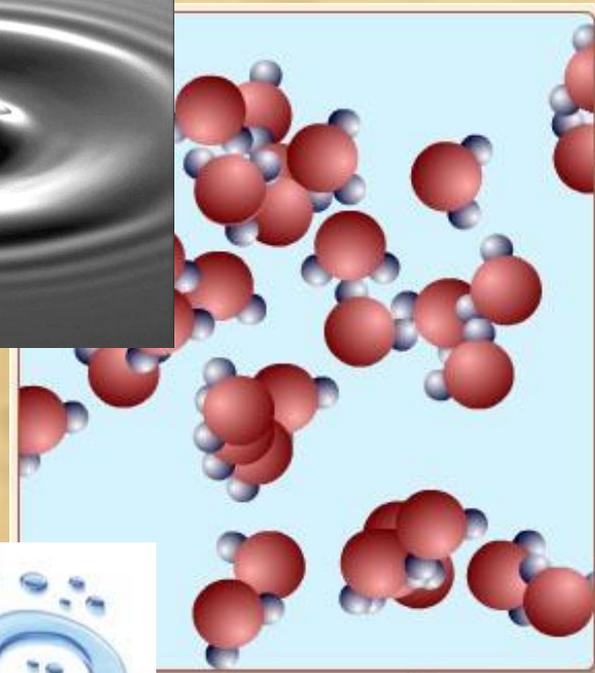
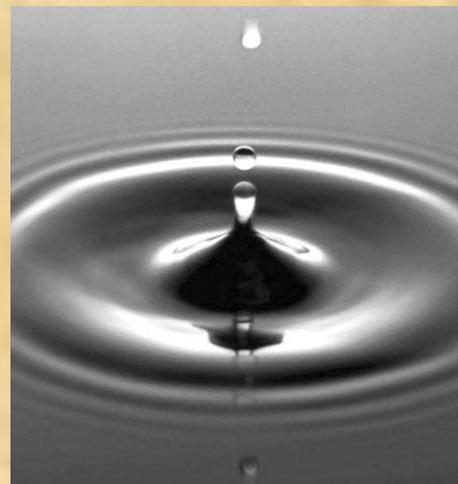


ДИФФУЗИЯ НА КУХНЕ



ВОДА В ЖИДКОМ СОСТОЯНИИ

- В жидкости расстояние между молекулами гораздо меньше чем в паре, и в соответствии с этим межмолекулярные силы сцепления в жидкости гораздо больше, чем в паре.
- «Колебательное» движение молекул жидкости сменяется «свободным» переходом из одного места в другое.

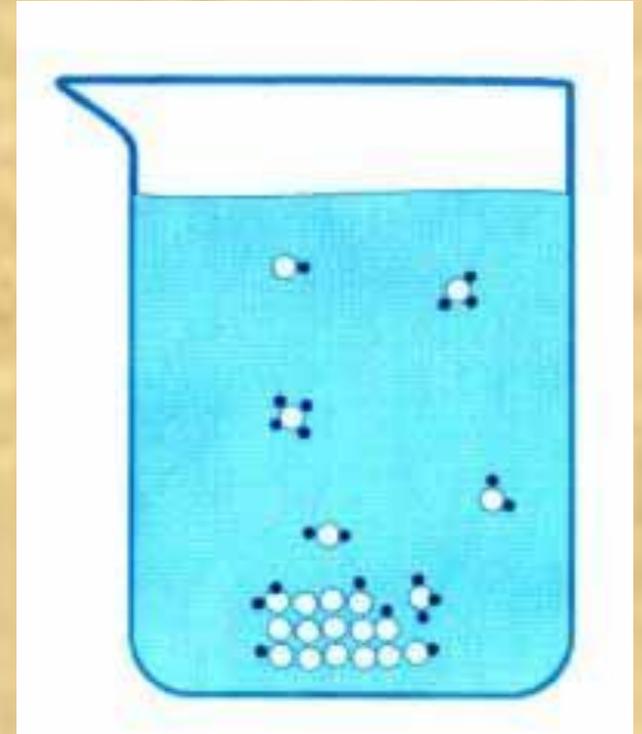


Вода

Лед

ДИФФУЗИЯ

- **Явление, при котором вещества сами собой смешиваются друг с другом называется ДИФФУЗИЕЙ.**
- **Диффузия доказывает, что молекулы все время движутся и притом в различных направлениях.**



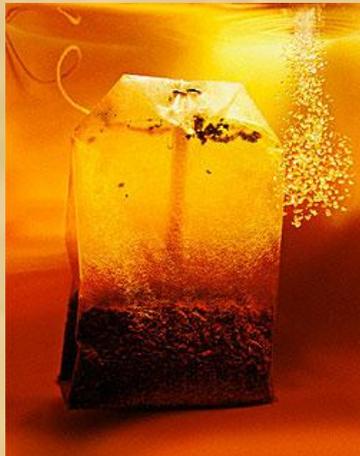
Растворение газов в воде

- Проникновение молекул кислорода, азота, углекислого газа и других газов, составляющих воздух, в воду и дальнейшая диффузия их по всему объему воды – это растворение воздуха в воде.
- Масса газа, растворенного в жидкости зависит
 1. от парциального давления газа над жидкостью,
 2. от температуры и
 3. от рода жидкости.
- При нагревании воды и особенно при кипячении ее растворенные в ней газы удаляются почти полностью.
Присутствие газов в сырой воде и отсутствие их в кипяченой воде - причина того, что кипяченая и сырая вода отличаются по вкусу.



РАСТВОРЕНИЕ ТВЕРДЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОДЕ

- Молекулы растворенного вещества постепенно распределяются среди молекул растворителя – происходит ДИФФУЗИЯ.
- Концентрация раствора – масса растворенного вещества, приходящаяся на единицу объема растворителя.
- Растворимость зависит от рода вещества и от температуры.



МАРИНОВАНИЕ

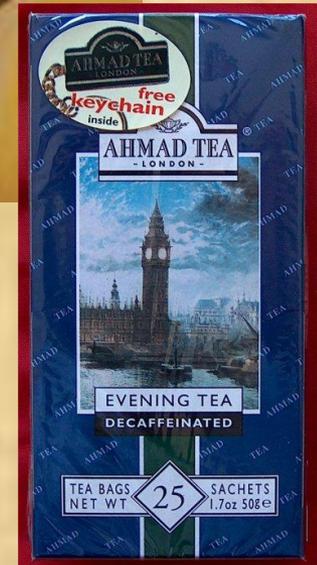


КАК СВАРИТЬ ВАРЕНЬЕ



ВЗАИМНОЕ РАСТВОРЕНИЕ ЖИДКОСТЕЙ

- В Великобритании существует традиция пить чай с молоком.
- Смешивание жидкостей – ДИФФУЗИЯ, происходит быстрее, чем растворение твердых тел, но медленнее, чем растворение газов.



РАСПРОСТРАНЕНИЕ ЗАПАХОВ

