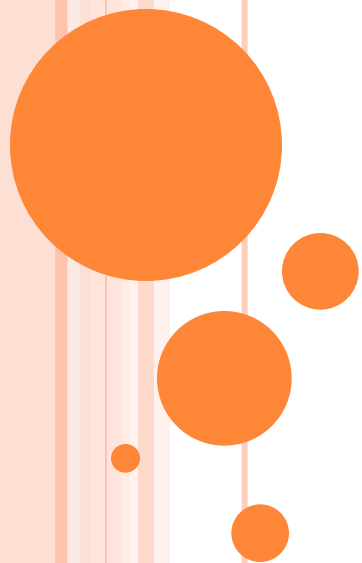


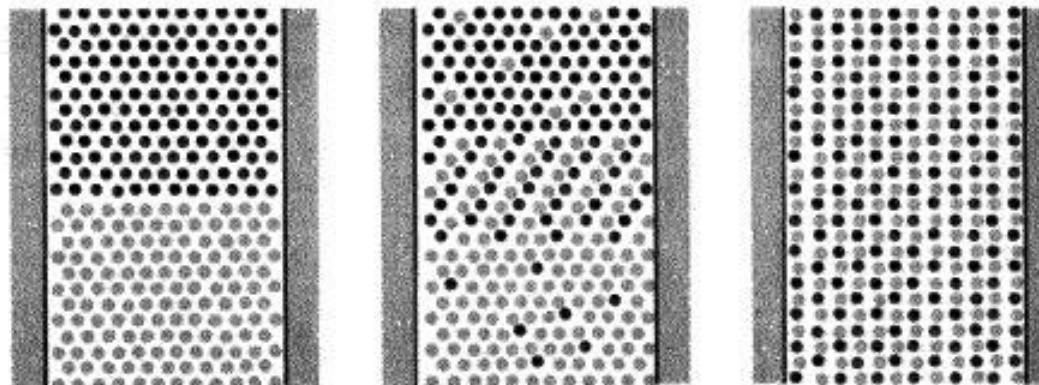
ДИФФУЗИЯ В ПРИРОДЕ.

**Тихонова Дарья
Пахомова Янина
Джамполатов Бегзод
Ипполитова Мария
Хайретдинов Надир**



ЧТО ТАКОЕ ДИФФУЗИЯ ?

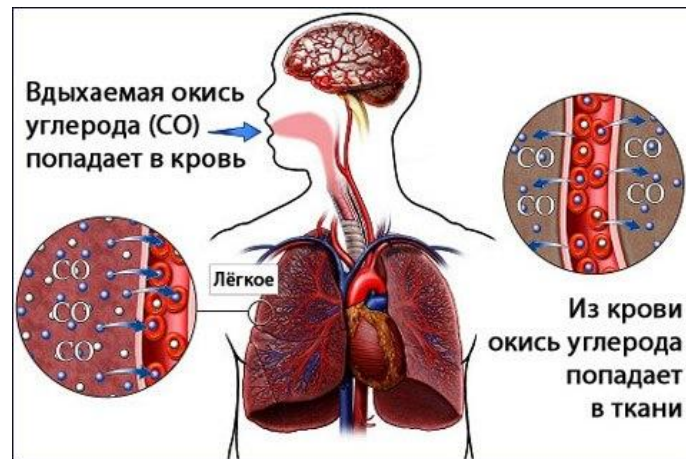
- Диффу́зия (лат. *diffusio* — распространение, растекание, рассеивание, взаимодействие) — процесс взаимного проникновения молекул одного вещества между молекулами другого, приводящий к самопроизвольному выравниванию их концентраций по всему занимаемому объёму. Примером диффузии может служить перемешивание газов или жидкостей.



ДИФФУЗИЯ В ДЫХАНИИ.

Примером диффузии в природе может служить принципиально важный для жизни процесс – дыхание. Именно благодаря диффузии кислород из легких попадает в кровь, а из крови – в органы и ткани организма. Благодаря диффузии выдыхаемый нами углекислый газ не скапливается вокруг нас, а рассеивается в пространстве и смешивается с кислородом, поэтому мы можем длительное время спокойно дышать в закрытой комнате без ветра.

Однако, время от времени все равно необходимо проветривать комнату и впускать свежий воздух, насыщенный кислородом, который опять же благодаря диффузии, быстро распространяется по всему объему комнаты.



- Явление диффузии имеет важные проявления в природе, используется в науке и на производстве. Состав атмосферы вблизи поверхности Земли достаточно однородный, хотя воздух представляет собой смесь газов. Диффузия играет важную роль в питании растений, переносе питательных веществ, кислорода в организме человека и животных. Широко используется в пищевой промышленности при консервировании овощей и фруктов. При выплавке стали. Для придания стальным деталям значительной прочности их помещают в специальные печи, где они насыщаются углеродом. Атомы углерода проникают в поверхностный слой металла и повышают его прочность.



Явление диффузии имеет важные проявления в природе, используется в науке и на производстве.

- Состав атмосферы вблизи поверхности Земли достаточно однородный, хотя воздух представляет собой смесь газов.
- Диффузия играет важную роль в питании растений, переносе питательных веществ, кислорода в организме человека и животных.
- Широко используется в пищевой промышленности при консервировании овощей и фруктов.
- При выплавке стали. Для придания стальным деталям значительной прочности их помещают в специальные печи, где они насыщаются углеродом. Атомы углерода проникают в поверхностный слой металла и повышают его прочность.

