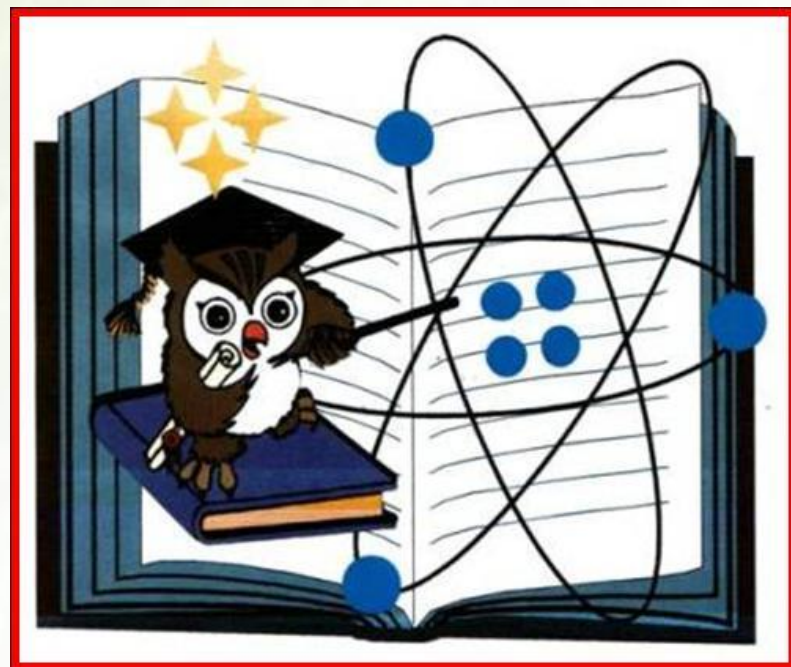
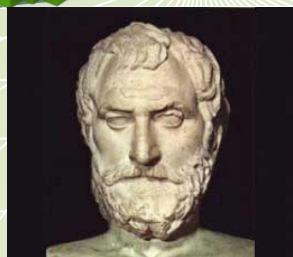
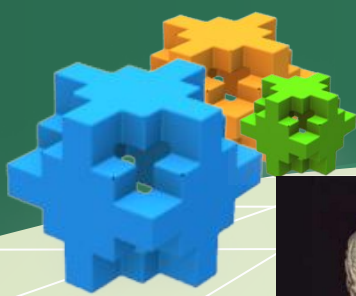


# Строение вещества. Атомы и молекулы



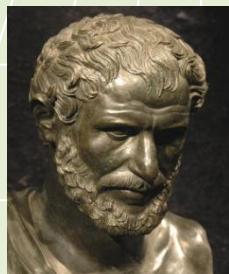
# Что является первоосновой материи ?



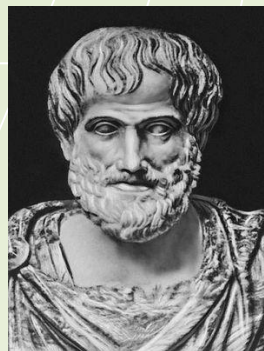
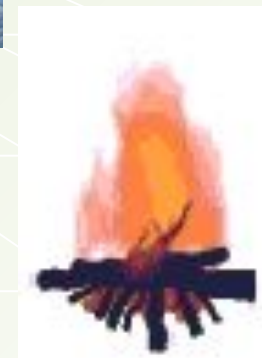
Фалес Милетский (VII-VI вв. до н.э.) – вода



Анаксимен (VI в. до н.э.) – воздух



Гераклит Эфесский (V в. до н.э.) - огонь



Аристотель (IV в. до н.э.) - земля, огонь, вода, воздух



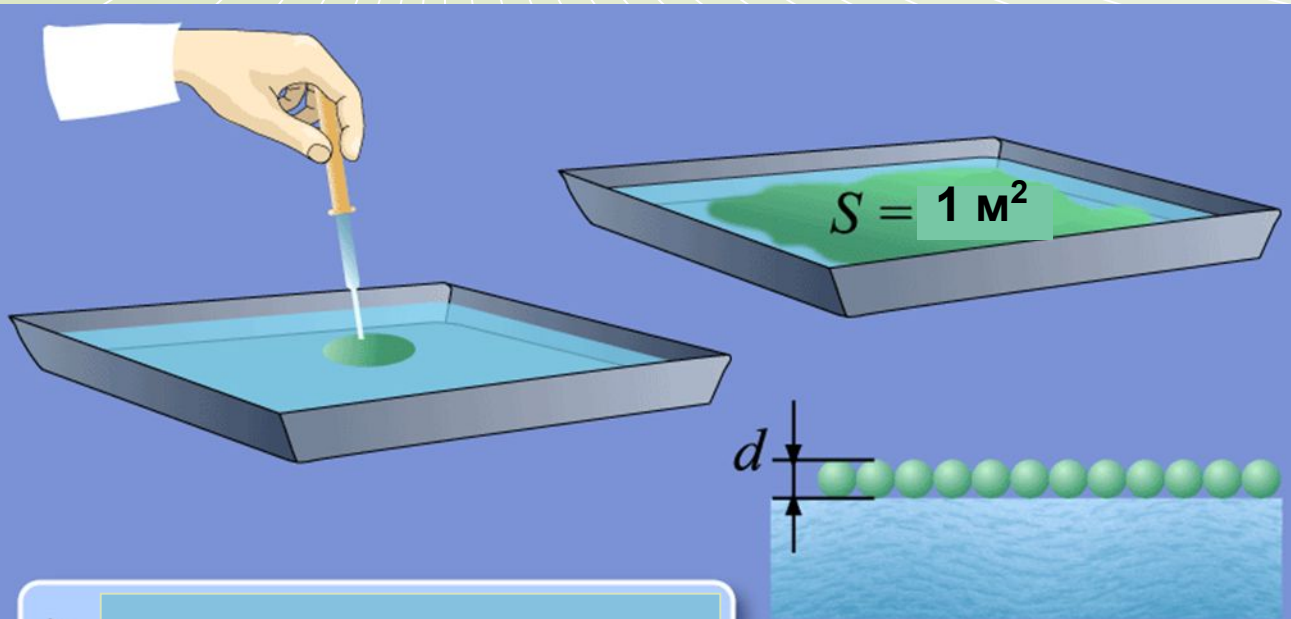
# Вещества, созданные человеком



# Размеры частиц



Английский физик  
**Джон Релей**  
(1842 – 1919)



$$V = 1 \text{ мм}^3$$

$$d = \frac{V}{S} = \frac{1 \text{ мм}^3}{1\,000\,000 \text{ мм}^2} =$$

$$\frac{1}{1\,000\,000} \text{ мм}$$



# **АТОМ** –

(от греческого atomos – «неделимый»)  
**мельчайшая химически неделимая  
частица вещества**



**«Ничего не существует,  
кроме атомов и пустоты...»**

**Древнегреческий ученый  
Демокрит**

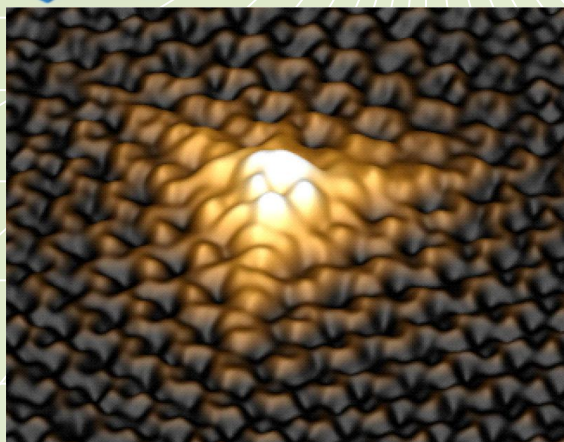


# Электронный микроскоп

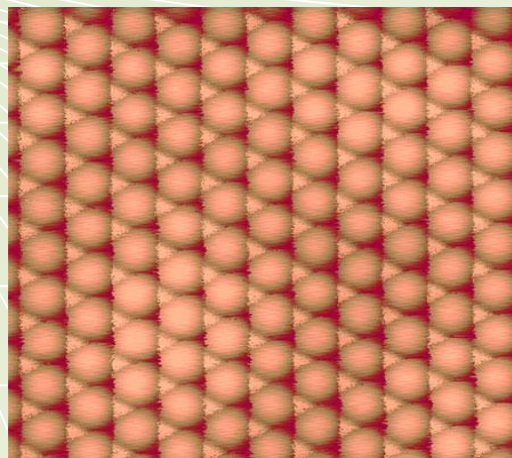


**Современные электронные микроскопы  
дают увеличение в 70 тысяч раз**

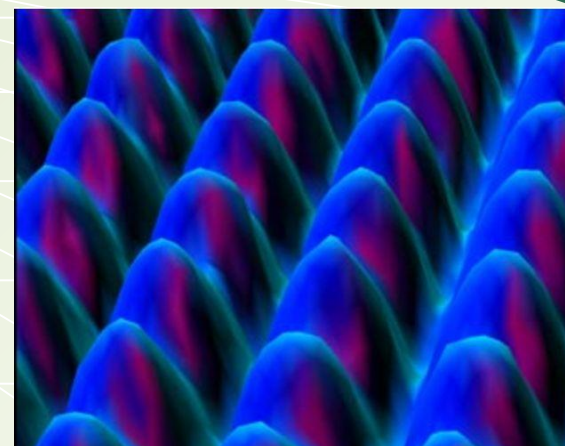
# Атомы химических элементов



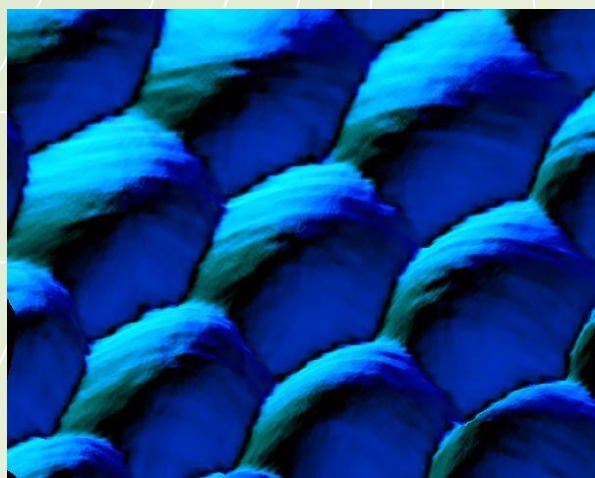
Атомы золота



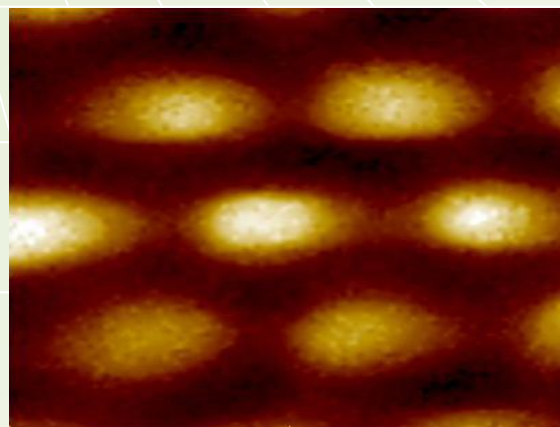
Атомы кобальта



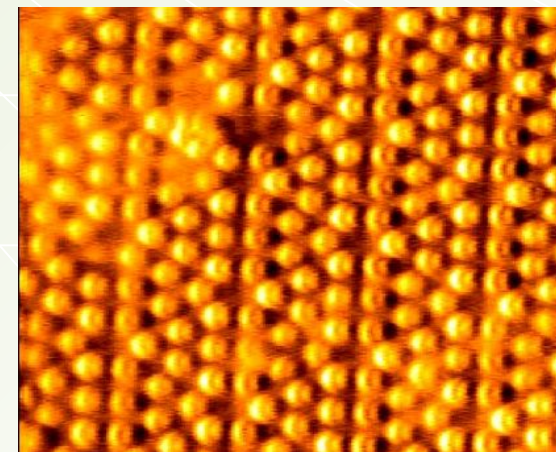
Атомы никеля



Атомы платины



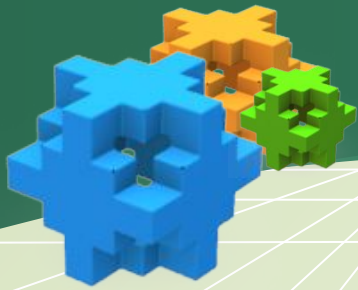
Атомы углерода



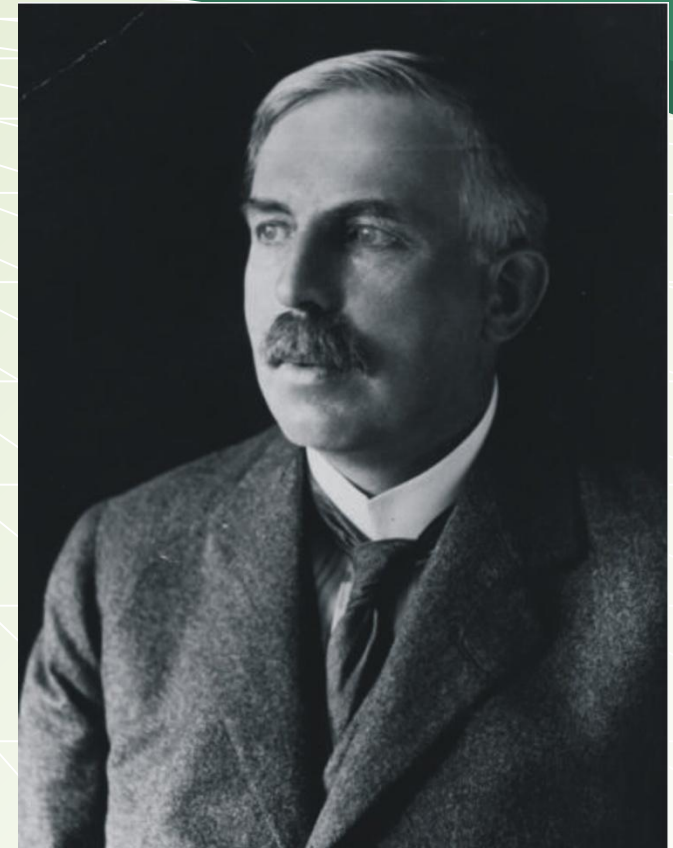
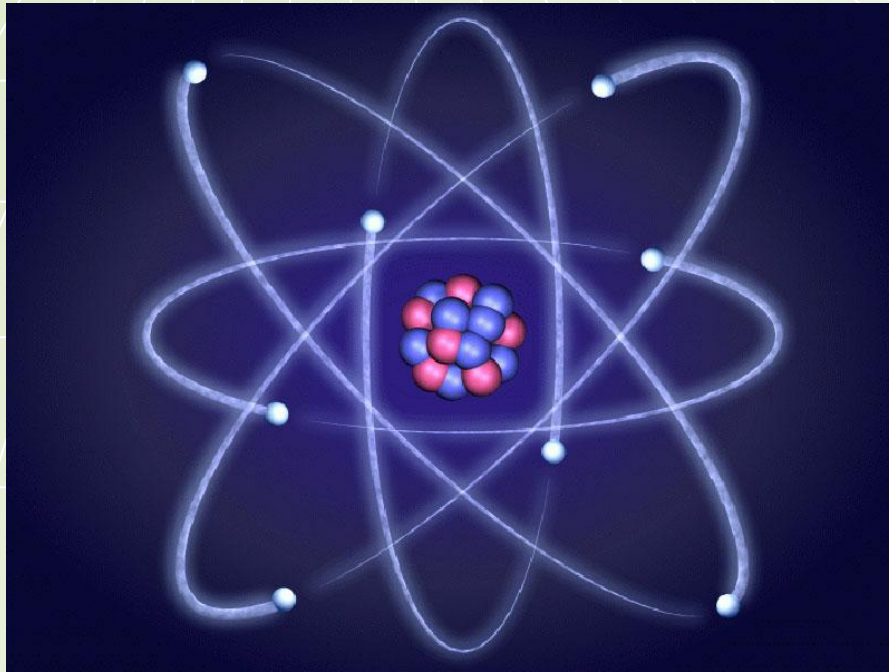
Атомы кремния



# Строение атома



1. Атомное ядро (в 100 тысяч раз меньше атома)
2. Вокруг ядра движутся легкие частицы – электроны

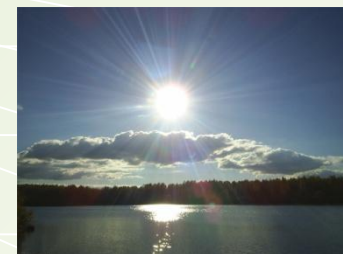


Английский ученый  
**Эрнест Резерфорд**  
(1871- 1937)

Ядро состоит из частиц: протонов и нейтронов.



# Самые распространенные атомы



**Во Вселенной:**

атомы водорода, атомы гелия (99%)

**В земной коре:**

атомы кислорода, атомы кремния



**В воде:**

атомы водорода и кислорода



**В атмосфере Земли:**

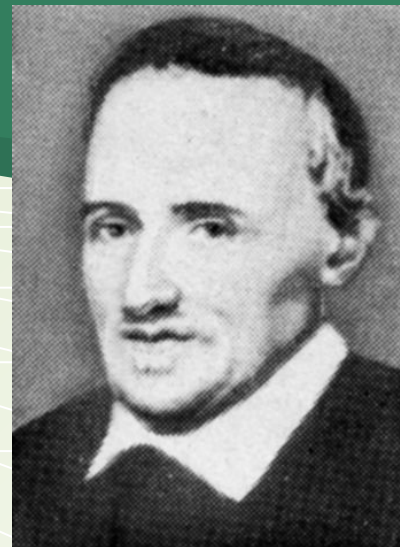
атомы азота и кислорода



# Молекулы



В 1647 году **Пьер Гассенди**  
(французский физик)  
ввел слово «**молекула**».



Слово «молекула» переводится как «маленькая масса»

**Молекула** – мельчайшая частица вещества,  
сохраняющая его химические свойства

Молекулы **одного и того же** вещества **одинаковы**,  
**разных** веществ – **разные** (по размерам, составу)

**Молекула** состоит из **атомов**



# ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

www.calc.ru



Д.И. Менделеев  
1834-1907

Периоды	Ряды	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																Энергетический уровень	
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII			
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б		
1	1	<b>H</b> водород 1,008																<b>He</b> гелий 4,003	
2	2	<b>Li</b> литий 6,941	<b>Be</b> бериллий 9,012	<b>B</b> бор 10,811	<b>C</b> углерод 12,011	<b>N</b> азот 14,007	<b>O</b> кислород 15,999	<b>F</b> фтор 18,998										<b>Ne</b> неон 20,179	
3	3	<b>Na</b> натрий 22,99	<b>Mg</b> магний 24,312	<b>Al</b> алюминий 26,982	<b>Si</b> кремний 28,086	<b>P</b> фосфор 30,974	<b>S</b> сера 32,064	<b>Cl</b> хлор 35,453										<b>Ar</b> аргон 39,948	
4	4	<b>K</b> калий 39,102	<b>Ca</b> кальций 40,08	<b>Sc</b> скандий 44,956	<b>Ti</b> титан 47,88	<b>V</b> ванадий 50,942	<b>Cr</b> хром 51,996	<b>Mn</b> марганец 54,938	<b>Fe</b> железо 55,845	<b>Co</b> кобальт 58,933	<b>Ni</b> никель 58,7								
	5	<b>Cu</b> медь 63,546	<b>Zn</b> цинк 65,38	<b>Ga</b> галлий 69,72	<b>Ge</b> германий 72,64	<b>As</b> мышьяк 74,922	<b>Se</b> селен 78,96	<b>Br</b> бром 79,904											<b>Kr</b> криптон 83,8
5	6	<b>Rb</b> рубидий 85,468	<b>Sr</b> стронций 87,62	<b>Y</b> итрий 88,906	<b>Zr</b> цирконий 91,224	<b>Nb</b> ниобий 92,906	<b>Mo</b> молибден 95,94	<b>Tc</b> технеций 98	<b>Ru</b> рутений 101,07	<b>Rh</b> родий 100,908	<b>Pd</b> палладий 106,4								
	7	<b>Ag</b> серебро 107,868	<b>Cd</b> кадмий 112,41	<b>In</b> индий 114,82	<b>Sn</b> олово 118,71	<b>Sb</b> сурьма 121,75	<b>Te</b> теллур 127,6	<b>I</b> йод 126,905											<b>Xe</b> ксенон 131,3
6	8	<b>Cs</b> цезий 132,905	<b>Ba</b> барий 137,34	57-71 лантаноиды		<b>Hf</b> hafний 178,49	<b>Ta</b> тантал 180,948	<b>W</b> вольфрам 183,85	<b>Re</b> рений 186,207	<b>Os</b> осмий 190,2	<b>Ir</b> иридий 192,22	<b>Pt</b> платина 195,08							
	9	<b>Au</b> золото 196,967	<b>Hg</b> ртуть 200,59	<b>Tl</b> таллий 204,37	<b>Pb</b> свинец 207,2	<b>Bi</b> висмут 208,98	<b>Po</b> полоний 210	<b>At</b> астат 210											<b>Rn</b> радон 222
7	10	<b>Fr</b> франций 223	<b>Ra</b> радий 226	89-103 актиноиды		<b>Rf</b> рутерфордий 261	<b>Db</b> дубний 262	<b>Sg</b> сисборгий 263	<b>Bh</b> борий 264	<b>Hn</b> ханей 265	<b>Mt</b> мейтнерий 266	110							
Высшие оксиды		R <sub>2</sub> O	RO	R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	RO <sub>2</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	RO <sub>3</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	RO <sub>4</sub>										
Летучие водородные соединения					RH <sub>4</sub>	RH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> R	HR											



- s-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

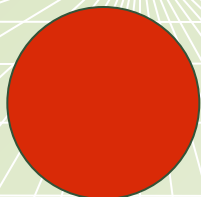
## Л А Н Т А Н О И Д Ы

57 <b>La</b> лантан 138,905	58 <b>Ce</b> церий 140,12	59 <b>Pr</b> празеодим 140,908	60 <b>Nd</b> неодим 144,24	61 <b>Pm</b> прометей 145	62 <b>Sm</b> самарий 150,4	63 <b>Eu</b> европий 151,96	64 <b>Gd</b> гадолиний 157,25	65 <b>Tb</b> тербий 158,928	66 <b>Dy</b> диспрозий 162,5	67 <b>Ho</b> гольмий 164,93	68 <b>Er</b> эрбий 167,26	69 <b>Tm</b> тмий 168,934	70 <b>Yb</b> ytterбий 173,054	71 <b>Lu</b> лютеций 174,967
-----------------------------------	---------------------------------	--------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	------------------------------------	-----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-------------------------------------	------------------------------------

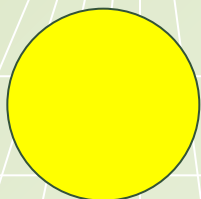
## А К Т И Н О И Д Ы

89 <b>Ac</b> актиний 227	90 <b>Th</b> торий 232,038	91 <b>Pa</b> протактиний 231,036	92 <b>U</b> уран 238,029	93 <b>Np</b> нептуний 237	94 <b>Pu</b> плутоний 244	95 <b>Am</b> амерций 243	96 <b>Cm</b> курий 247	97 <b>Bk</b> берклий 247	98 <b>Cf</b> кальфорний 251	99 <b>Es</b> эйнштейний 252	100 <b>Fm</b> фермий 257	101 <b>Md</b> мendelevий 258	102 <b>No</b> нобелий 259	103 <b>Lr</b> лоуренсий 260
--------------------------------	----------------------------------	--	--------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------

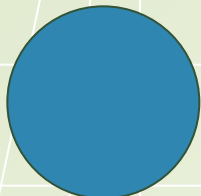
# Молекулы состоят из атомов



Атом водорода - H



Атом кислорода - O

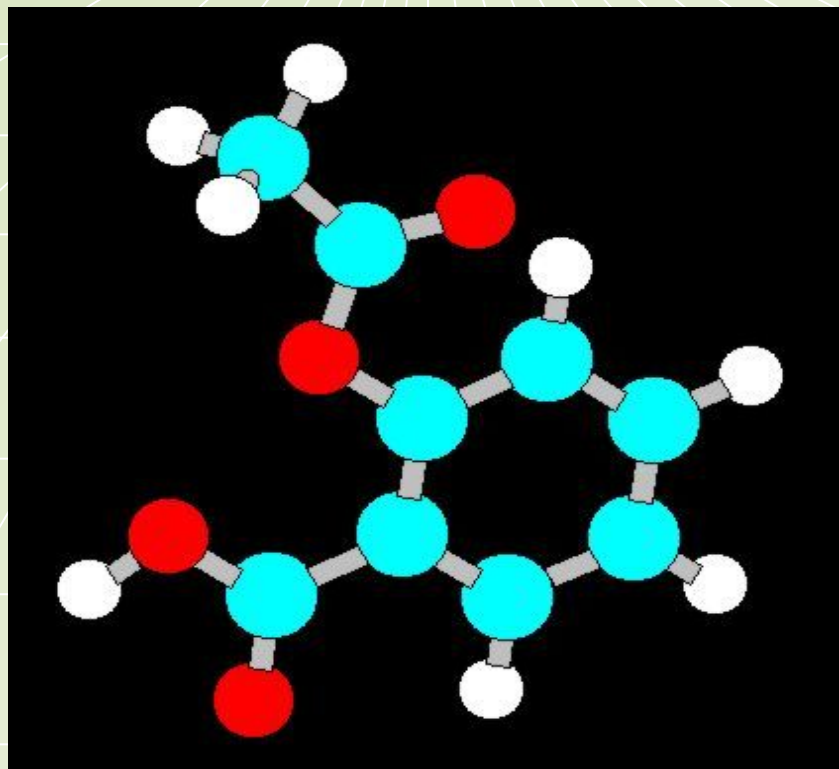


Атом углерода - C

1. Молекула водорода	$H_2$	
2. Молекула кислорода	$O_2$	
3. Молекула воды	$H_2O$	
4. Молекула углекислого газа	$CO_2$	

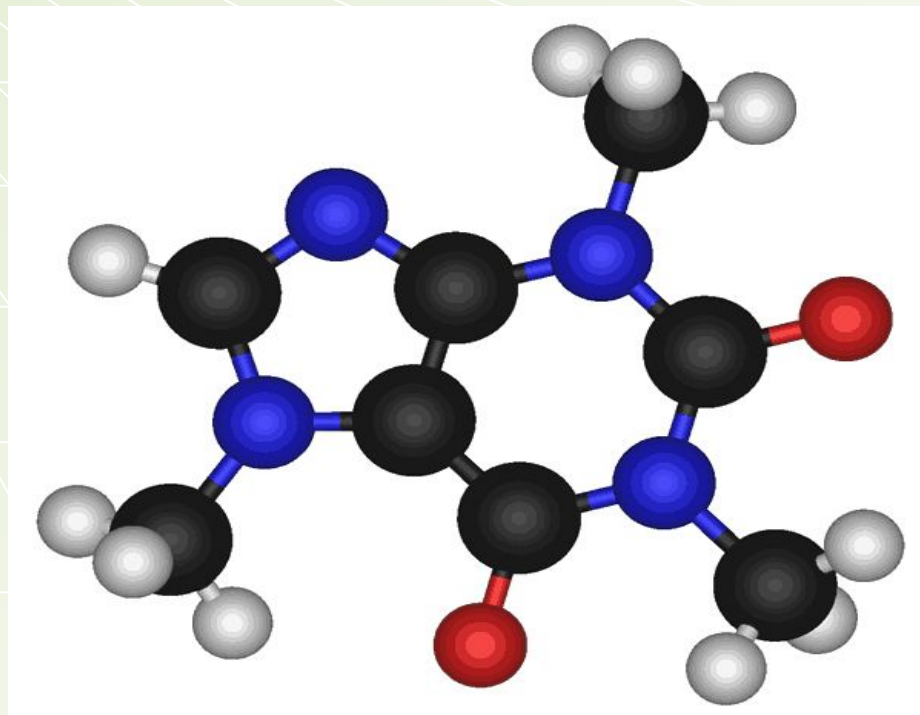


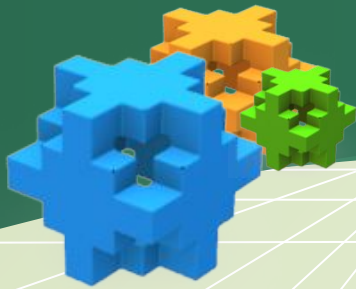
# Вещества состоят из молекул, а молекулы из атомов



Молекула аспирина

Молекула кофе





**Тело**



**Вещество**



**Молекула**



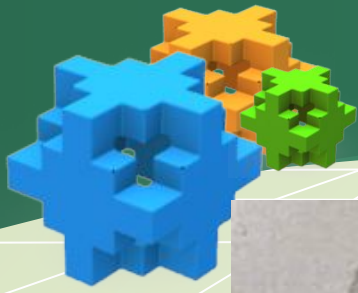
**АТОМ**



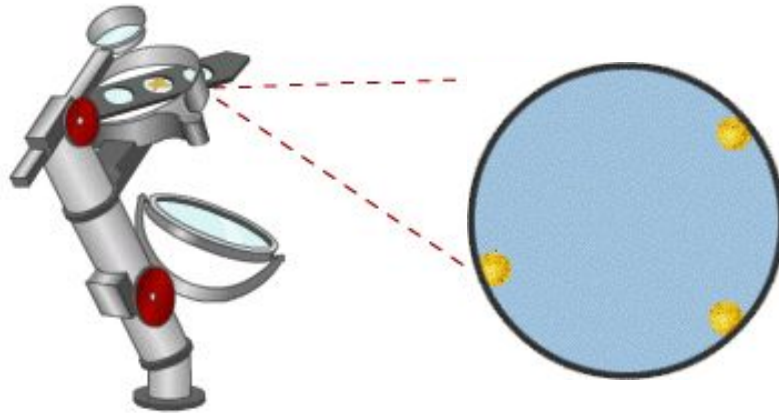


## Роберт Броун

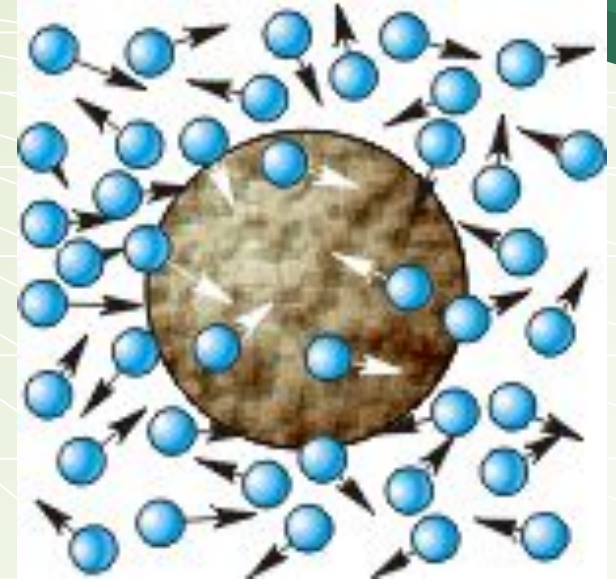
британский ботаник,  
член Лондонского  
королевского  
общества. Родился  
21 декабря 1773  
года в Шотландии.  
Учился в  
Эдинбургском  
университете,  
изучая медицину и  
ботанику.



**В 1827 году Броун, разглядывая под микроскопом выделенные из клеток пыльцы североамериканского растения взвешенные в воде цитоплазматические зёрна, неожиданно обнаружил, что они непрерывно дрожат и передвигаются с места на место.**

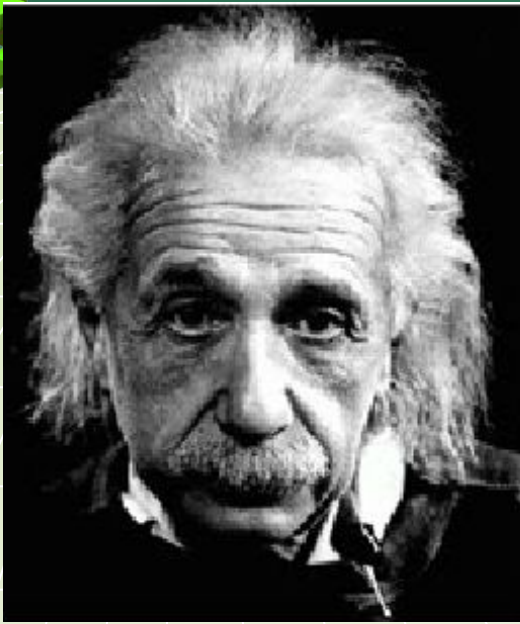




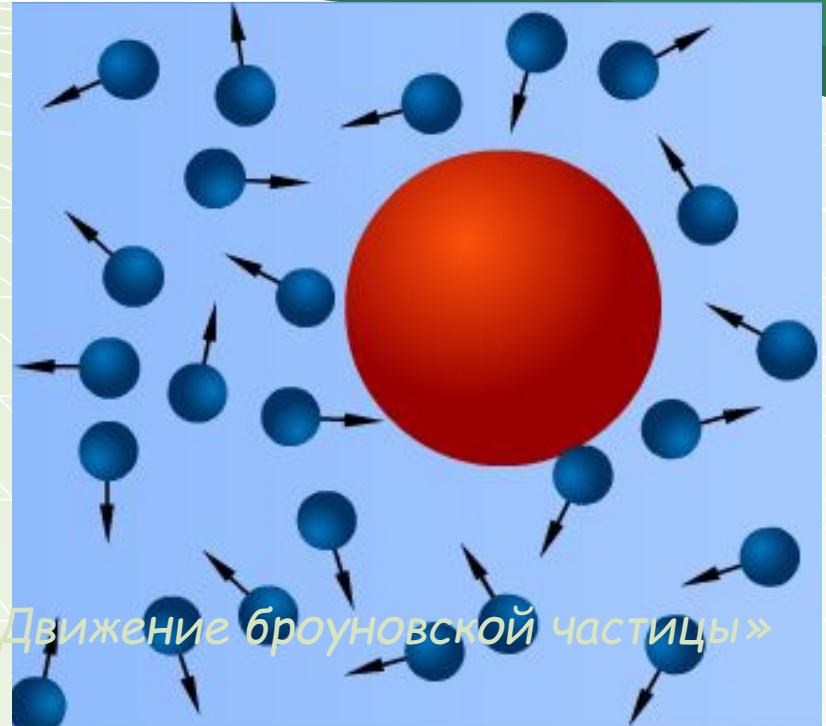


## Мариан Смолуховский (1872-1917)

Впервые в 1904 году дал строгое объяснение броуновского движения



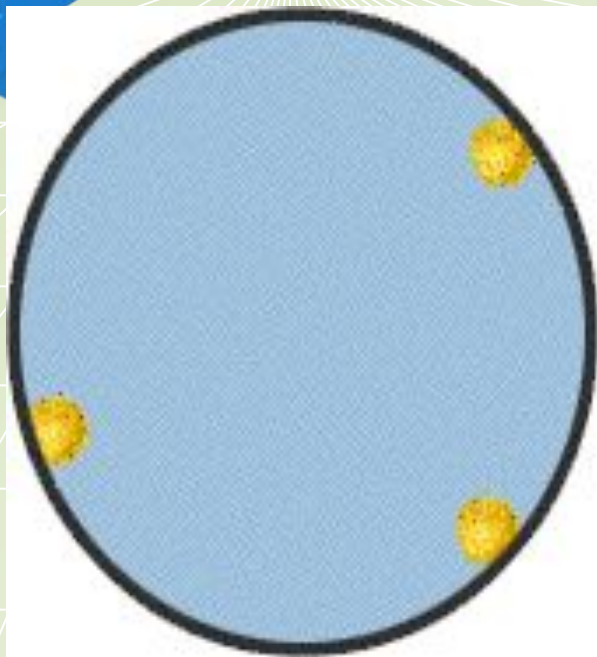
Немецкий ученый  
Альберт Эйнштейн  
(1879-1955)



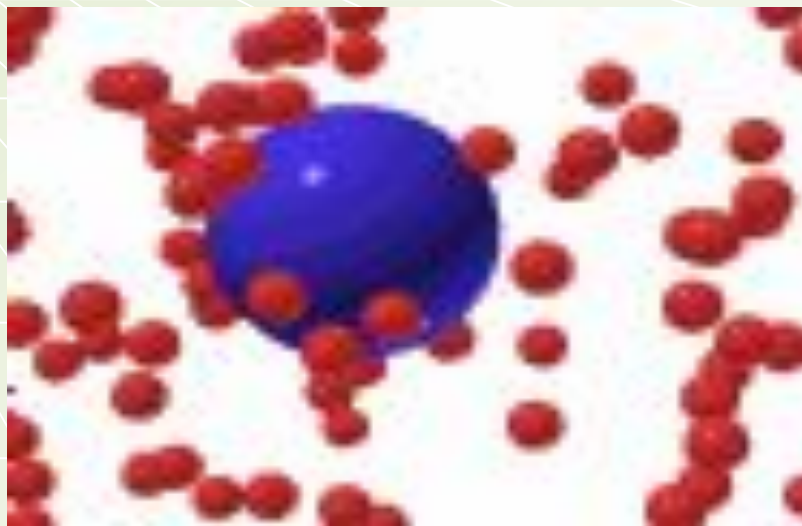
«Движение броуновской частицы»

Наилучшее экспериментальное подтверждение того, что молекулы веществ движутся непрерывно и хаотично.

**Броуновское движение** - беспорядочное движение мельчайших частиц в газе или жидкости.



Броуновское движение никогда не прекращается. В капле воды, если она не высыхает, движение крупинок можно наблюдать в течение многих лет. Оно не прекращается ни летом, ни зимой, ни днем, ни ночью

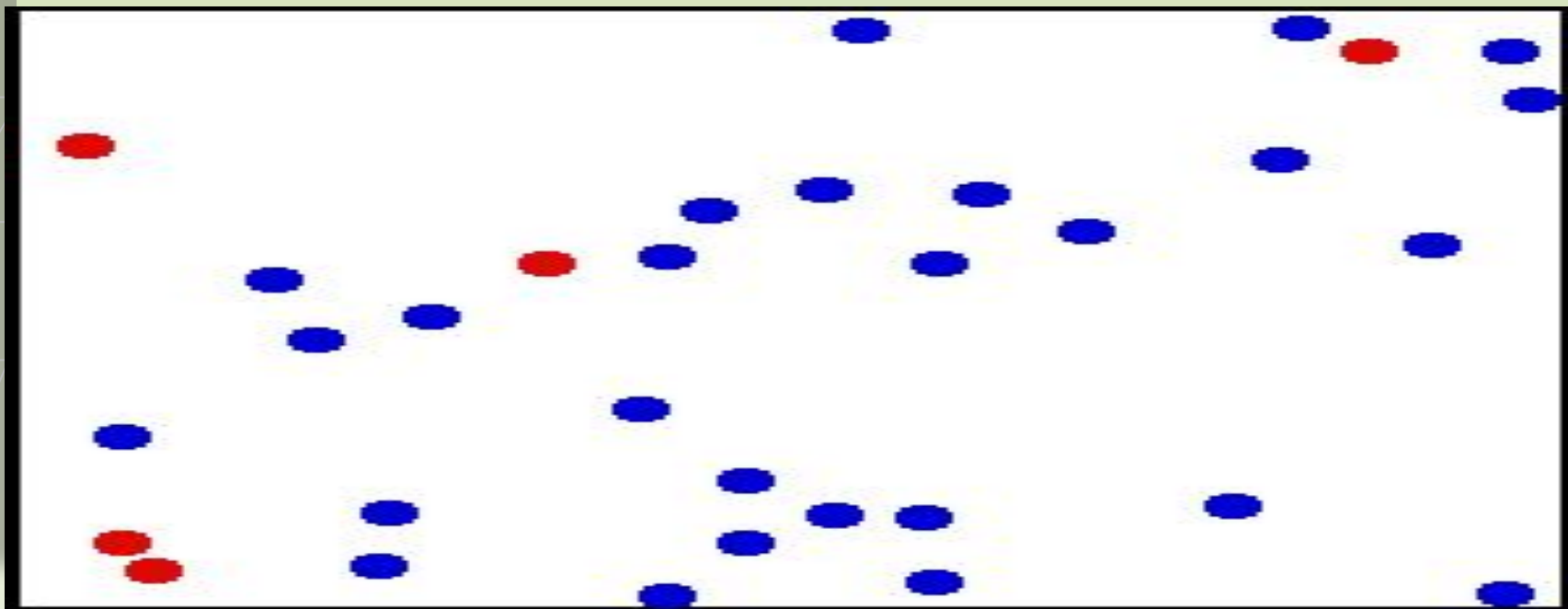


Мельчайшие частички вели себя, как живые, причем «танец» частиц ускорялся с повышением температуры и с уменьшением размера частиц и явно замедлялся при замене воды более вязкой средой.



# Какова причина броуновского движения?

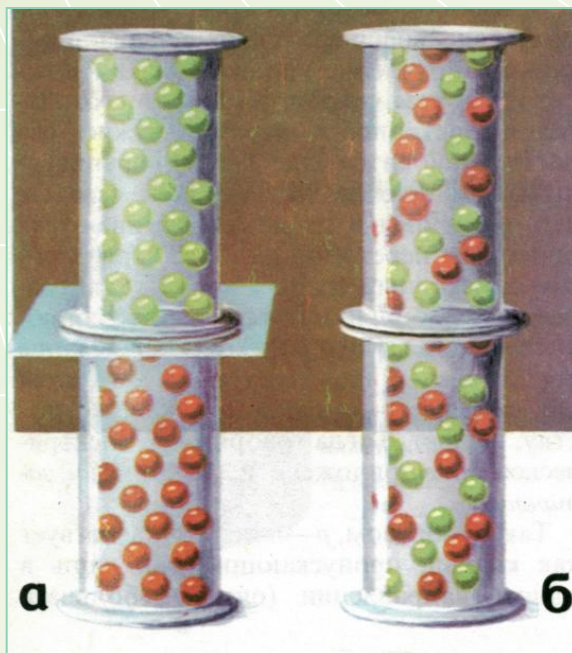
Непрерывное, никогда не прекращающиеся движение молекул жидкости (газа), в котором находятся крупинки твердого тела





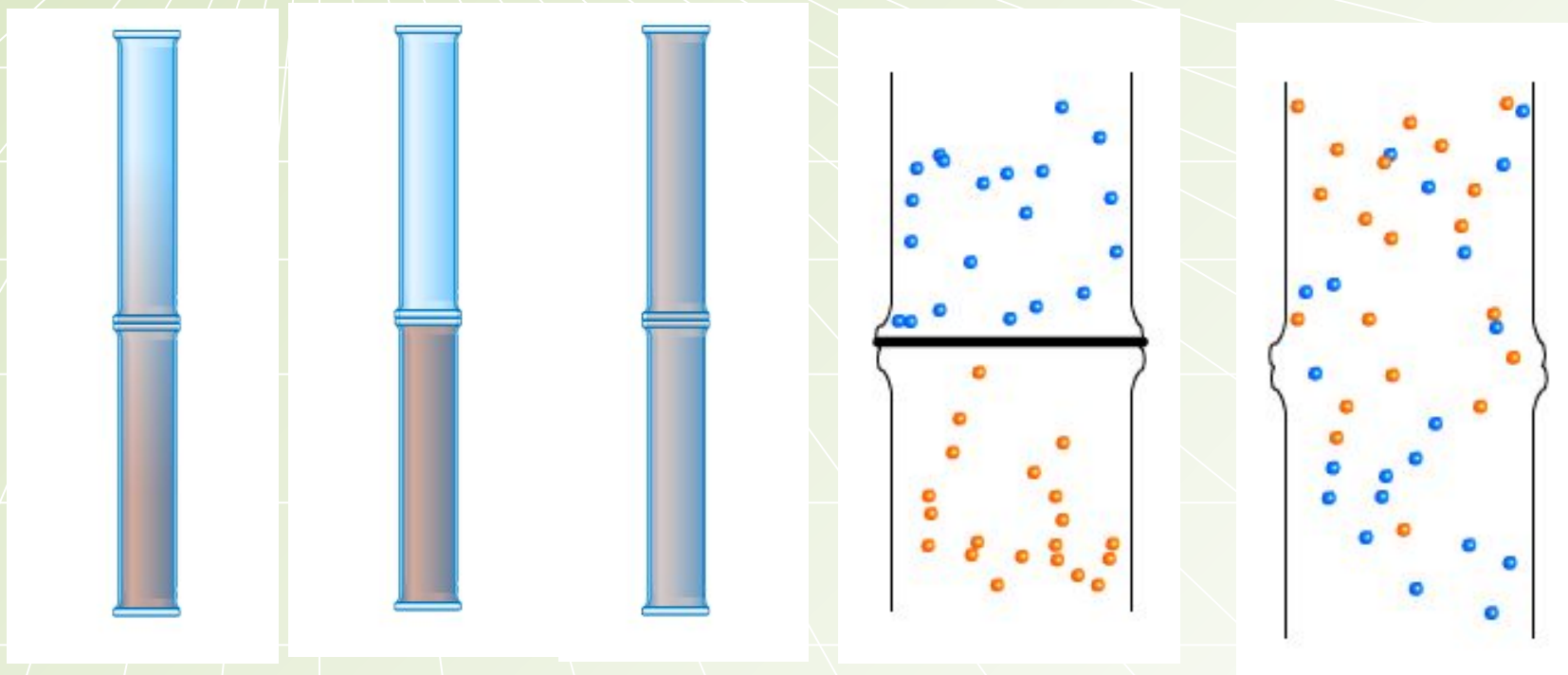
Явление, при котором молекулы одного вещества проникают между молекулами другого, называется **диффузией**

**ДИФФУЗИЯ** (лат. diffusio — распространение, растекание, рассеивание)





# Взаимодействие молекул жидкостей

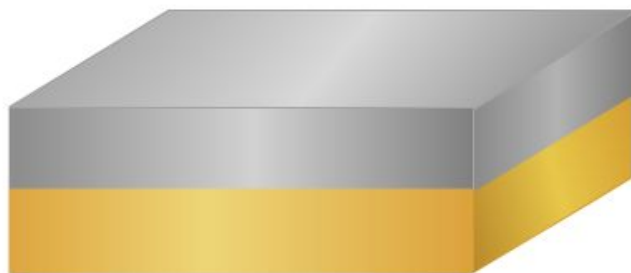


\*«Растворение сахара в воде»

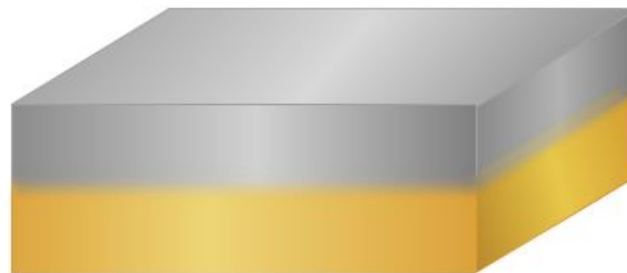




# Взаимодействие молекул твердых тел



а) в момент соприкосновения



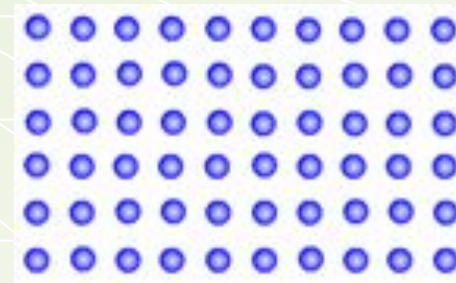
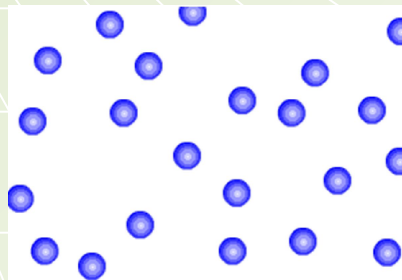
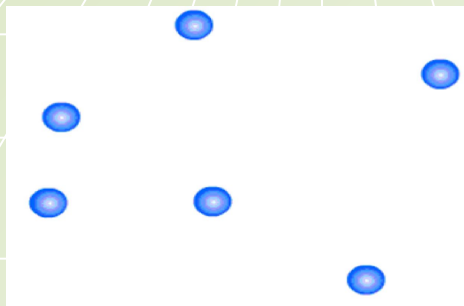
б) через 5 лет

Две хорошо отшлифованные пластины свинца и золота пролежали друг на друге 5 лет. За это время молекулы свинца и золота проникли друг в друга (перемешались) на расстояние около 1 мм.

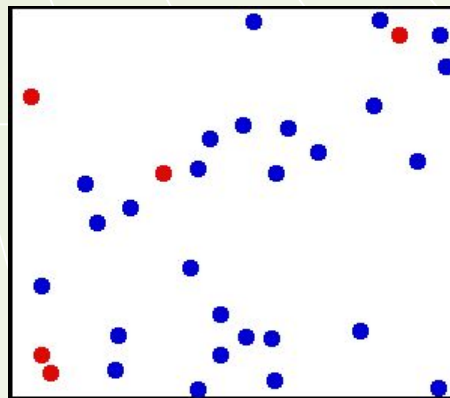
\*«Диффузия твердых тел»



Наиболее быстро диффузия происходит в газах, медленнее в жидкостях и совсем медленно (годами) в твердых телах.



Скорость диффузии зависит от **температуры**





# Применение диффузии

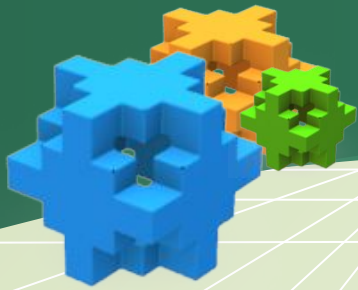






# Применение диффузии



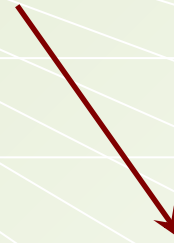
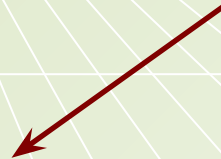


## Вывод

Диффузия играет большую роль в жизни человека. Она используется не только на предприятиях и в промышленности, но и в быту. Благодаря диффузии происходит множество важных жизненных процессов, обеспечивающих жизнь на Земле и существование всего живого.



# Смачивание и несмачивание



притяжение между молекулами жидкости **меньше**, чем между молекулами жидкости и поверхности



притяжение между молекулами жидкости **больше**, чем между молекулами жидкости и поверхности



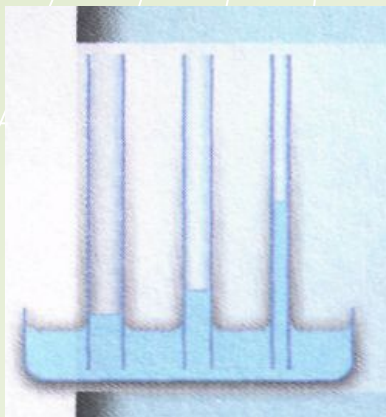




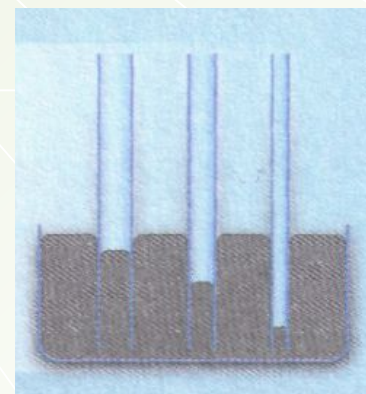
# **Капилляр- это тонкая трубка**



**Смачивающая  
жидкость**



**Несмачивающая  
жидкость**

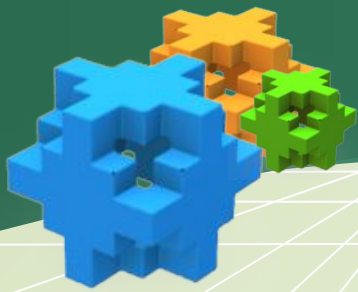




# Проявление капиллярности

<b><i>в быту</i></b>	<b><i>в технике</i></b>	<b><i>в природе</i></b>
<i>удаление влаги полотенцем и т.п.</i>	<i>подвод смазки к деталям автомашин фитильным способом.</i>	<i>питание корневой системы растений</i>
<i>удаление излишек чернил промокательной бумагой.</i>	<i>закупорка пор при изготовлении писчей бумаги.</i>	<i>вспашка земли для задержания влаги (разрушение капилляров)</i>
<i>использование фитилей в керосиновых лампах и т.п.</i>	<i>сырость стен домов.</i>	<i>дыхание растений через систему капилляров в строении</i>

# Домашнее задание



1. §§ 7 – 11, читать, отвечать на вопросы
2. принести горох и пшено (по 20 – 40 штук)
3. Тетрадь – тренажер стр 14 №№ 1 – 6, стр 15 № 1



# Рефлексия



Я все очень хорошо понял,  
мне было интересно



Мне все понятно, но материал  
не всегда интересен



Я не все понял, но мне было  
интересно



Я ничего не понял и на уроке  
скучал