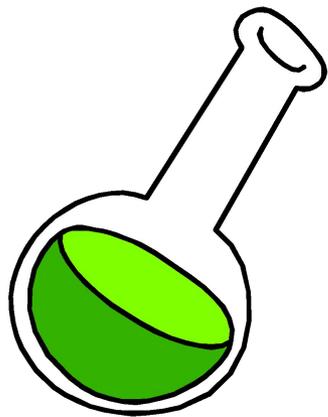


ТРИ СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА



Молекулярное строение газов

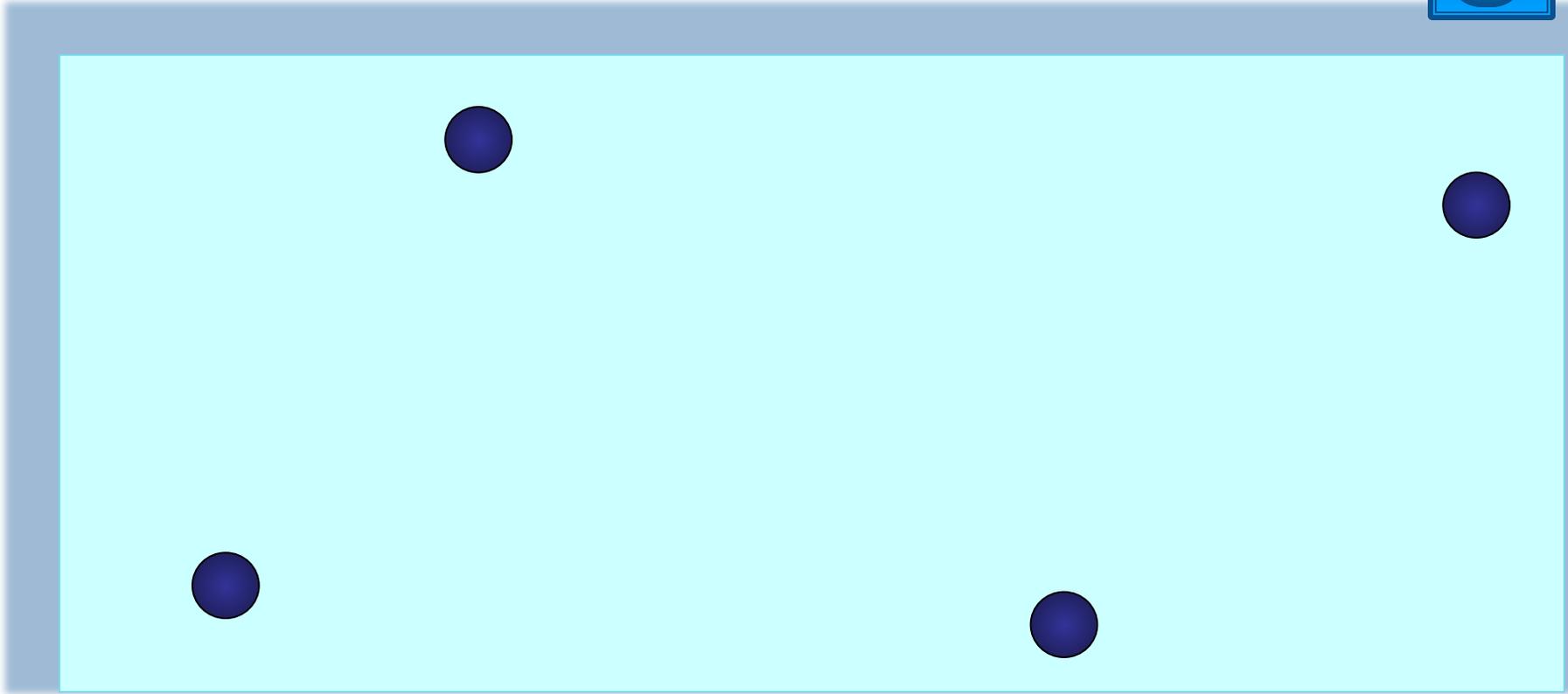


« Х А О С ! ! ! »

Характер движения молекул

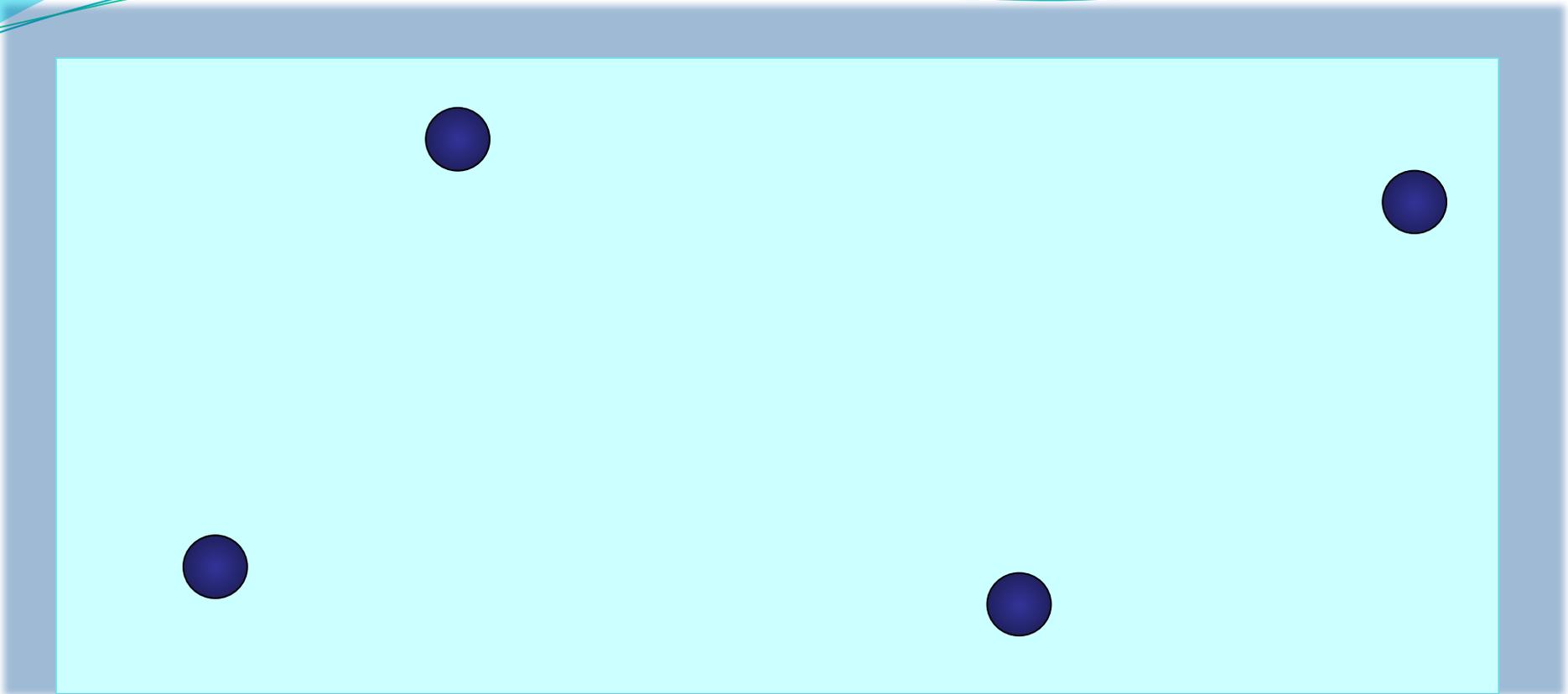
Взаимодействие молекул



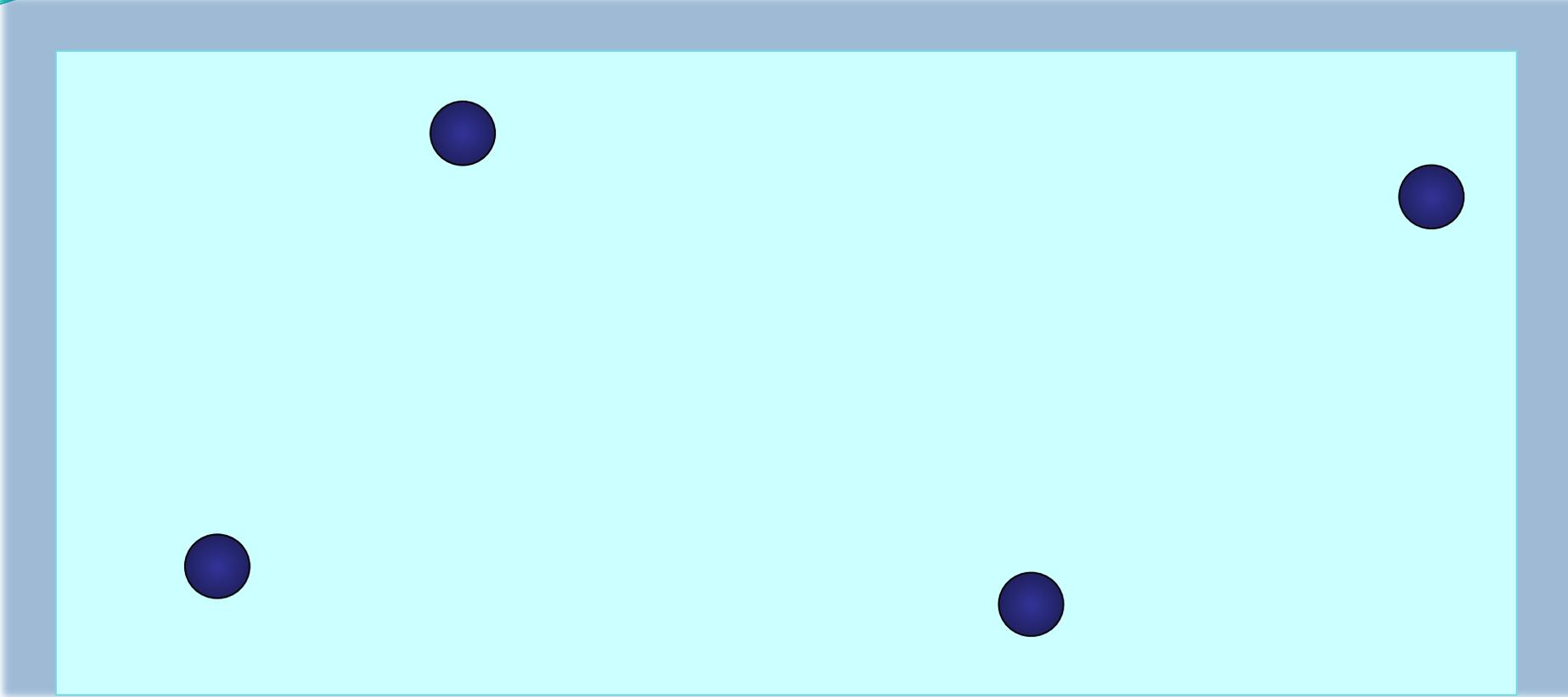


При увеличении температуры

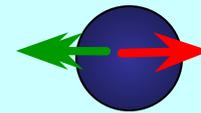
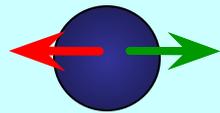
При понижении температуры



Назад



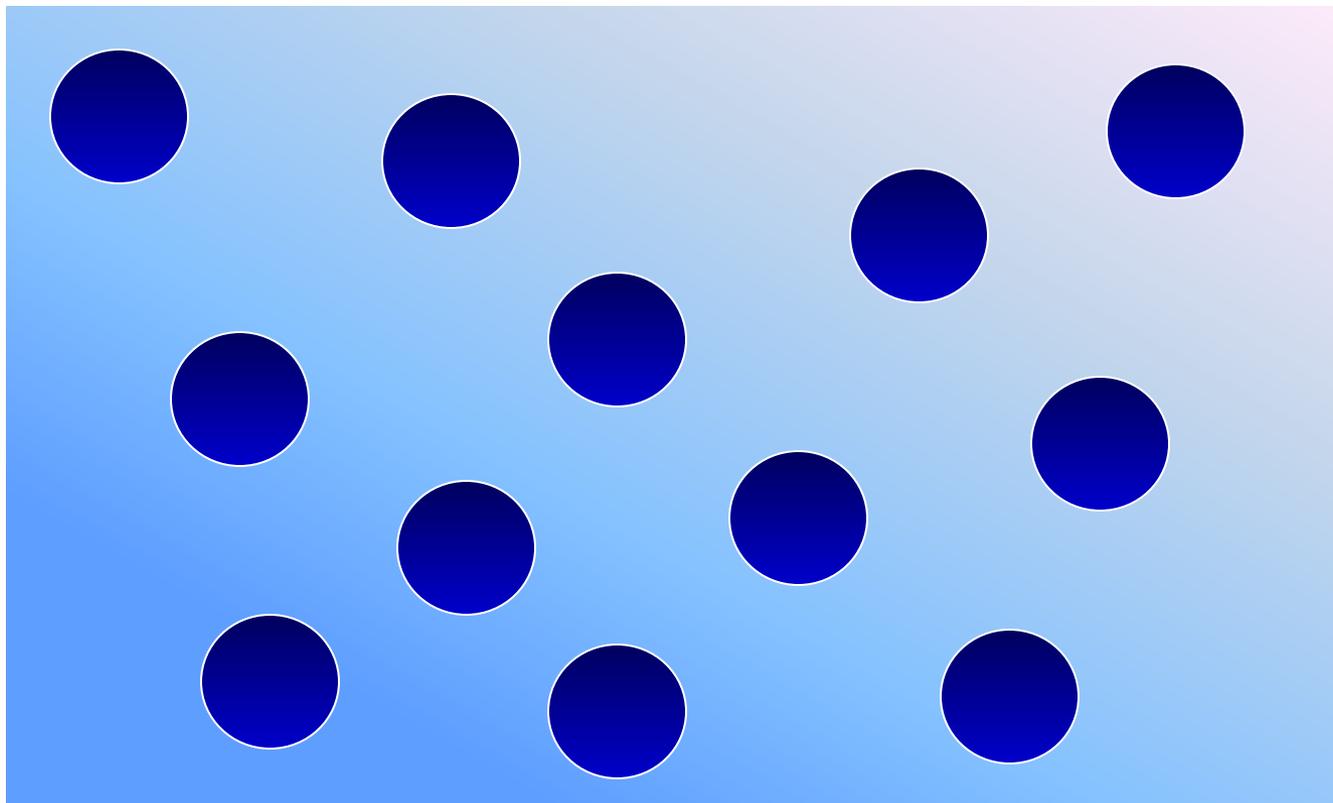
[Назад](#)



Силы притяжения очень малы.
Отталкивание возникает только при соударениях молекул

[Назад](#)

Молекулярное строение жидкостей

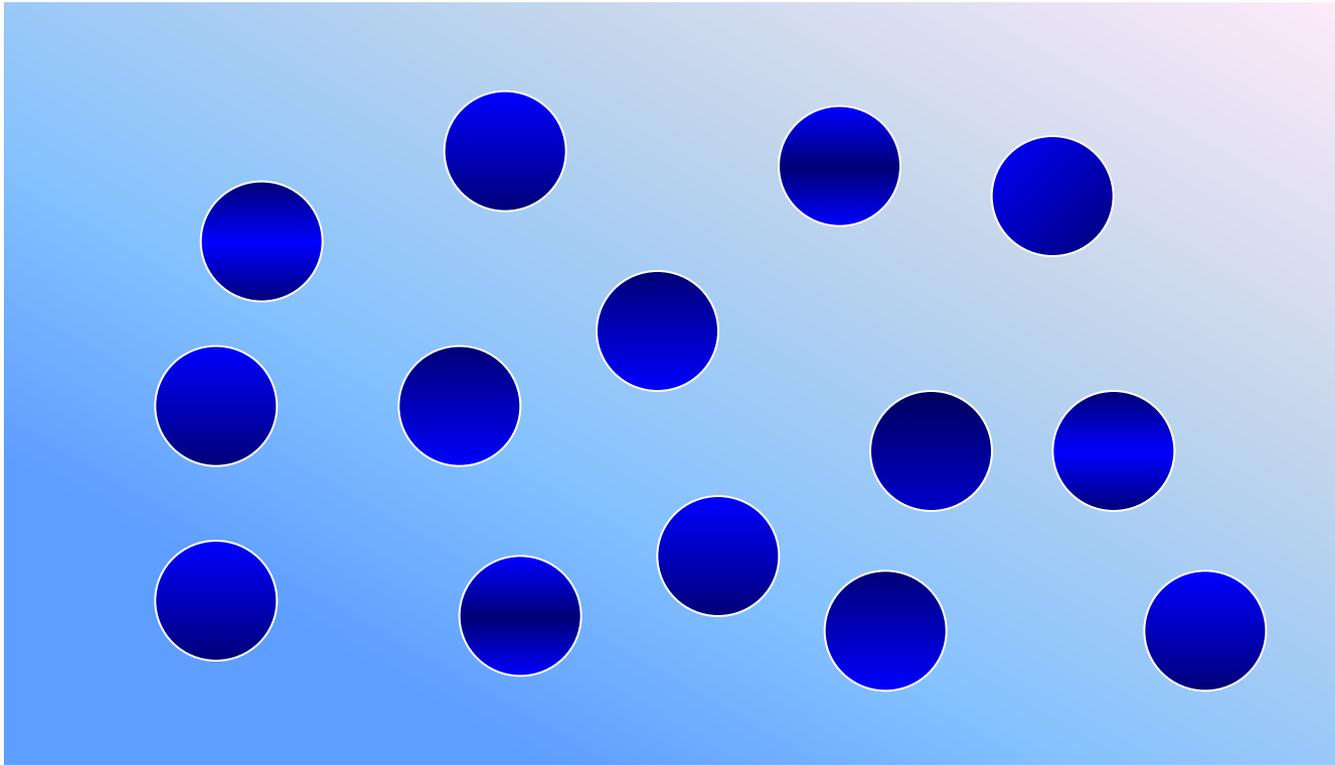


« Х А О С ! ! ! »

Характер движения молекул

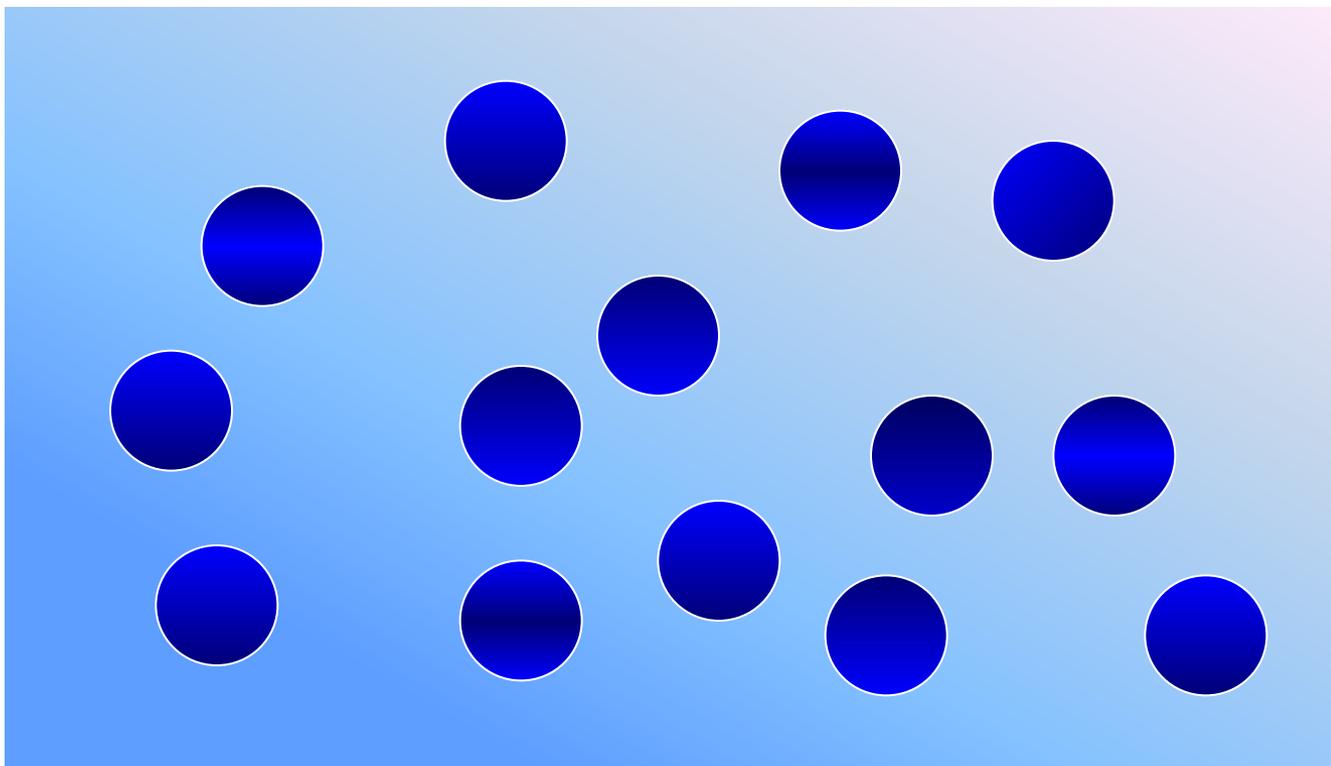
Взаимодействие молекул



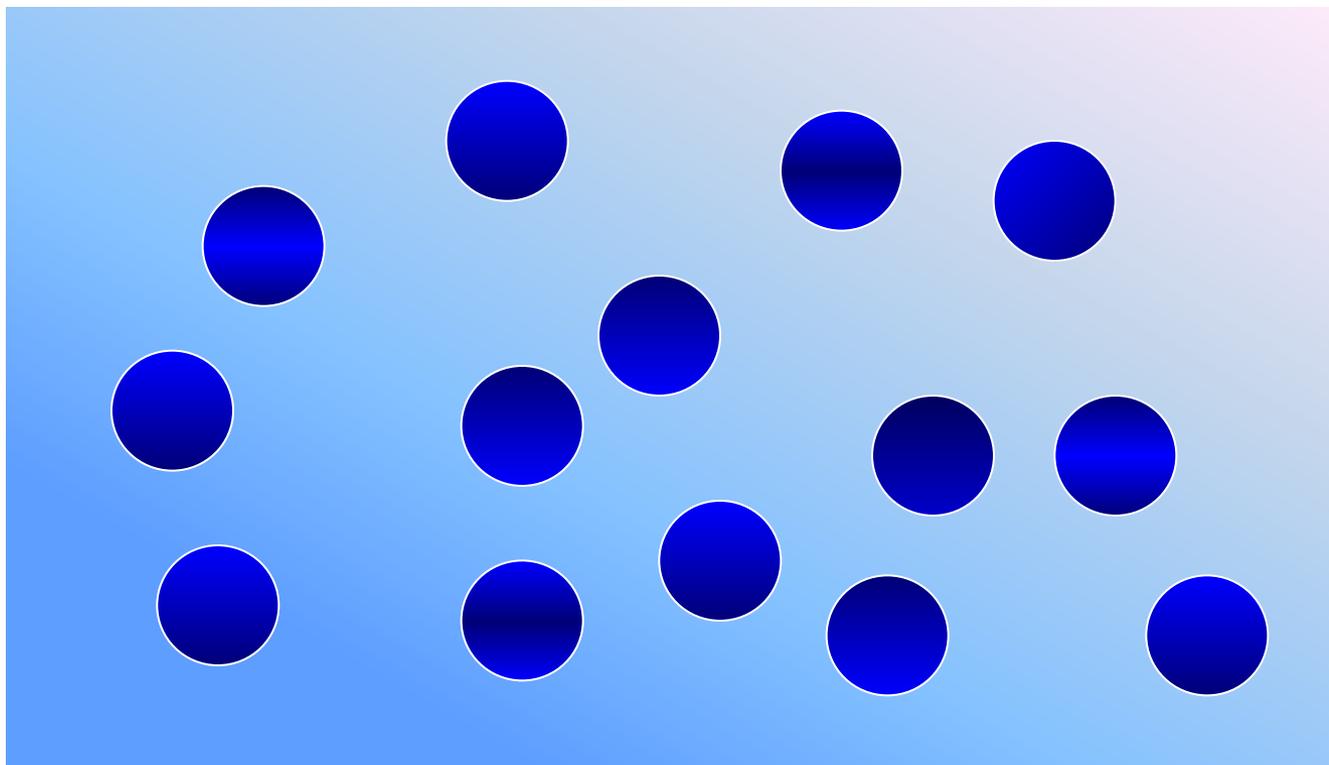


При увеличении температуры

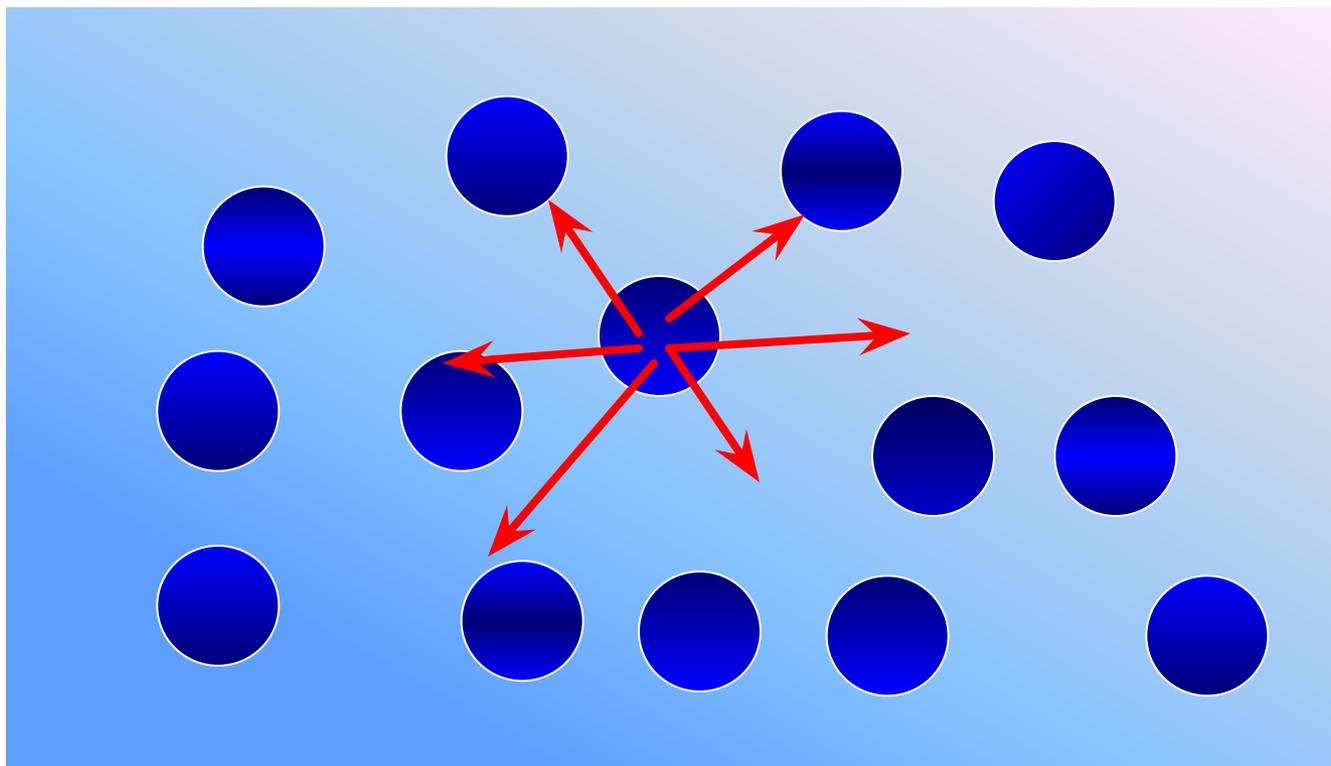
При уменьшении температуры



Назад



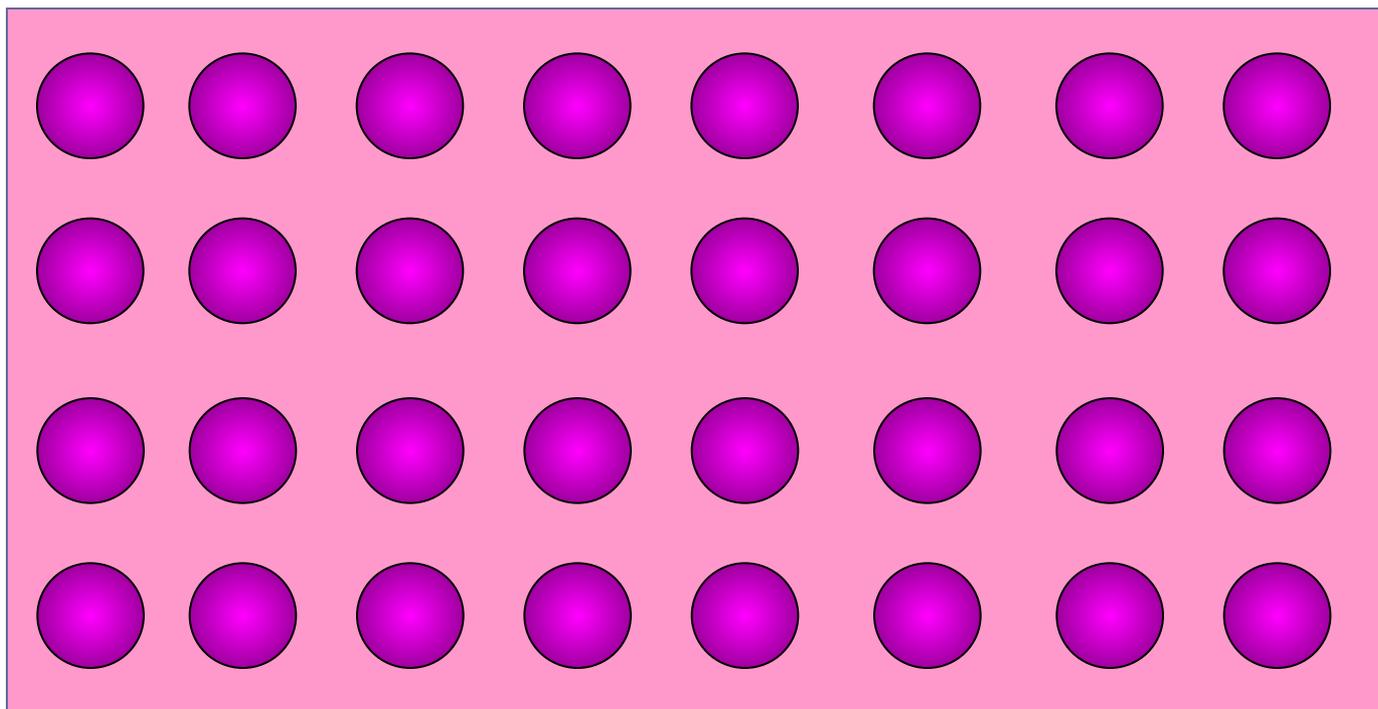
[Назад](#)



Силы взаимодействия большие.
Перескоки возможны!

[Назад](#)

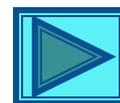
Молекулярное строение твёрдых тел

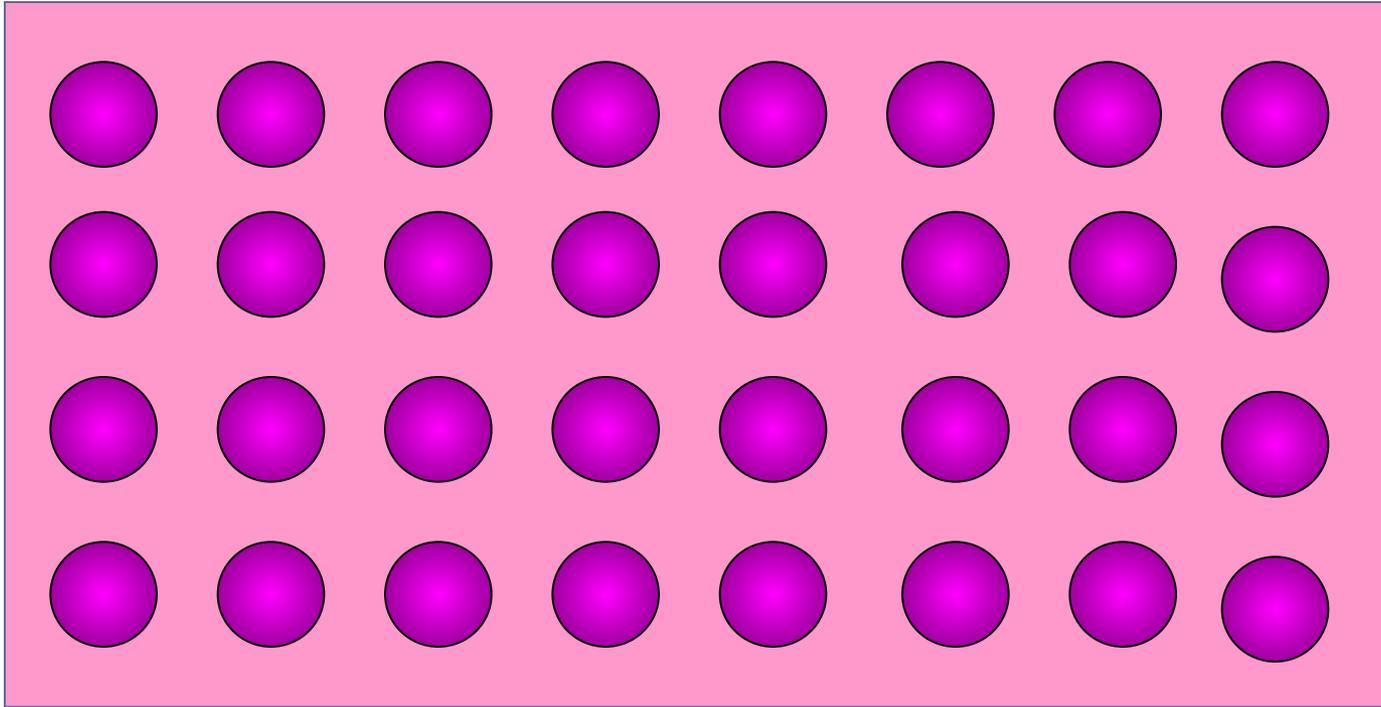


« П О Р Я Д О К ! ! ! »

Характер движения молекул

Взаимодействие молекул

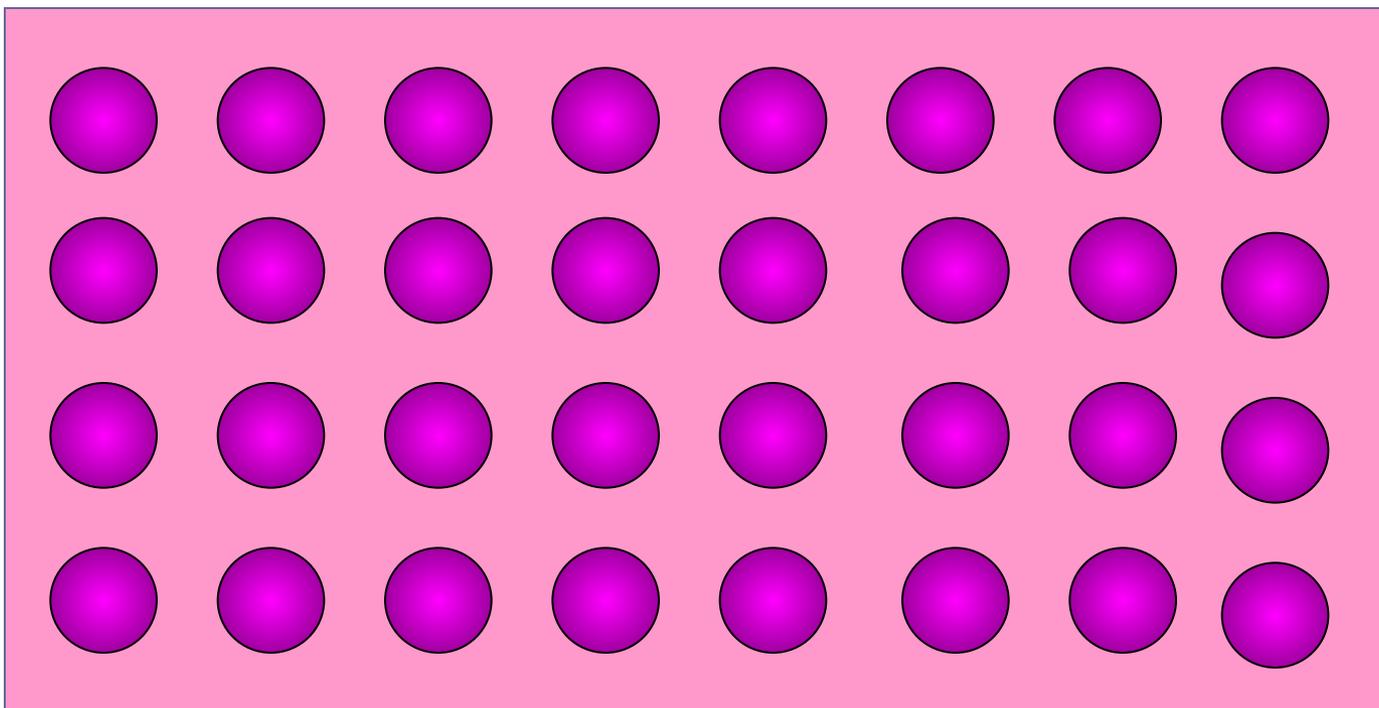




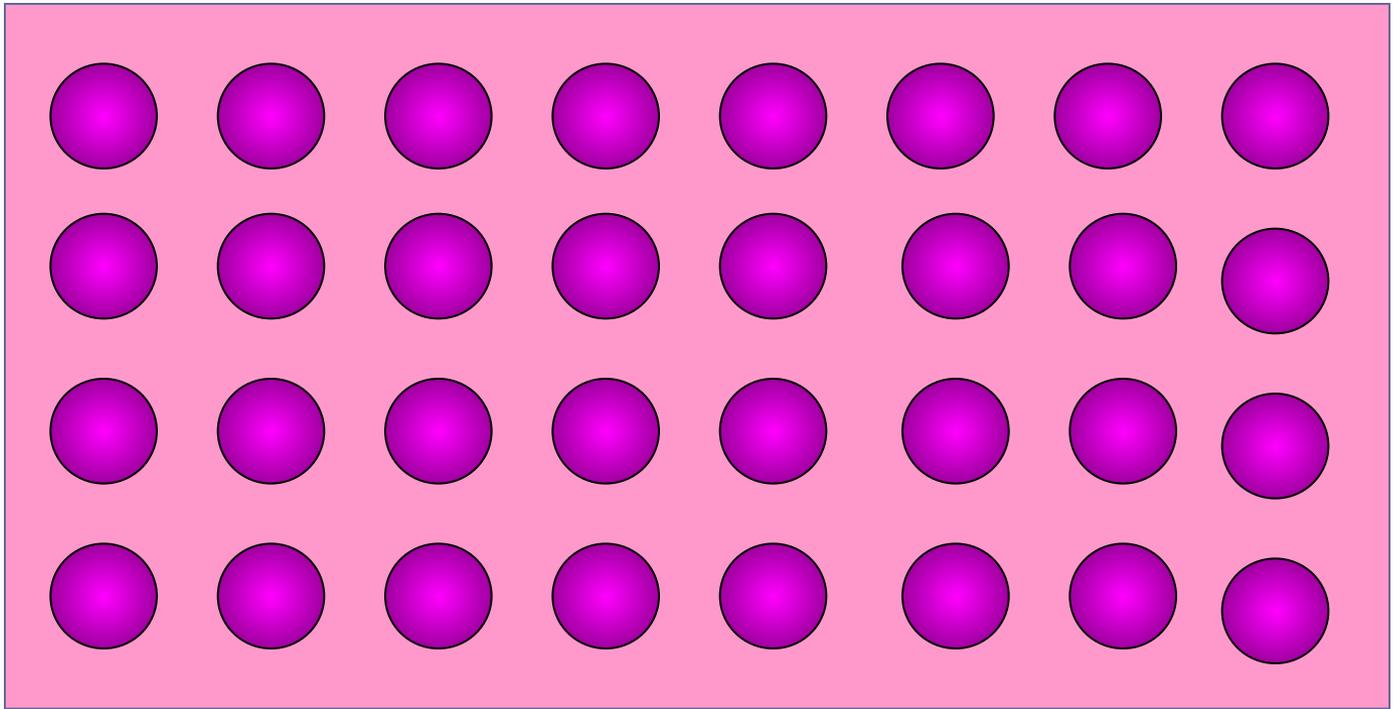
Молекулы колеблются на месте

При увеличении температуры..

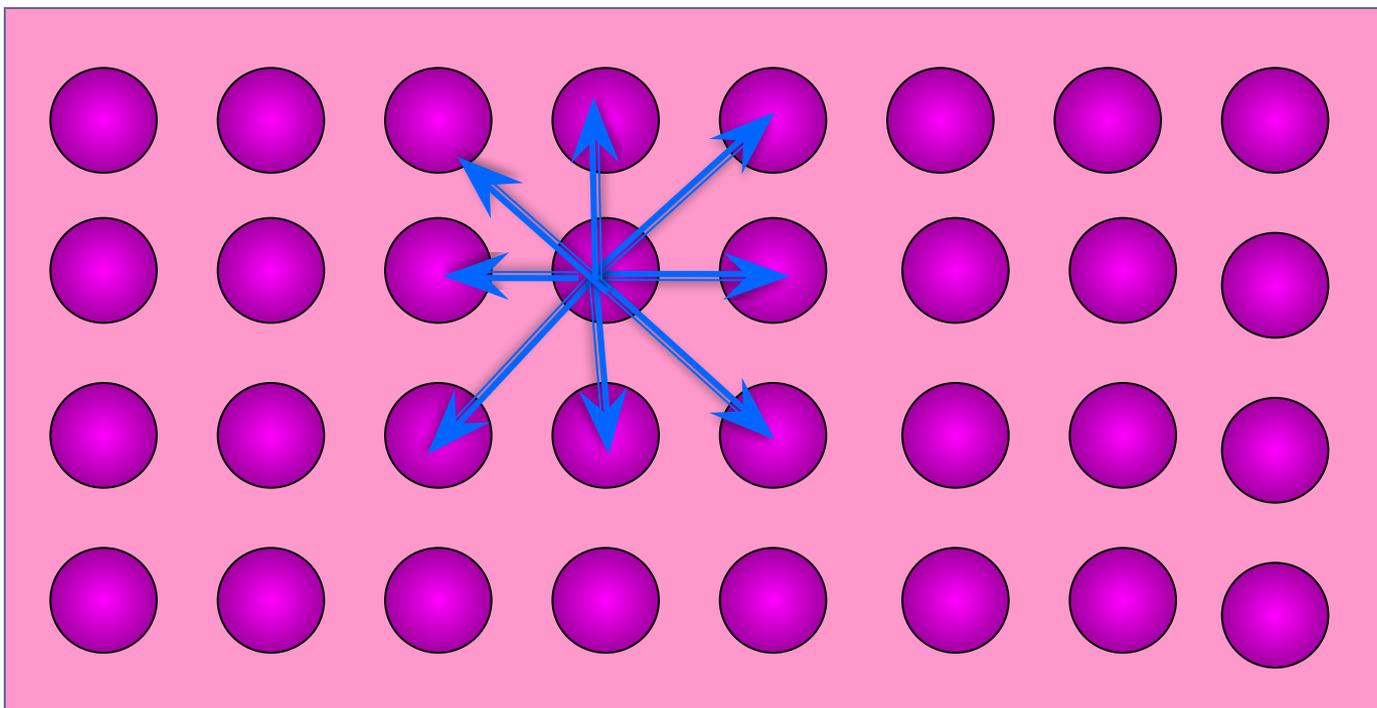
При уменьшении температуры...



Назад



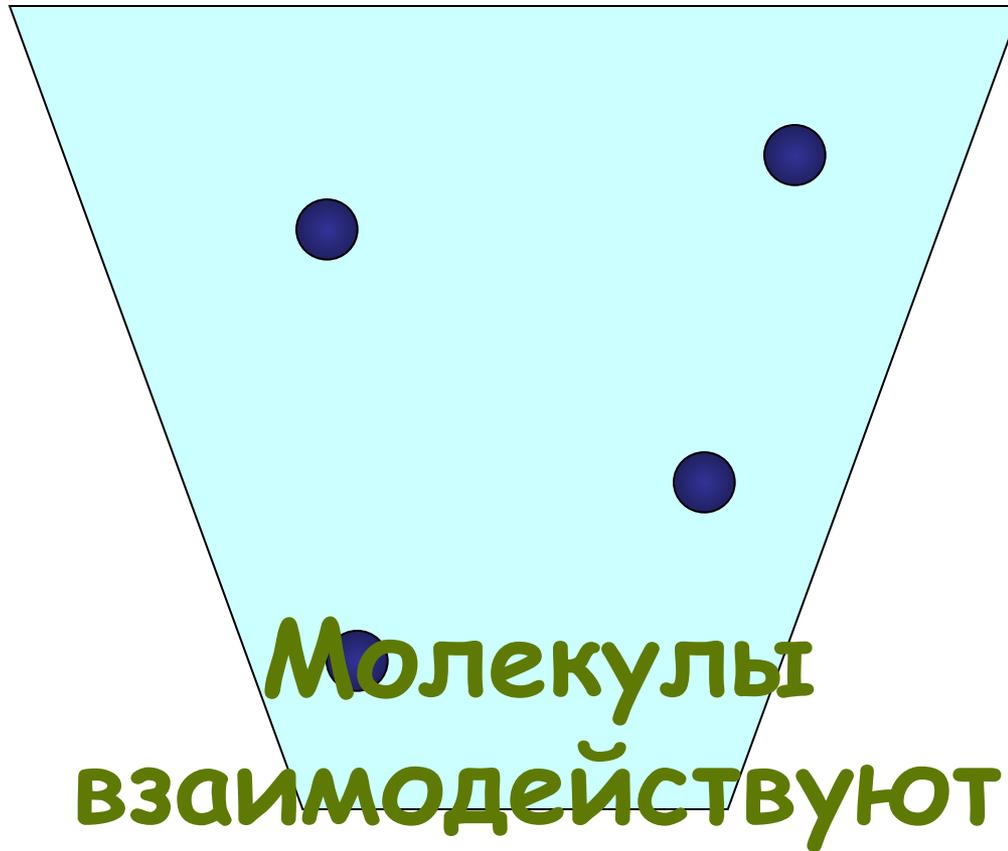
Назад



Силы взаимодействия огромные.
Перескоки не возможны!

[Назад](#)

Почему газы не имеют формы и не сохраняют объем?



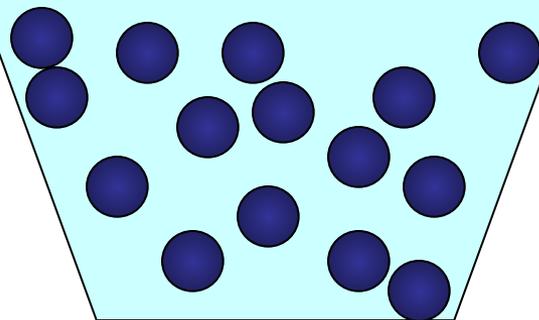
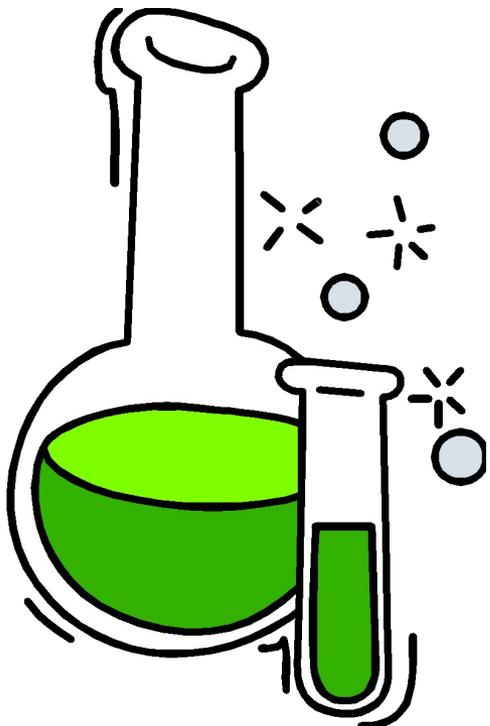
**Молекулы
взаимодействуют
слабо!**



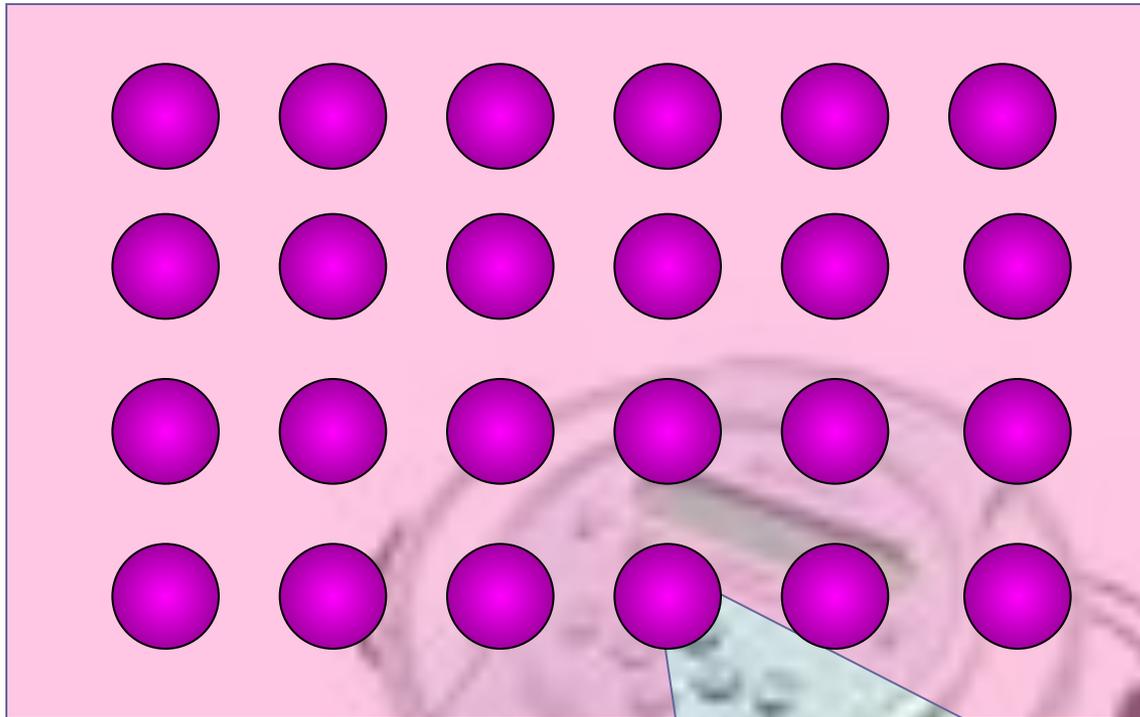
Почему жидкости не имеют формы , но сохраняют объем?

Молекулы

взаимодействуют
сильно, но перескоки
возможны!



Почему твердые тела имеют форму и сохраняют объем?



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

