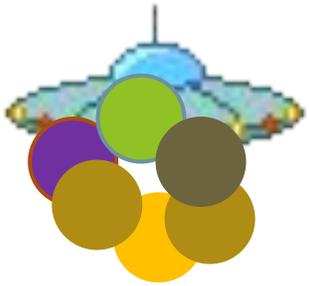


Взаимное притяжение и отталкивание молекул

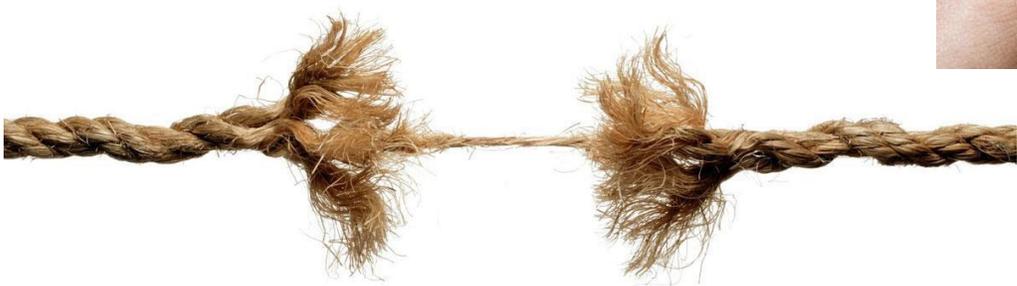




**Если все тела состоят из мельчайших частиц,
то почему они не распадаются на отдельные
молекулы или атомы?**



Между молекулами существует взаимное притяжение . Каждая молекула притягивает к себе все соседние молекулы и сама притягивается к ним.



Заменить притяжение между молекулами невозможно.

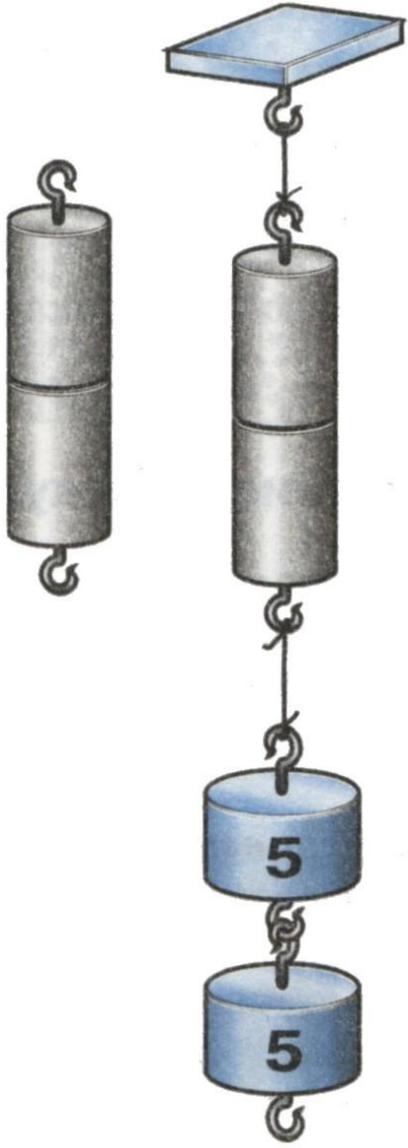
Когда притягиваются миллионы таких частиц, взаимное притяжение становится значительным.

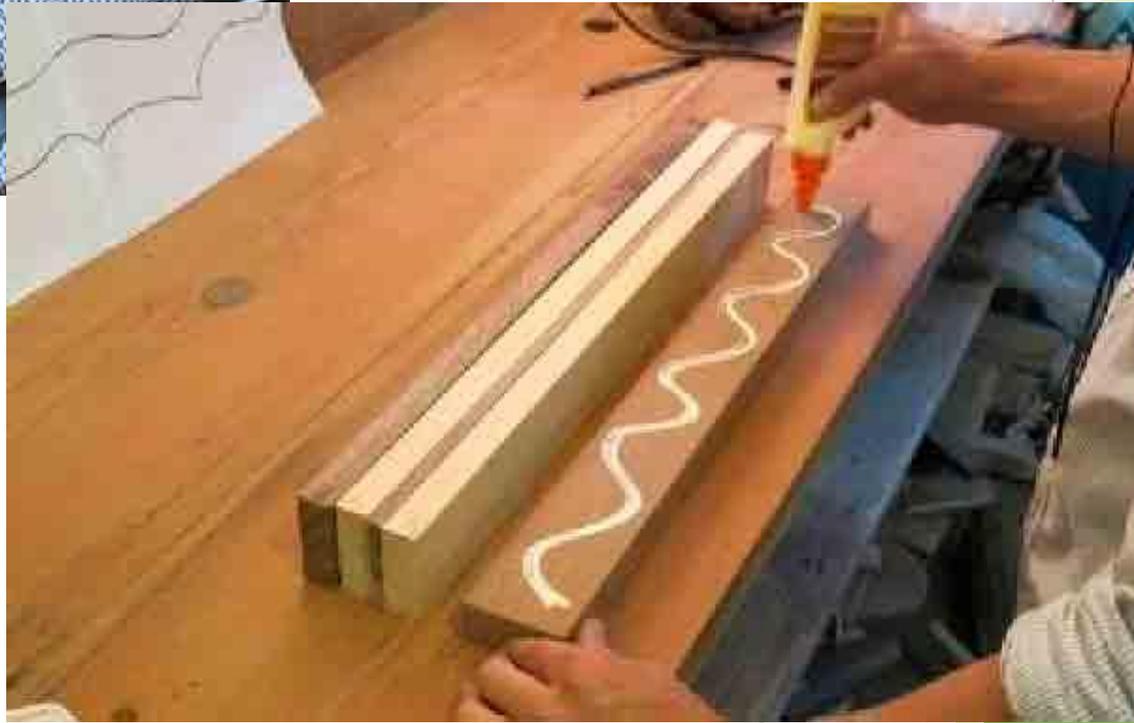
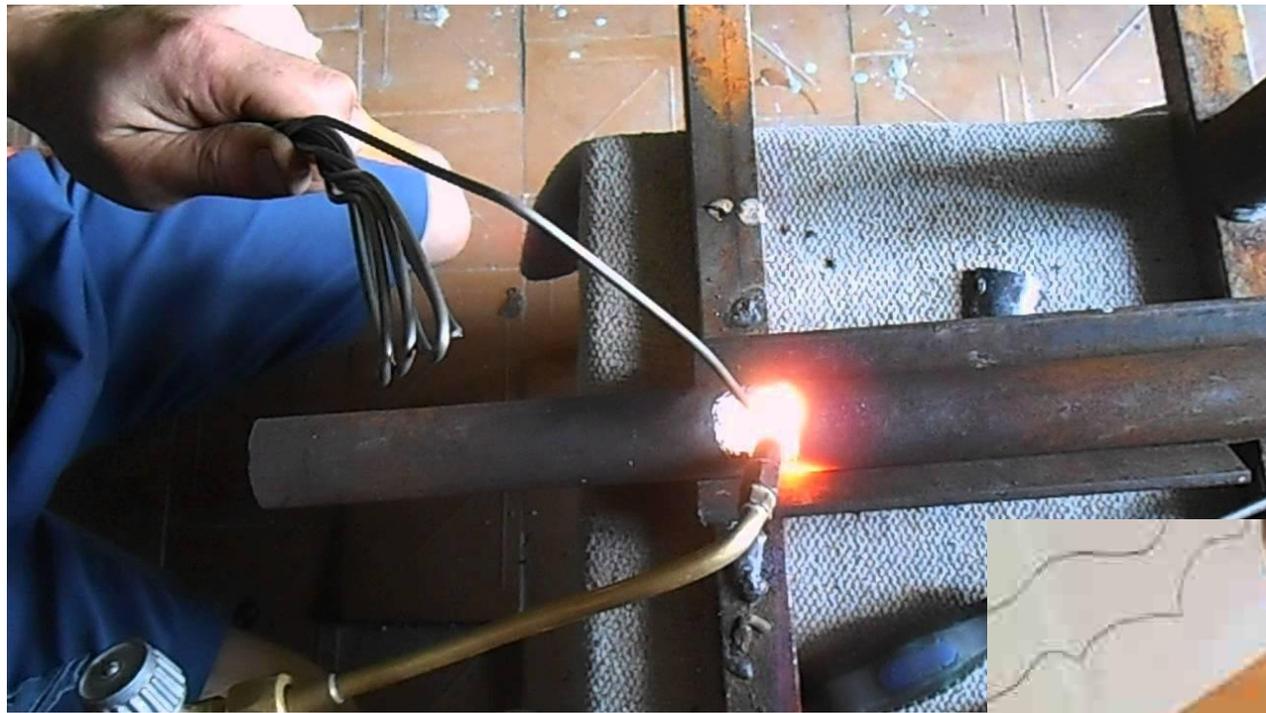


Притяжение между молекулами в разных веществах неодинаково. Этим объясняется различная прочность тел.

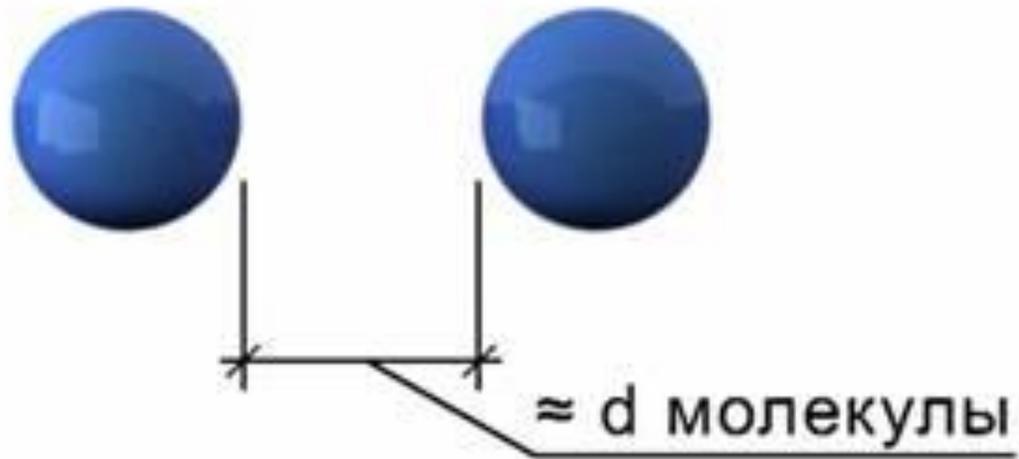
Притяжение между молекулами становится заметным когда, они находятся близко друг к другу. Если расстояние превышает размеры молекул, притяжение ослабевает.



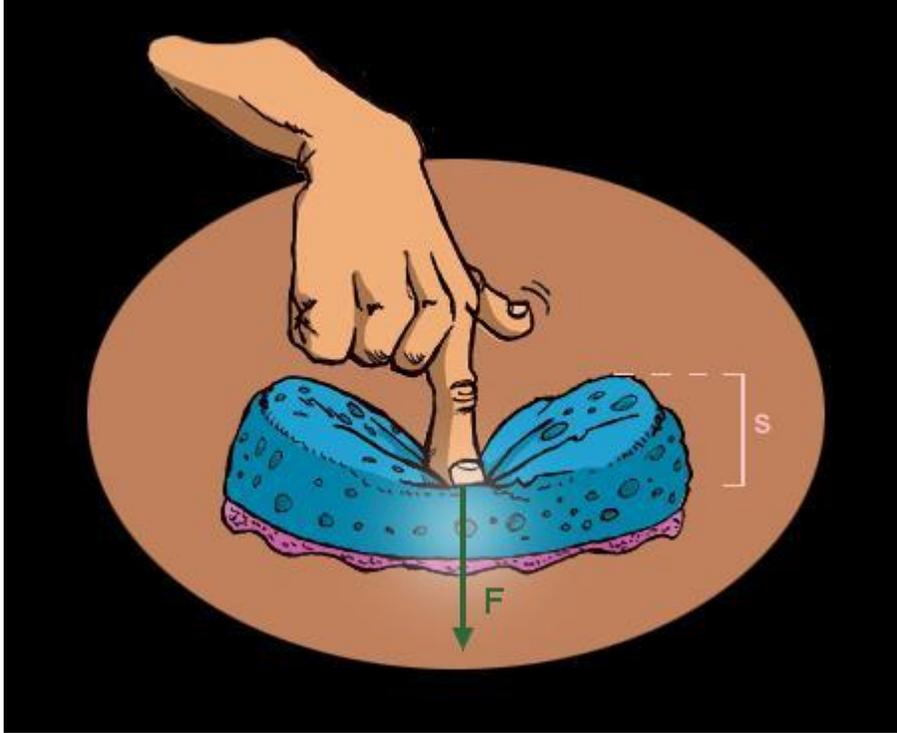




Между молекулами существует взаимное притяжение, которое заметно только на расстояниях, сравнимых с размерами молекул (Атомов).

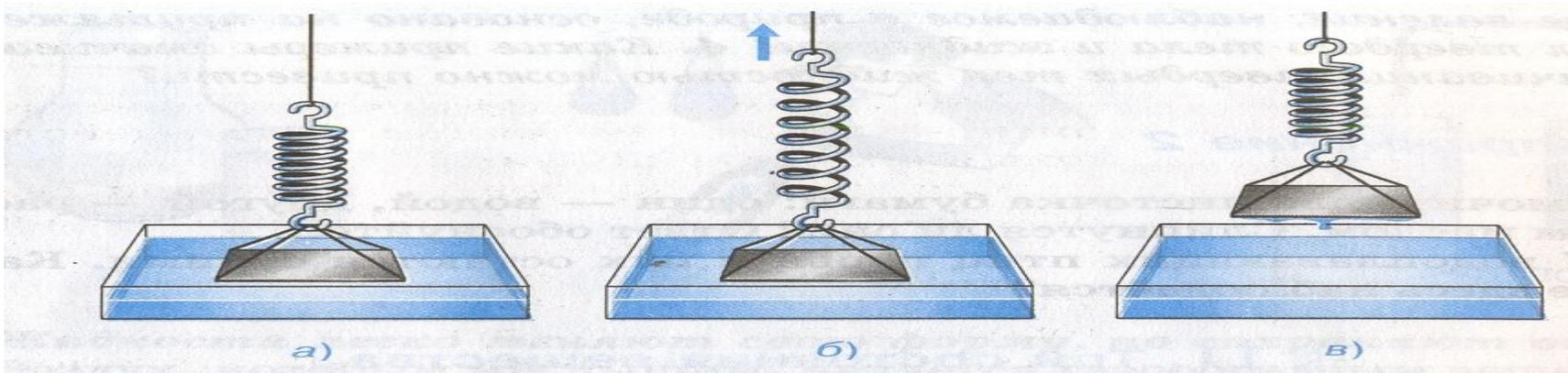


На расстояниях, сравнимых с размерами самих молекул (атомов), заметнее проявляется притяжение, а при дальнейшем сближении - отталкивание.



При сжатии молекулы оказываются на таком расстоянии друг от друга, когда начинается проявление отталкивания.

Смачивание- это притяжение молекул.
Если жидкость смачивает твердое тело,
это значит, что молекулы жидкости
притягиваются друг к другу слабее, чем
молекулы тела.



Во многих случаях вода может не смачивать тела. Когда наблюдается несмачиваемость, то это означает, что молекулы жидкости притягиваются сильнее друг к другу, чем молекулы твердого тела.



Домашнее задание:
П. 11