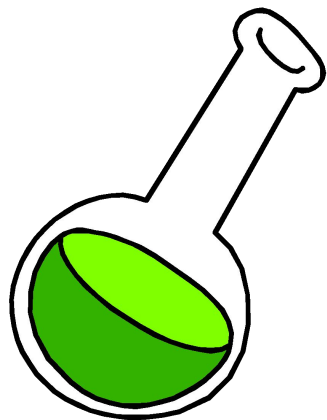


# ТРИ СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА



# Молекулярное строение газов

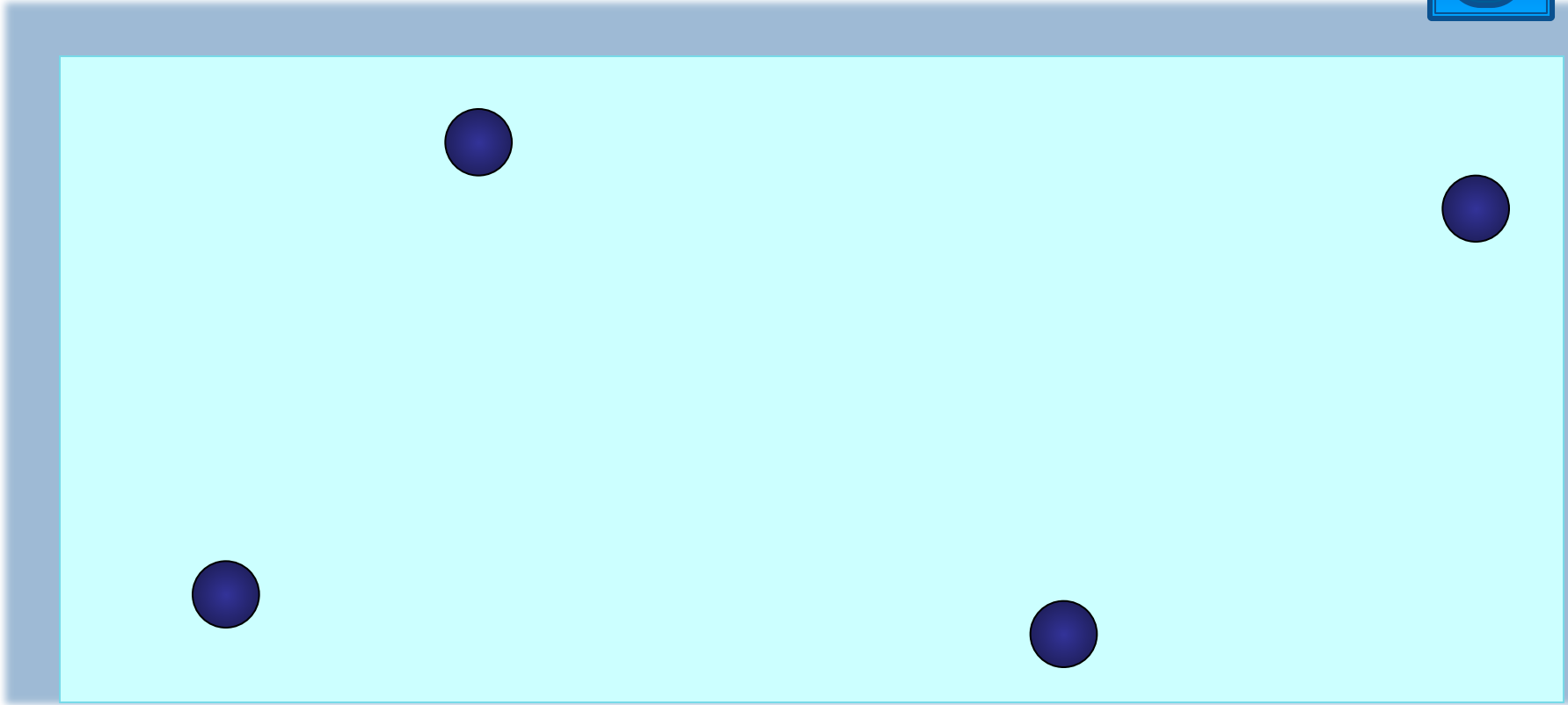


« Х А О С ! ! ! »

Характер движения молекул

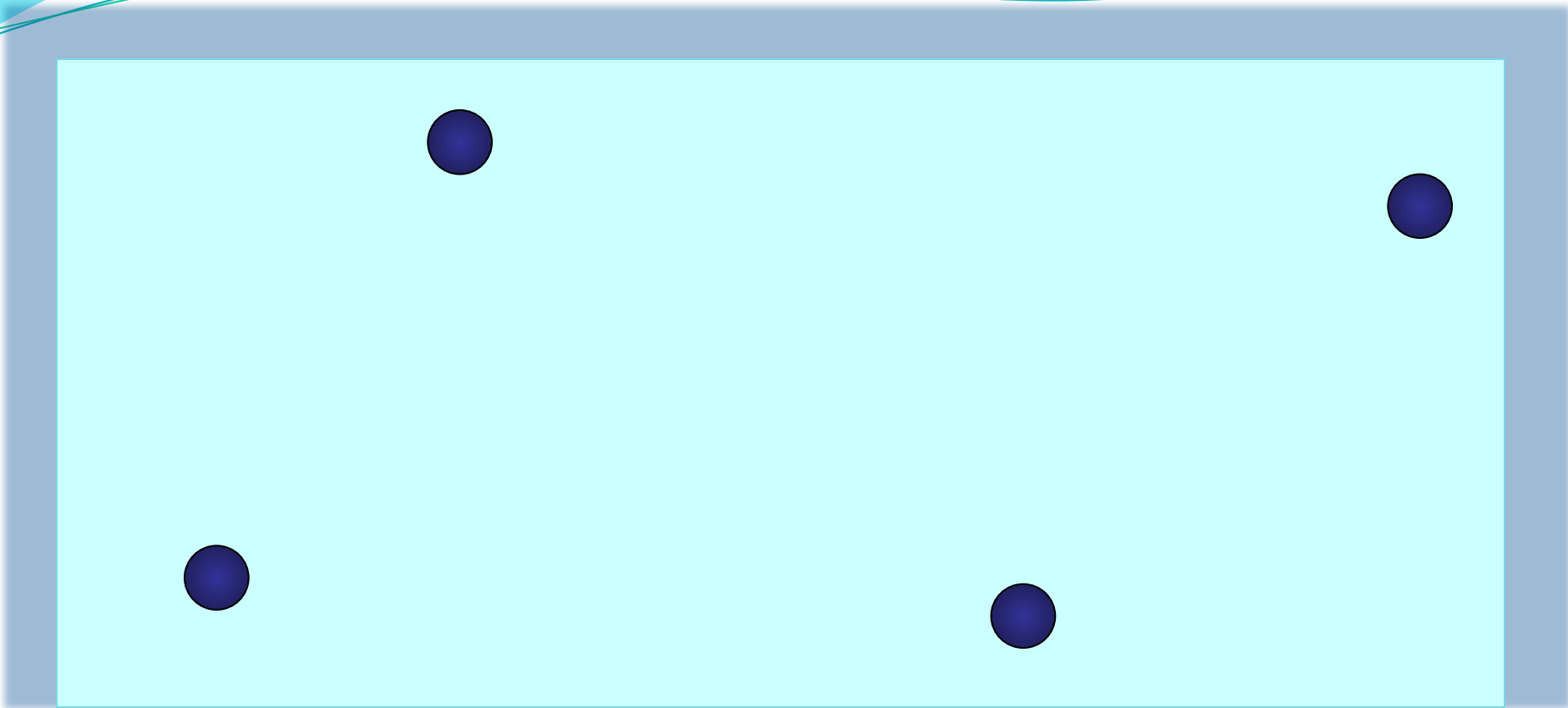
Взаимодействие молекул



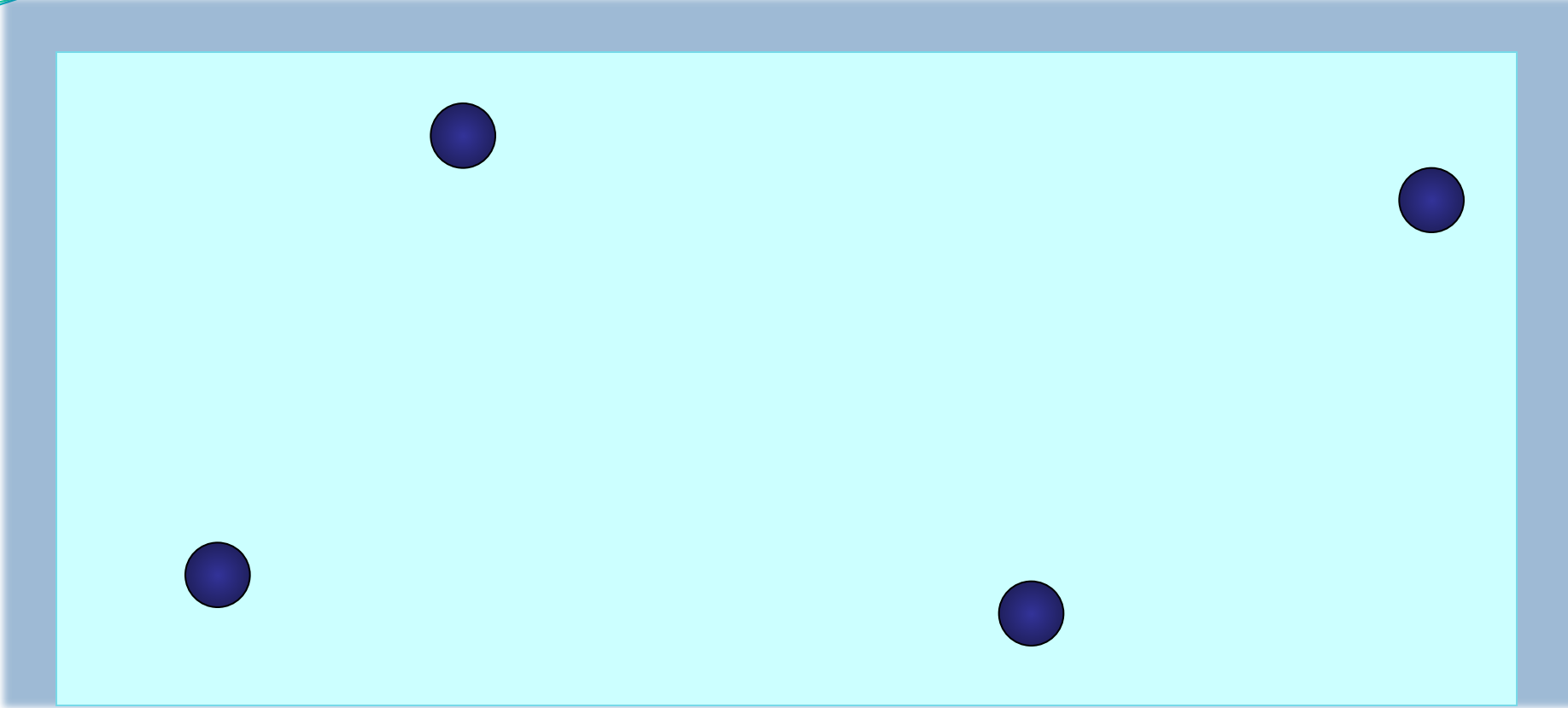


При увеличении температуры

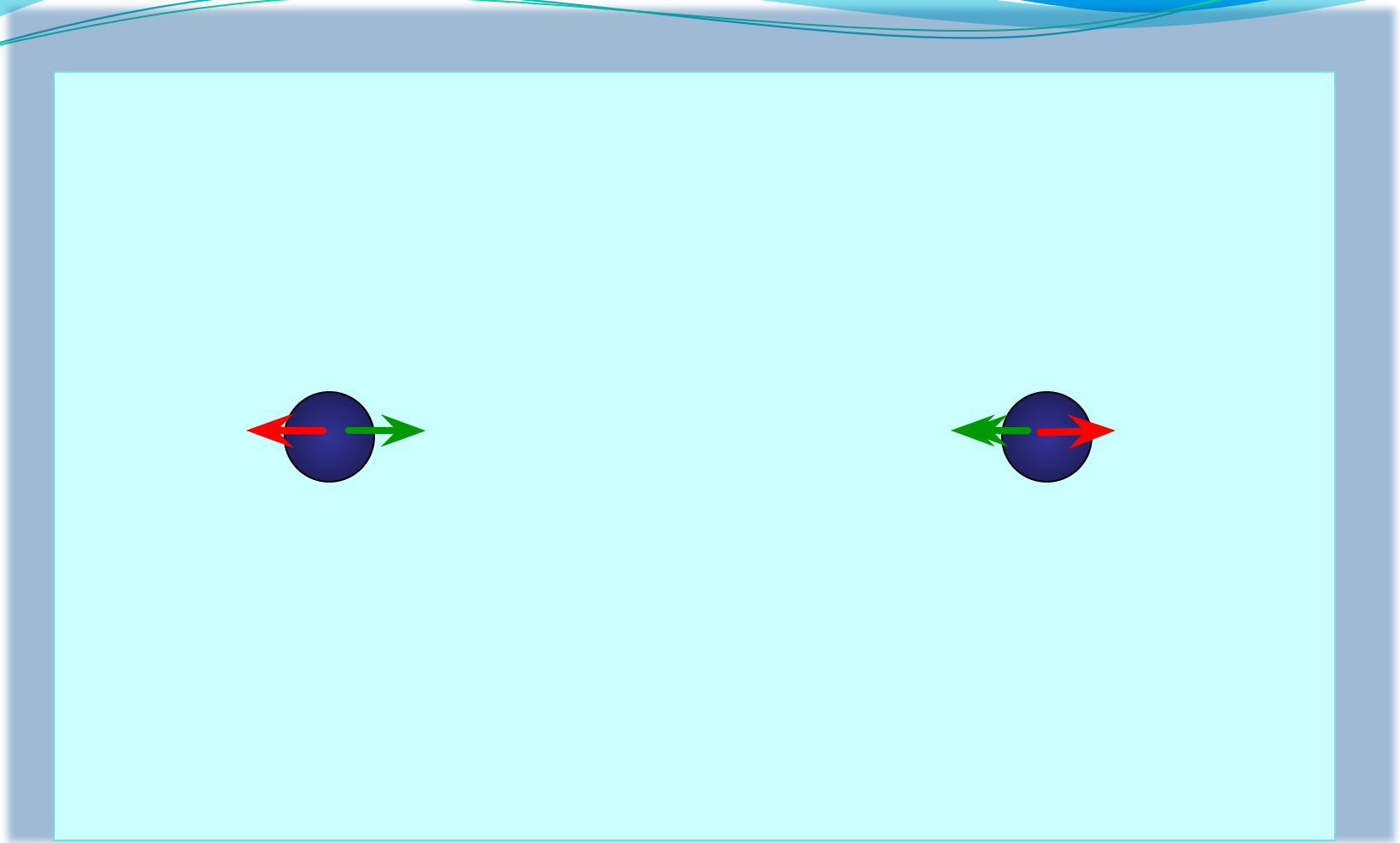
При понижении температуры



Назад



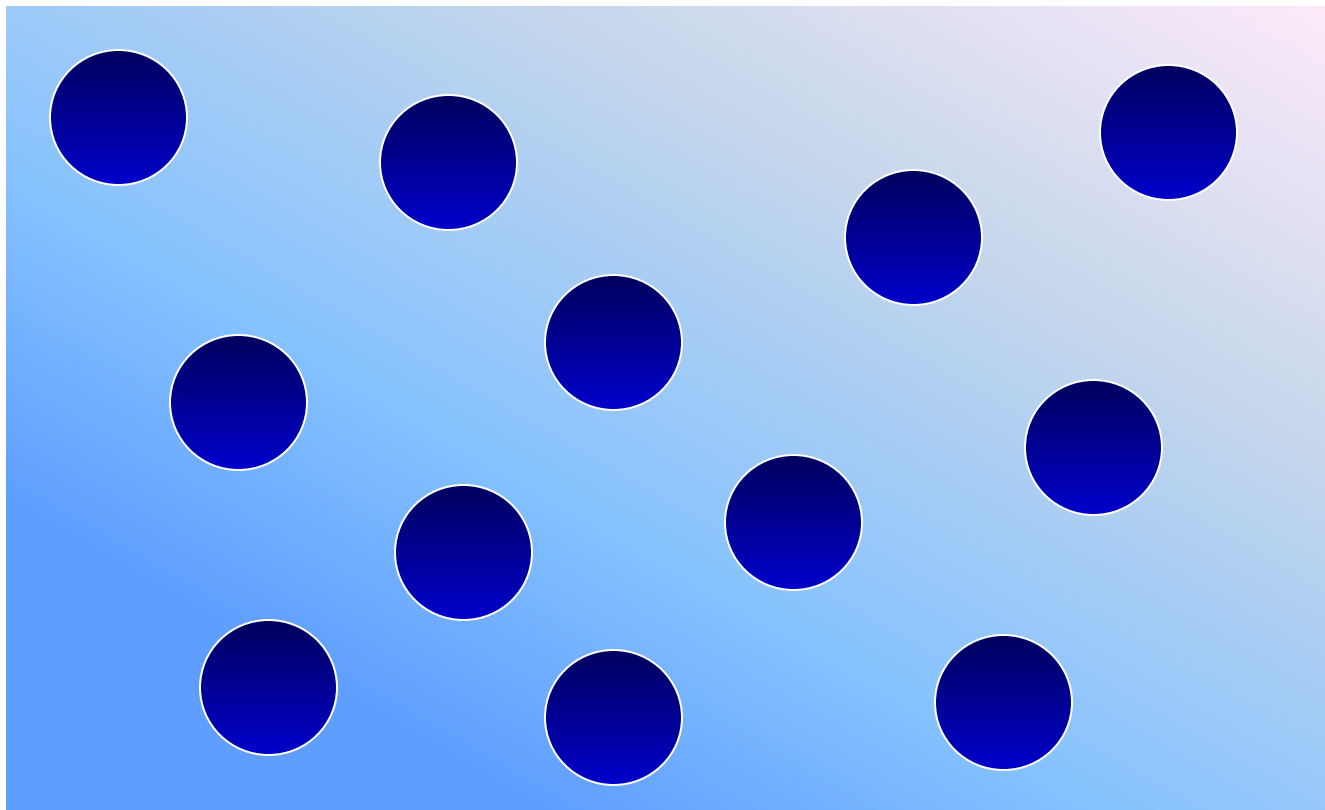
[Назад](#)



Силы притяжения очень малы.  
Отталкивание возникает только при соударениях молекул

[Назад](#)

# Молекулярное строение жидкостей

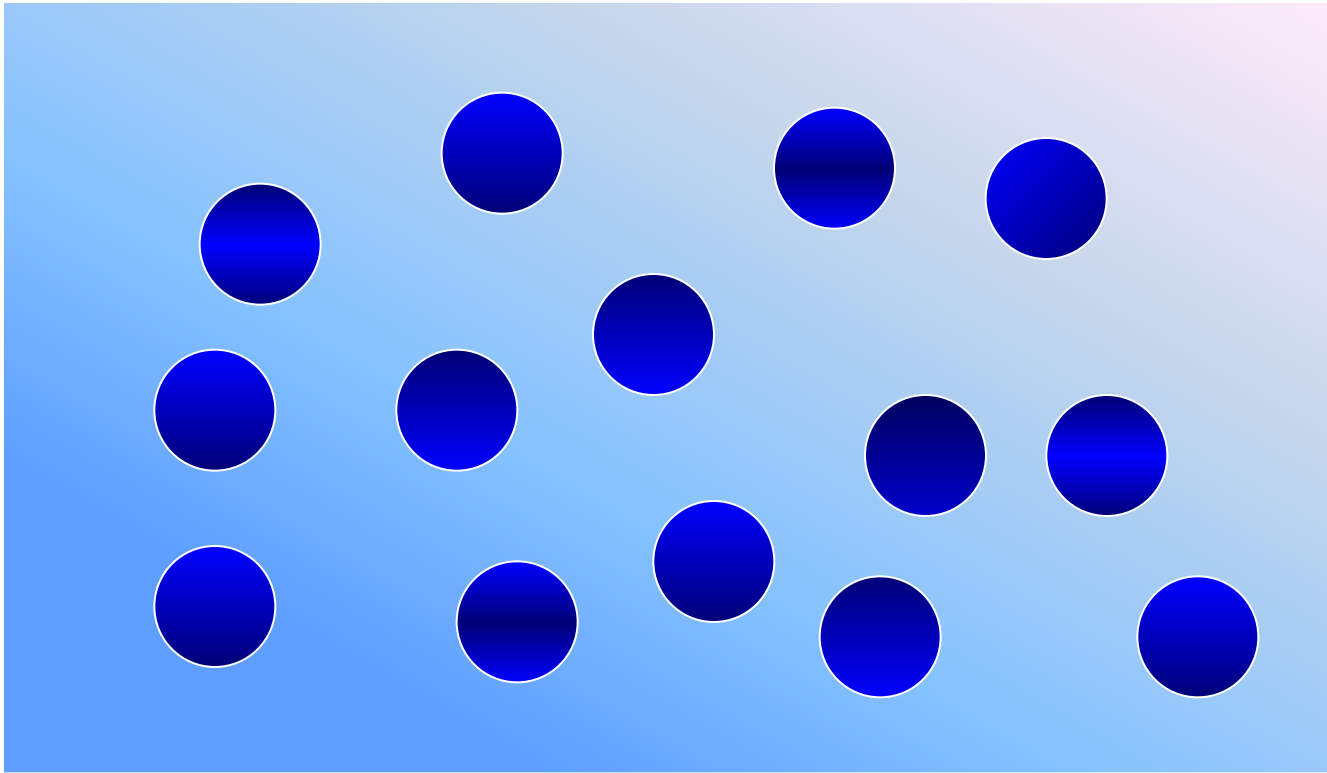


« Х А О С ! ! ! »

Характер движения молекул

Взаимодействие молекул

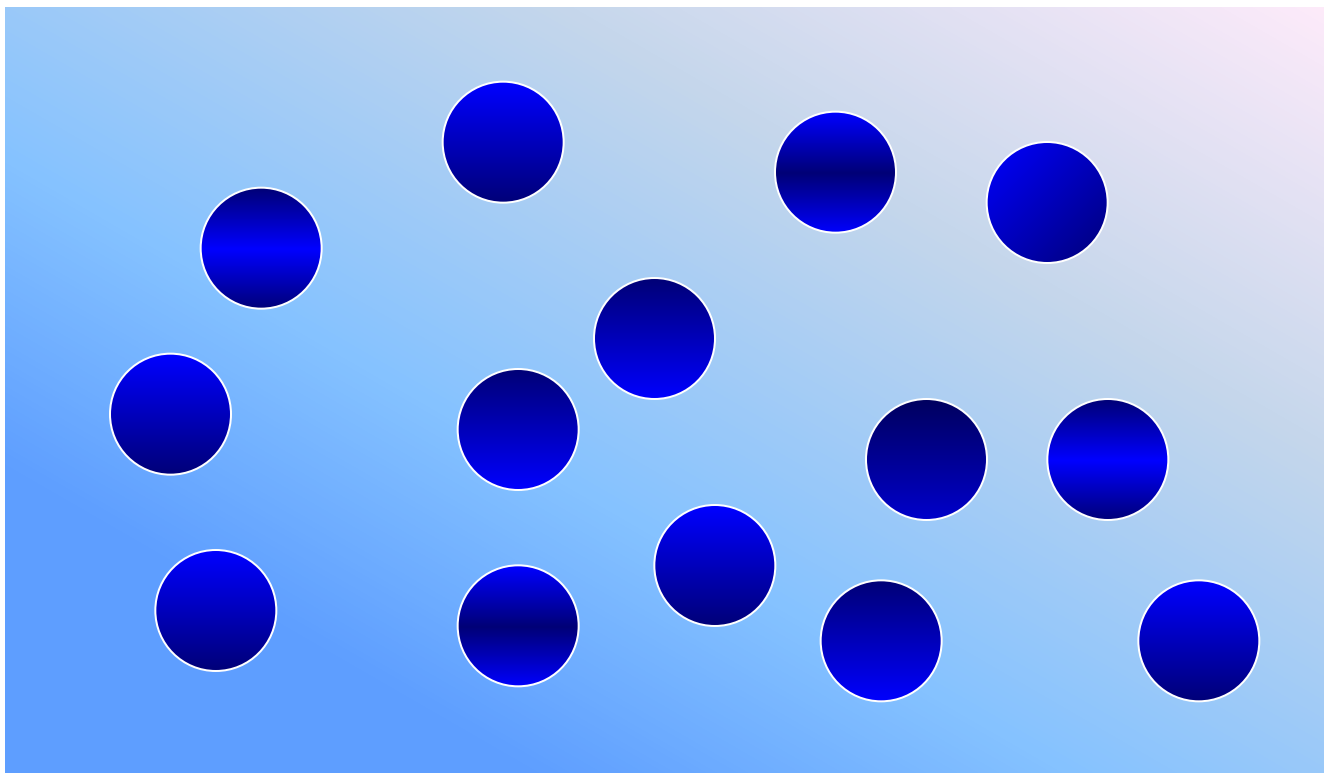




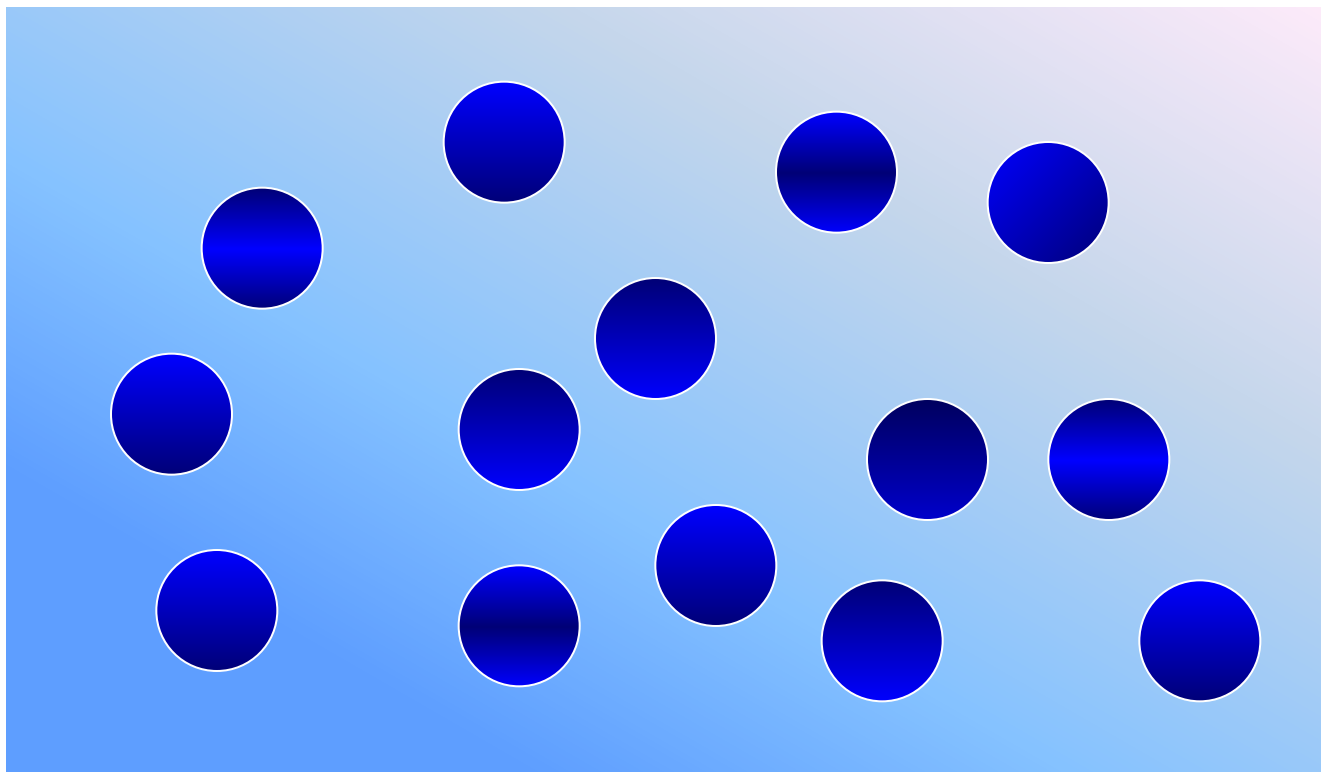
При увеличении температуры

При уменьшении температуры

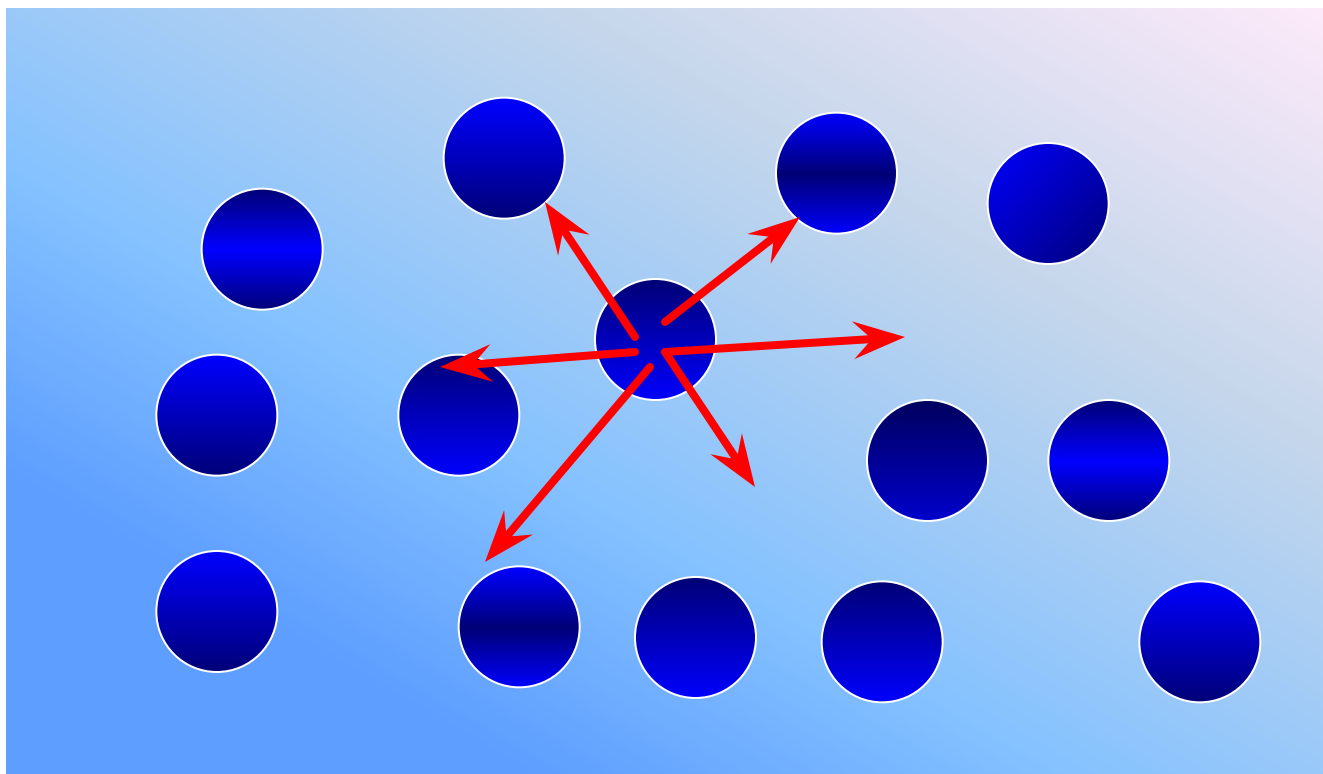




[Назад](#)



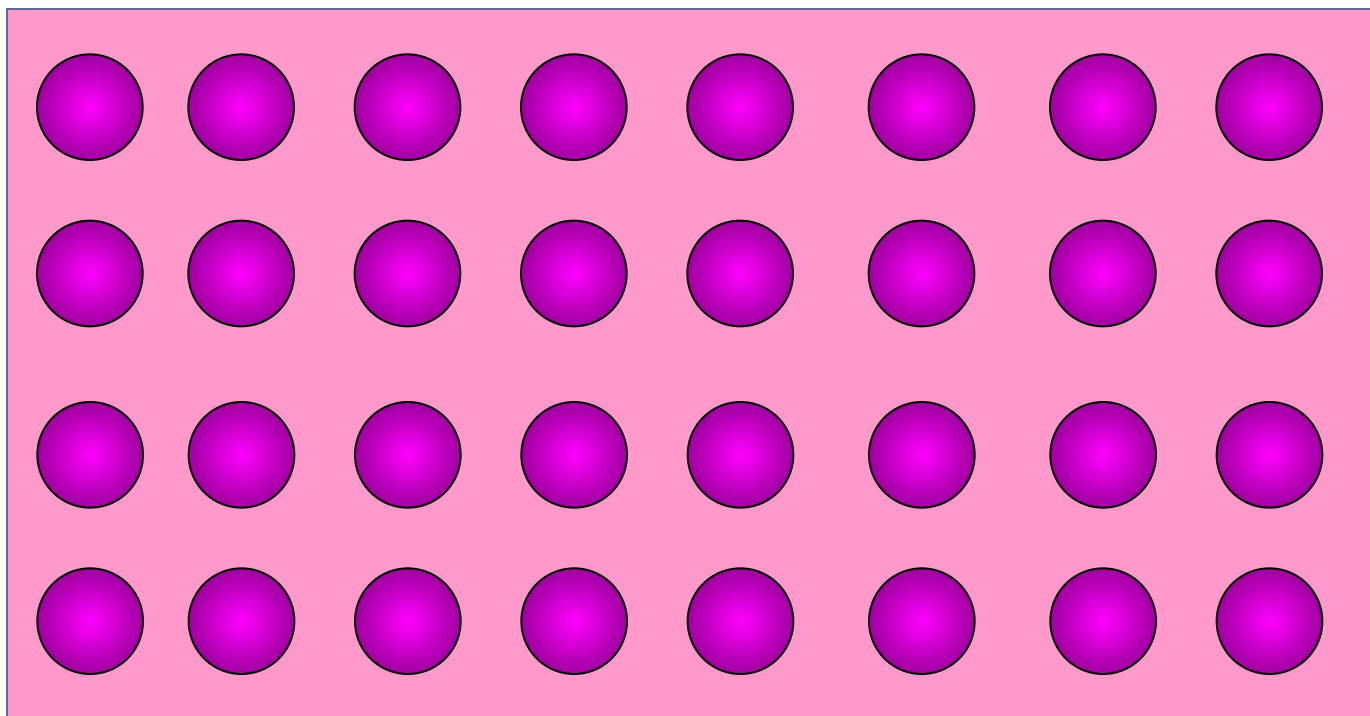
Назад



Силы взаимодействия большие.  
Перескоки возможны!

[Назад](#)

# Молекулярное строение твёрдых тел

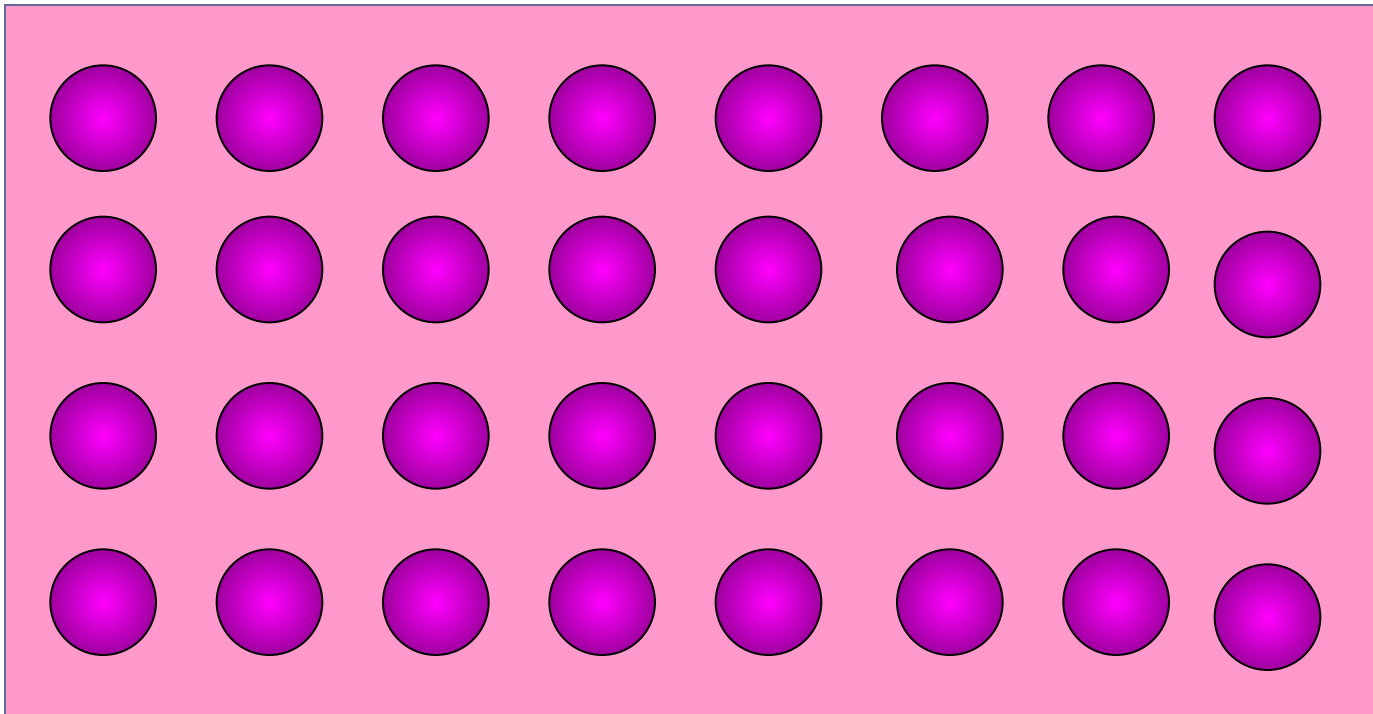


**« П О Р Я Д О К ! ! ! »**

Характер движения молекул

Взаимодействие молекул

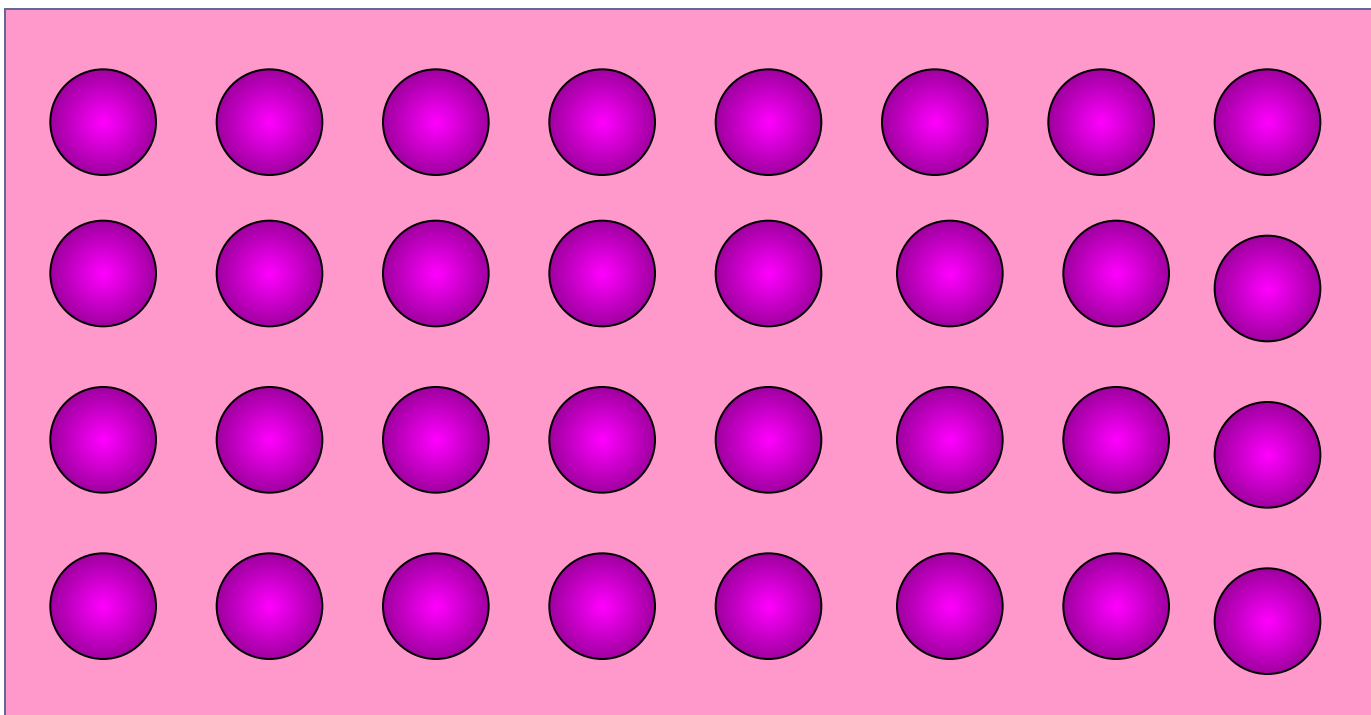




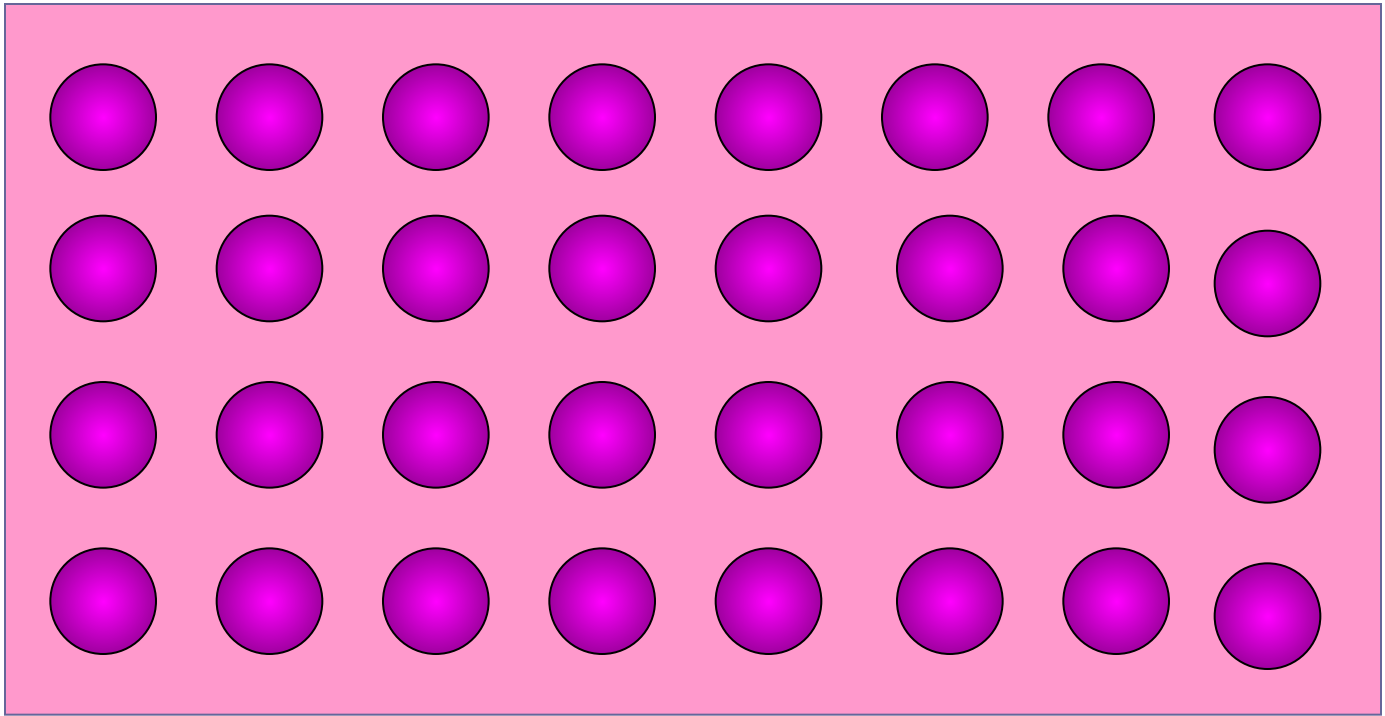
**Молекулы колеблются на месте**

При увеличении температуры..

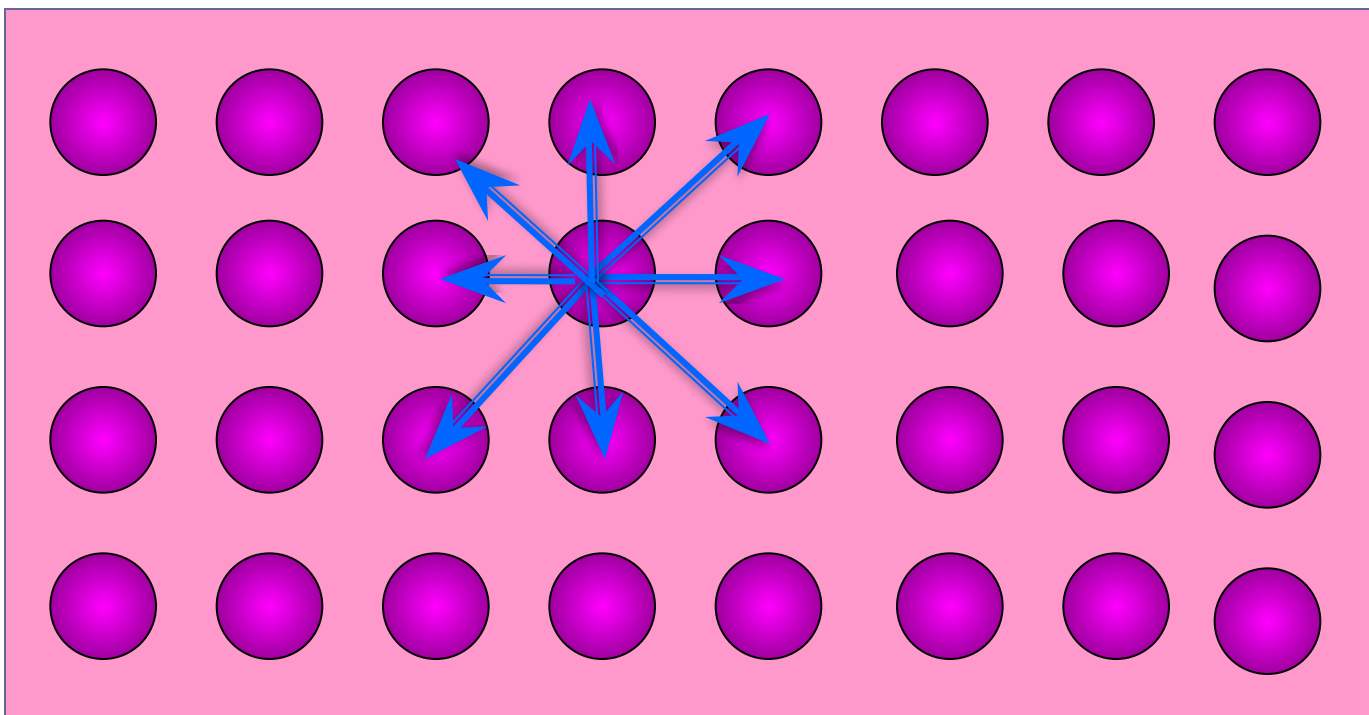
При уменьшении температуры...



Назад



Назад

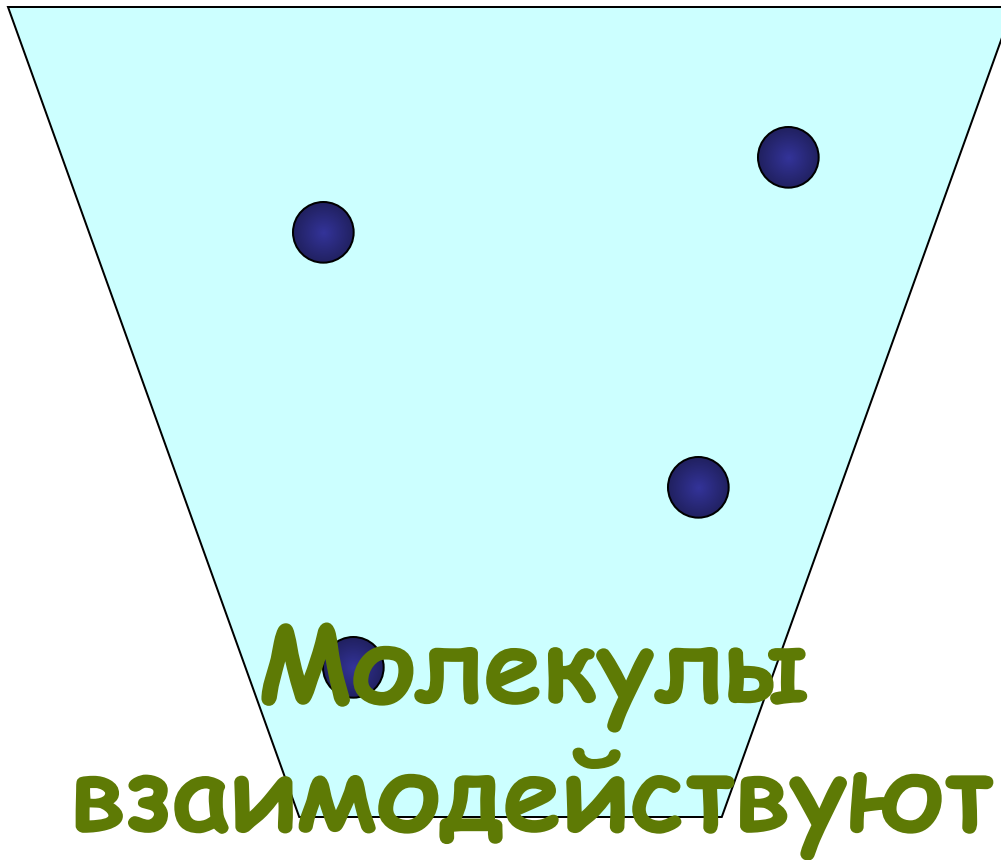


Силы взаимодействия огромные.  
Перескоки не возможны!

[Назад](#)



Почему газы не имеют формы и не сохраняют объем?



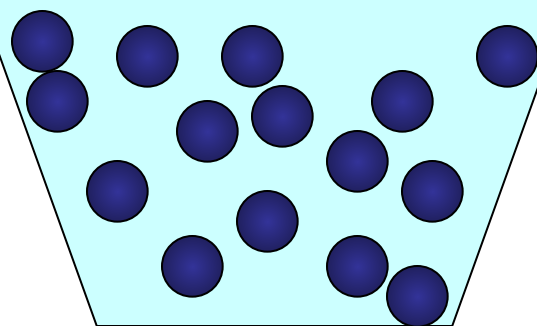
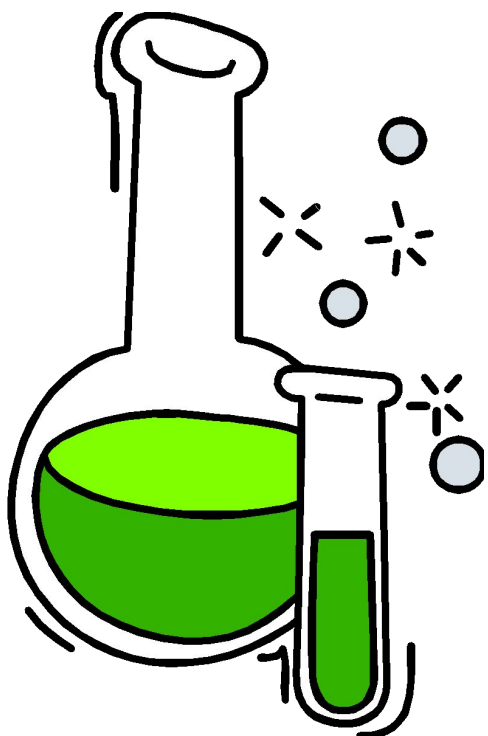
**Молекулы  
взаимодействуют  
слабо!**



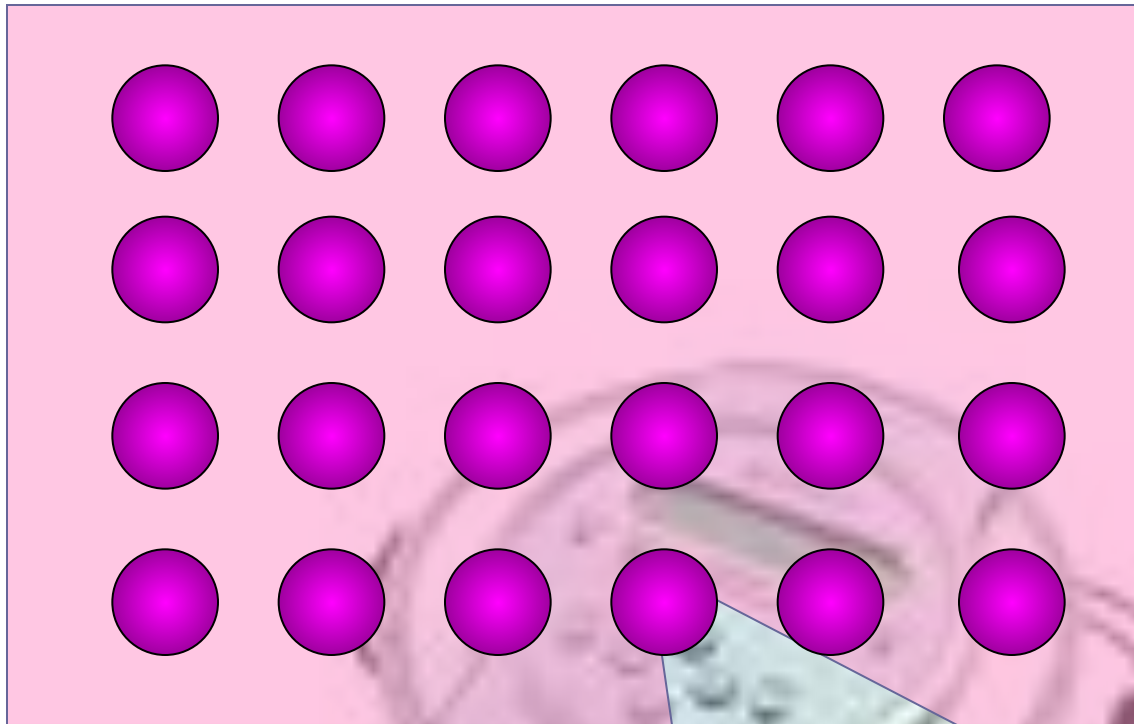
Почему жидкости не имеют формы , но сохраняют объем?

Молекулы

взаимодействуют  
сильно, но перескоки  
возможны!



# Почему твердые тела имеют форму и сохраняют объем?



**Молекулы взаимодействуют  
очень сильно и перескоки  
не возможны!**

