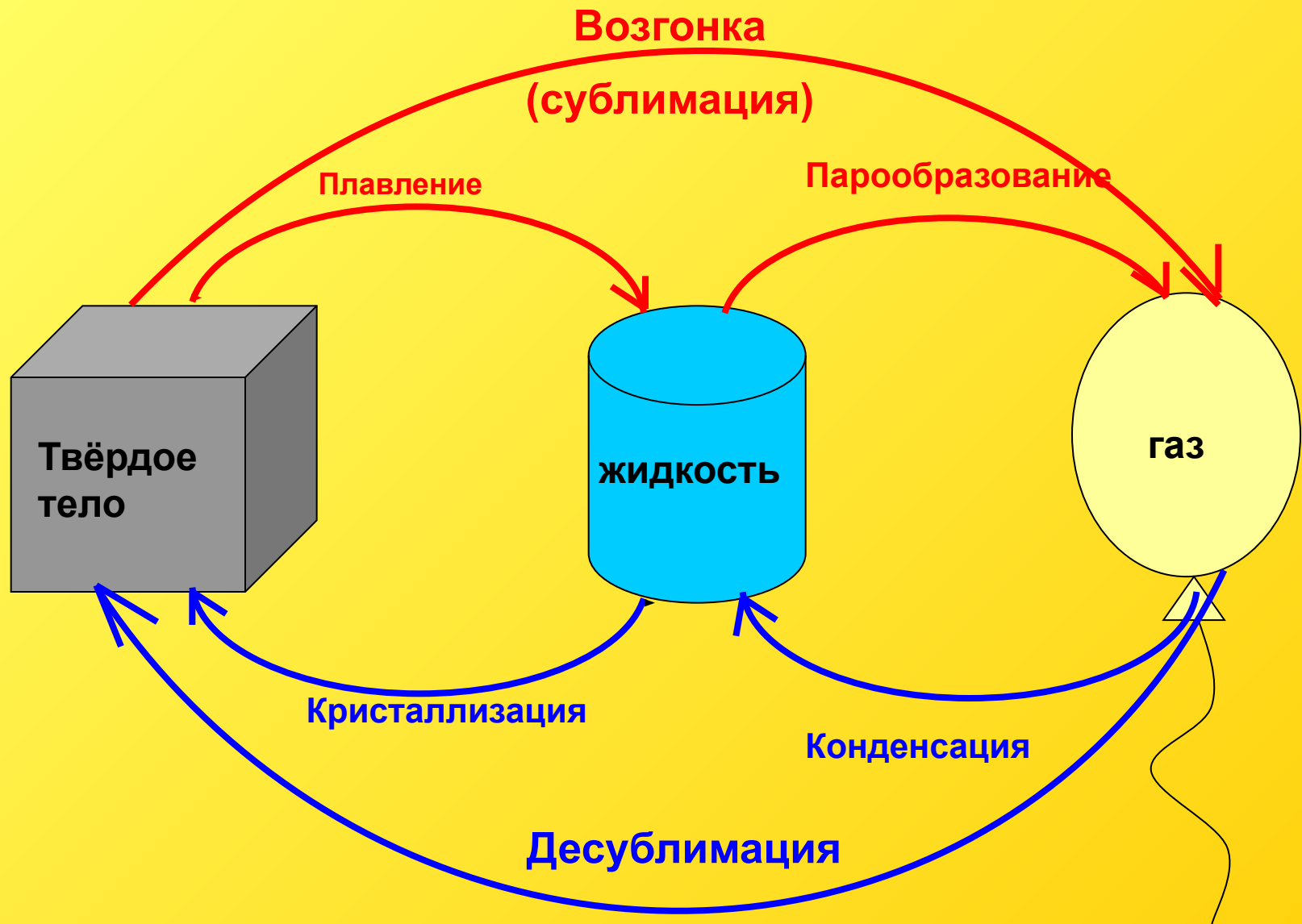
Плавление – это процесс перехода вещества из твёрдого состояния в жидкое

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



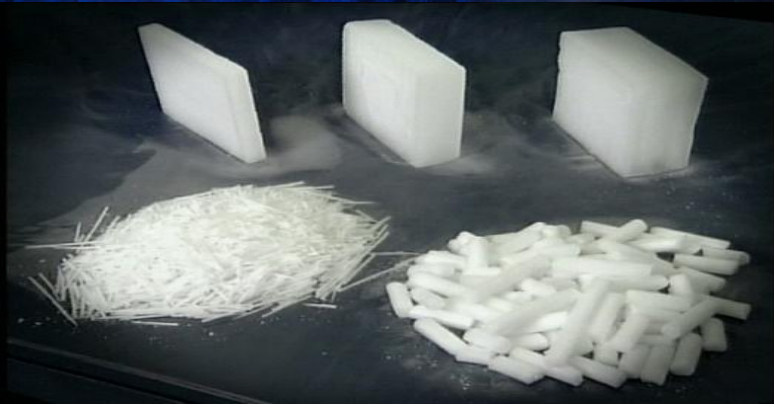
Возгонка (сублимация) – это процесс перехода вещества из твёрдого состояния в газообразное минуя жидкое

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

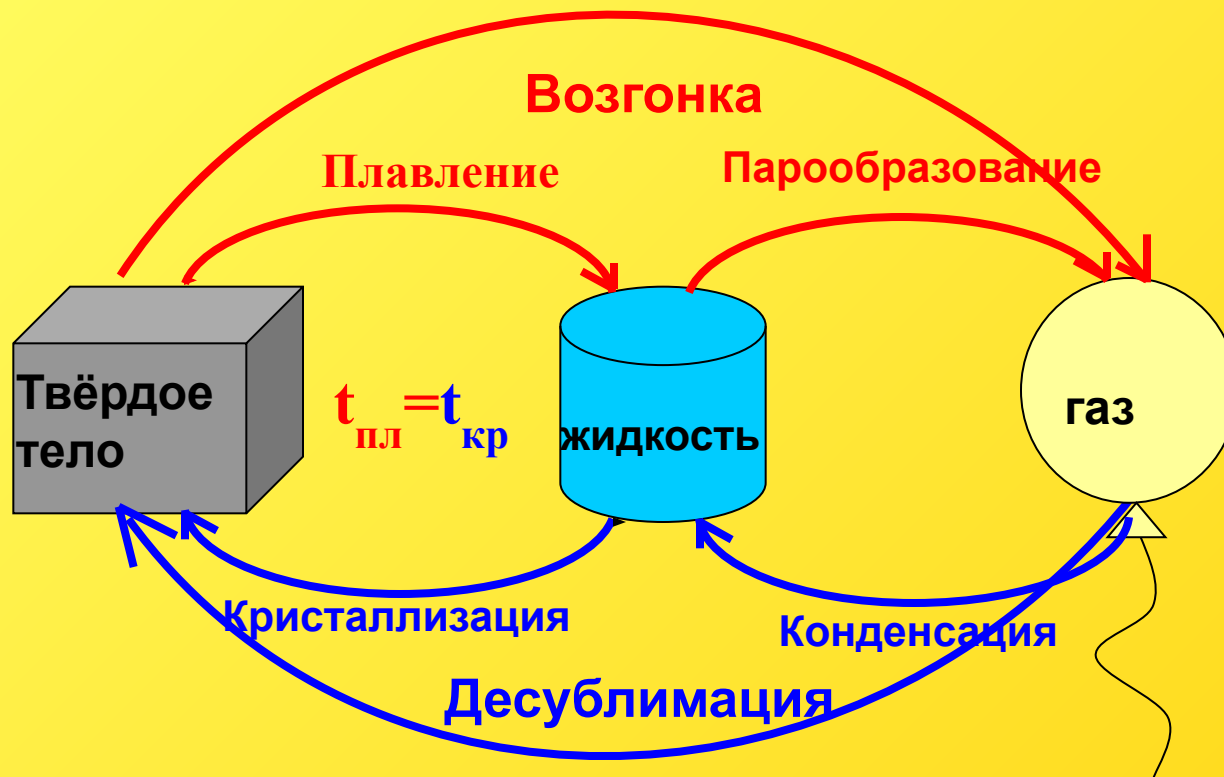


- Примером десублимации может служить появление инея во время усиления мороза.





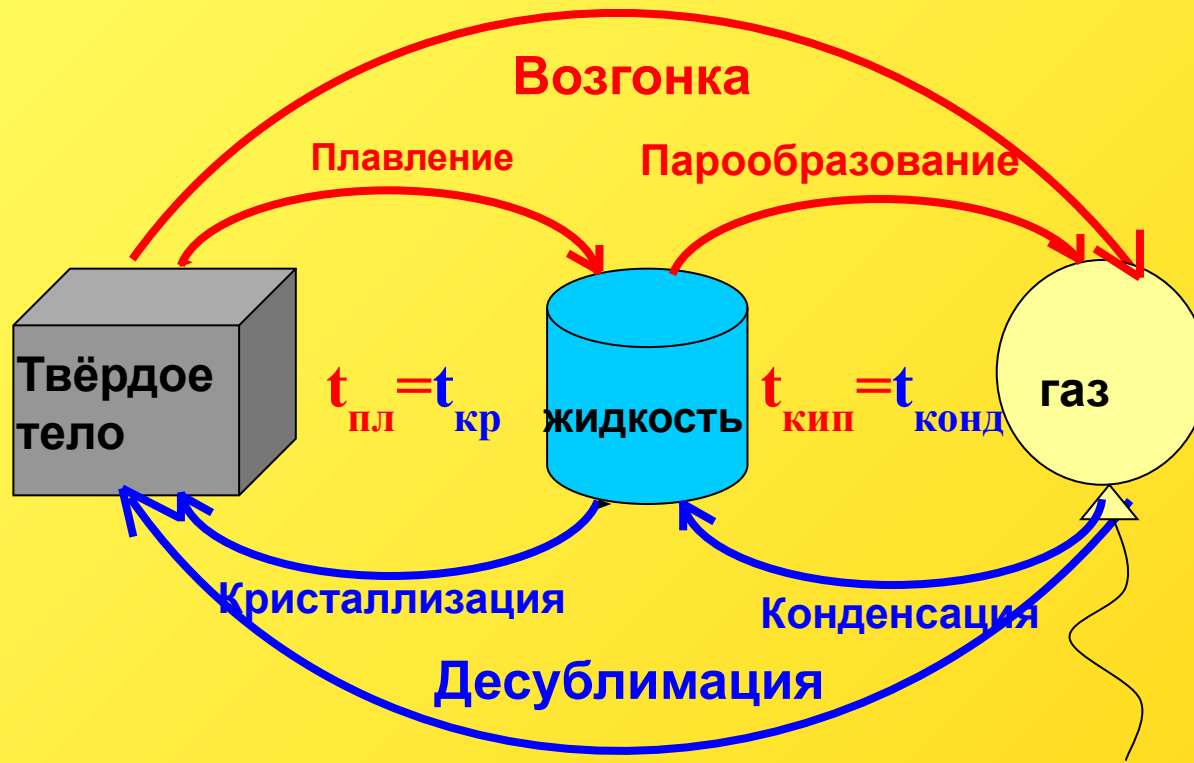
- Примером возгонки может служить испарение твёрдого углекислого газа (сухого льда CO_2). Его можно увидеть в контейнере с мороженым.
- Запах нафталина можно объяснить его сублимацией.
- Во время морозов бельё очень быстро вымерзает.



Температура плавления – это температура при которой вещество плавится.

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

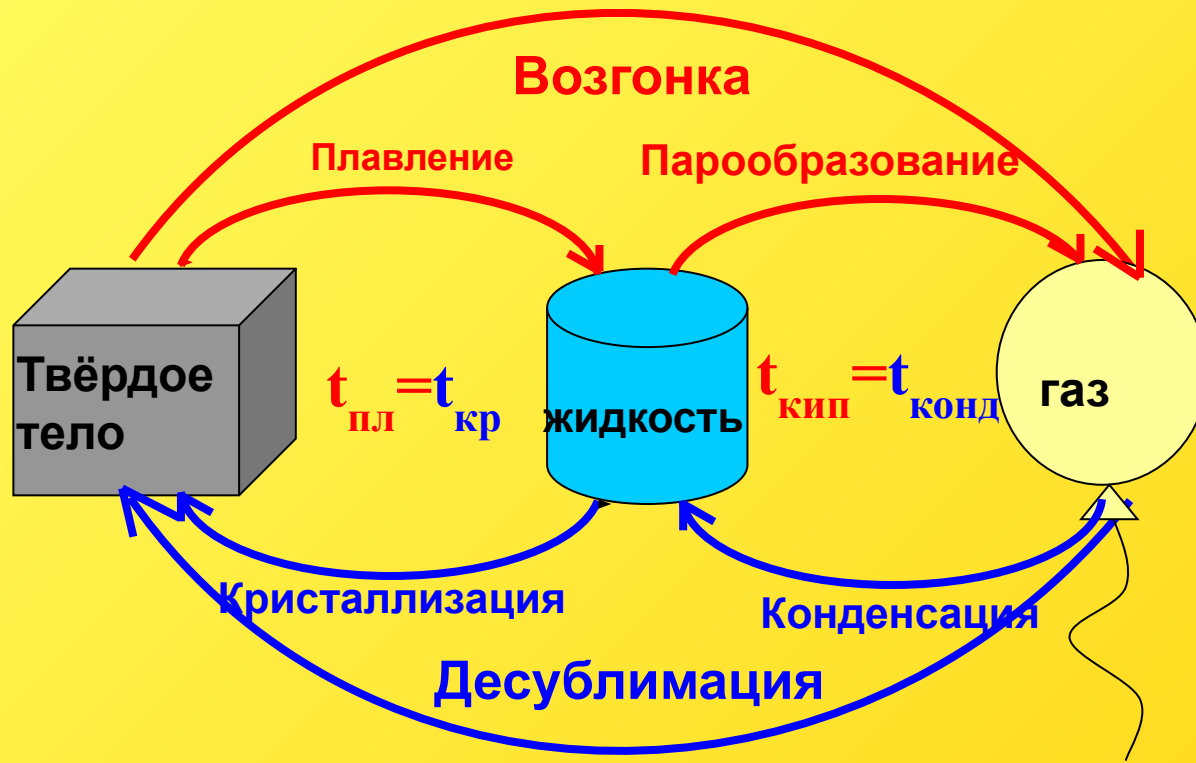
Температуру плавления смотри в таблице №3 стр. 32 учебника или в таблице №6 стр. 207 задачника.



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