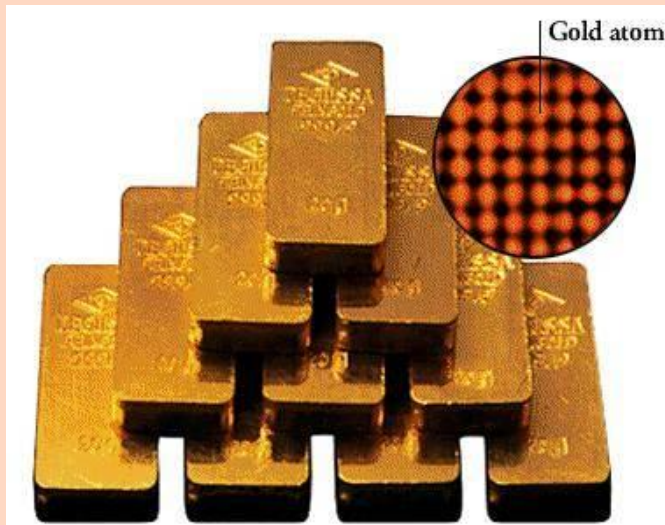


Строение вещества



*Презентация выполнена
учителем*

*МАОУ «Лицей № 62» г.
Саратова Лысенко Л.Н*

Что является первоосновой материи?

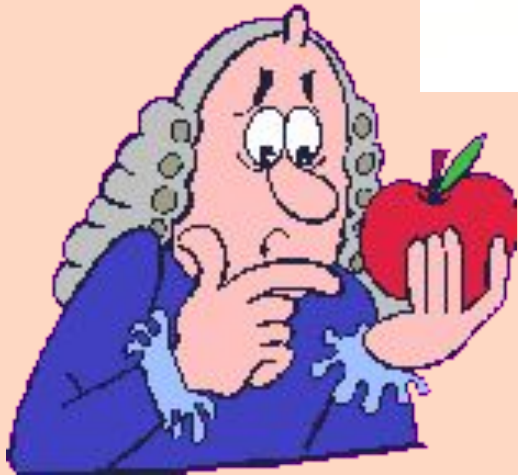
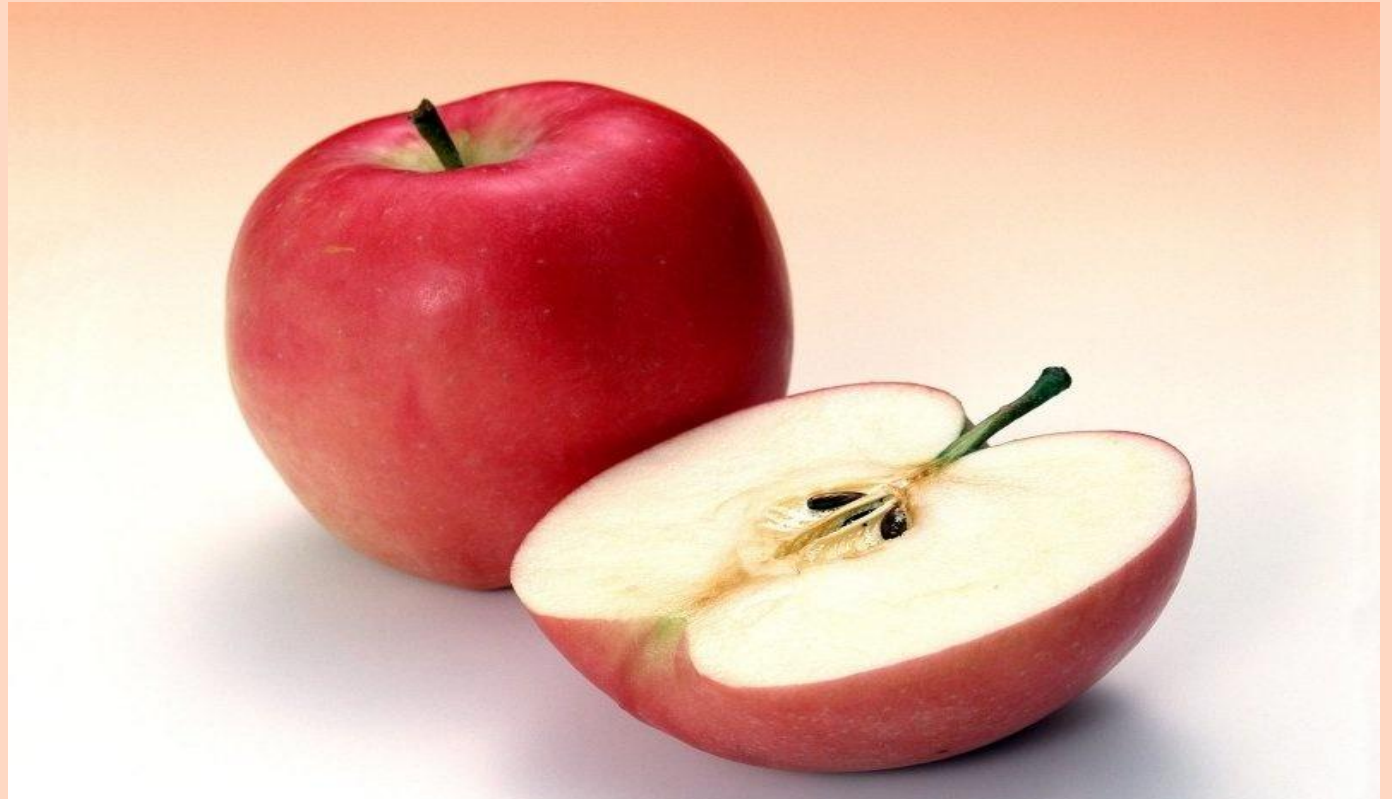
Анаксимен (VI в. до н.э.) – воздух

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

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

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

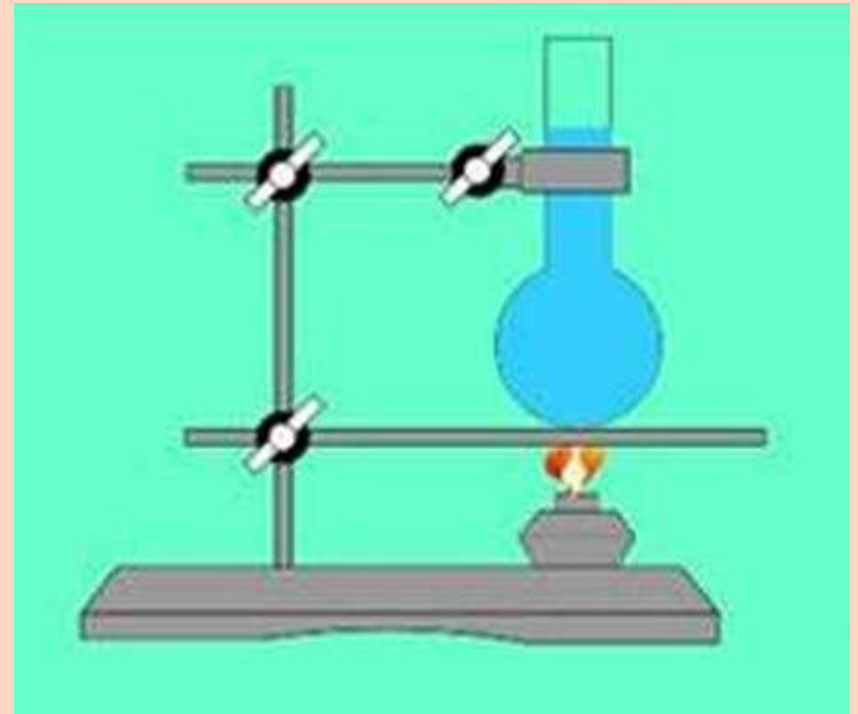
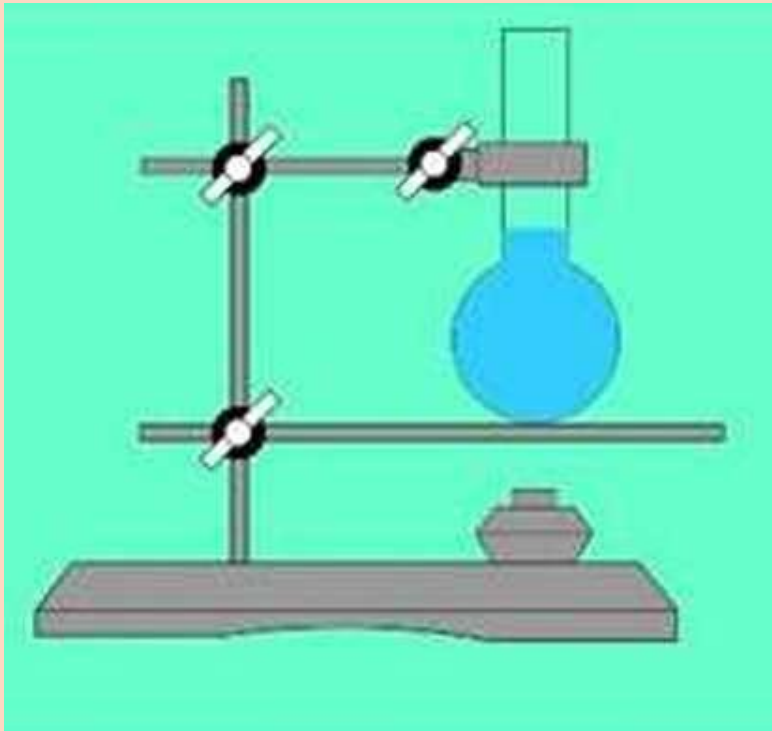




**ДО КАКИХ ПОР МОЖНО
РАССЕКАТЬ ЯБЛОКО НА
ЧАСТИ?**

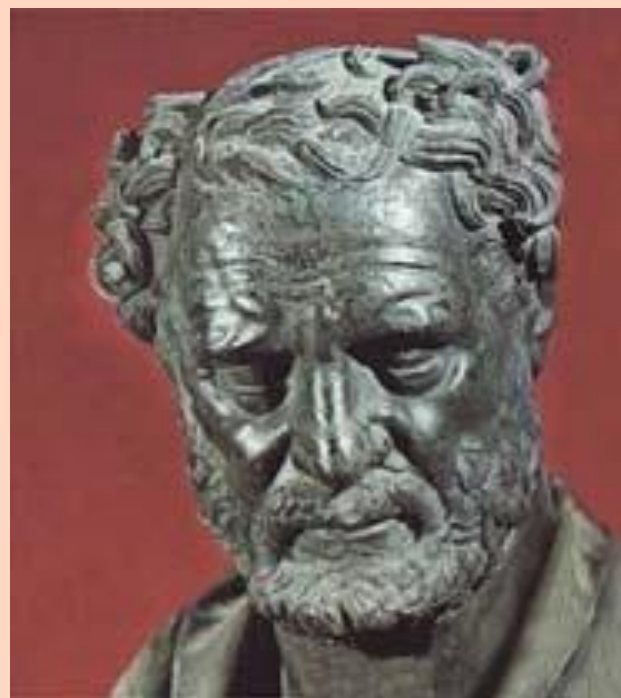
Тепловое расширение тел

Расширение жидкости при нагревании

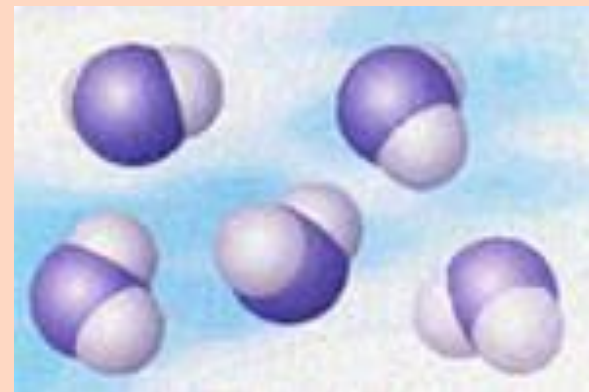


Демокрит (древнегреческий философ)
выдвинул гипотезу о существовании
мельчайших частиц еще в IV веке до н.э.

«Всё состоит из частиц...
вещи отличаются друг от
друга частицами, из
которых состоят, их
порядком и
расположением...»



Частицы, из которых состоит вещество, называют молекулами



В 1647 г. Пьер Гассенди (франц.) ввел слово «молекула» (molecula, уменьшительное от лат. moles — масса)

Молекула вещества – мельчайшая частица, сохраняющая его химические свойства.

Самая малая частица воды – молекула воды.

Самая малая частица сахара – молекула сахара

Каковы размеры молекул?

Если
молекула



то наш
кулак



Можно ли увидеть молекулы?

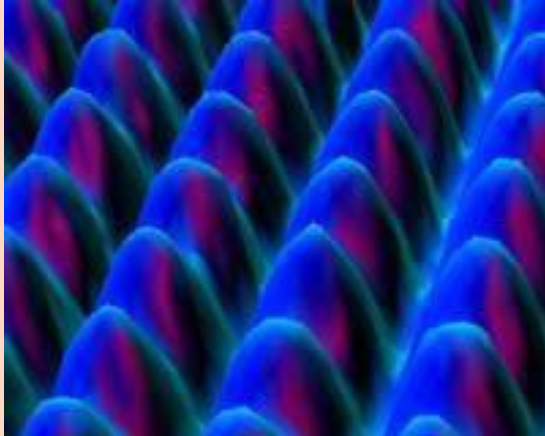
Молекулы нельзя увидеть в оптический микроскоп. Можно получить фотографии молекул и атомов с помощью **электронного микроскопа**

-



Изображения атомов

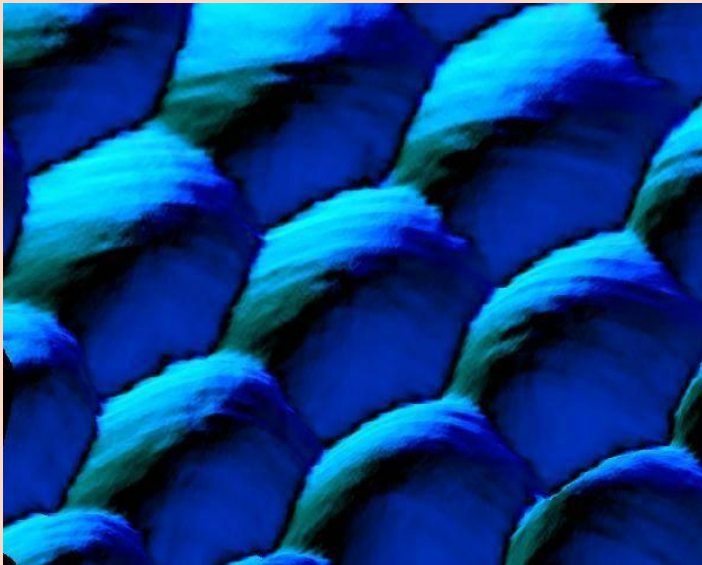
никел
ь



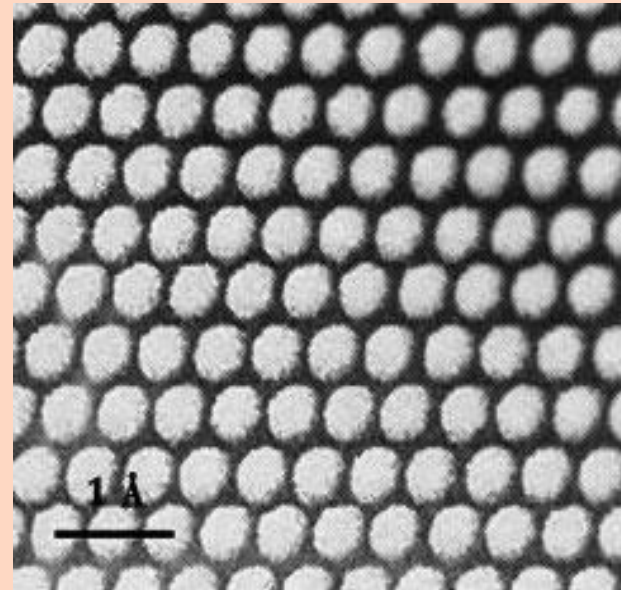
углеро
д

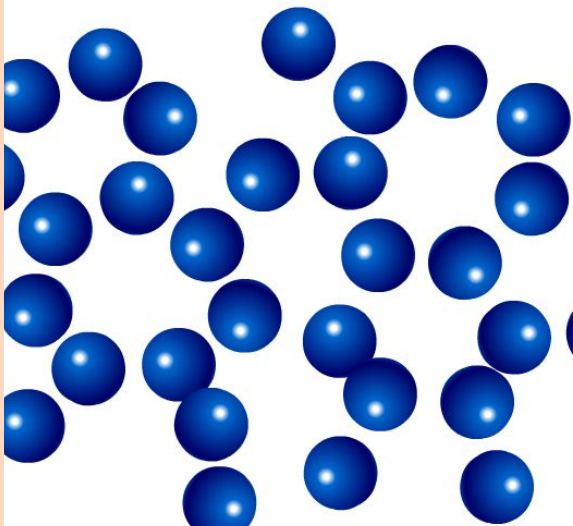


платин
а



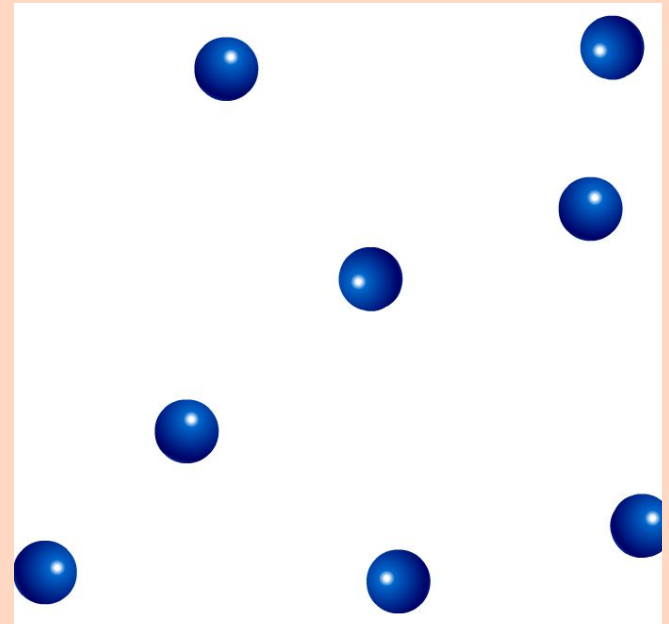
ЗОЛОТ
О





**Вещества состоят из
отдельных частиц , между
которыми есть
промежутки**

**Чем выше температура,
тем больше расстояние
между частицами, и
наоборот**



Молекулы состоят из атомов.

Атом («неделимый» греч.) – это мельчайшая частица данного химического элемента.

Сейчас известно 118 химических элементов.

Из них 94 обнаружены в природе

24 получены искусственно.

Атомы каждого вида принято обозначать специальными символами:

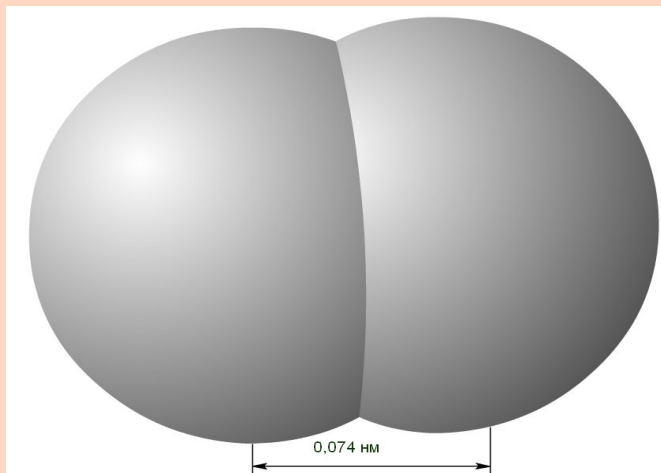
O – атом кислорода **He** – атом гелия

H – атом водорода **Fe** – атом железа

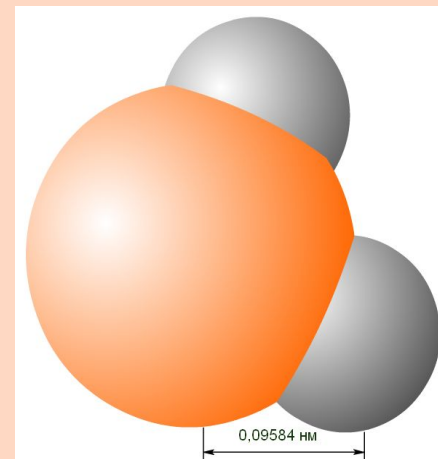
C – атом углерода **Au** – атом золота

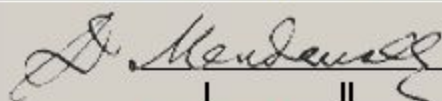
**Молекулы одного и того же вещества
одинаковы, разных веществ – разные
(по размерам, составу)**

**Молекула водорода
 H_2 (2 атома)**



**Молекула воды
 H_2O (3 атома)**

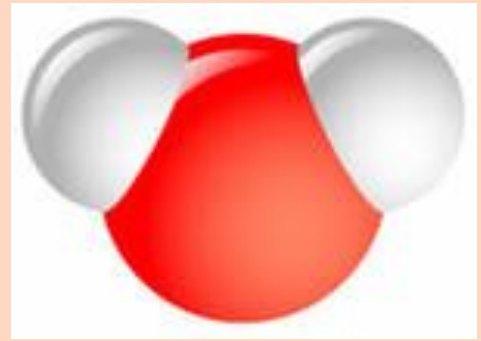




Группы химических элементов

		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
П е р и о д ы	I	H 1 1,00794 ВОДОРОД													He 2 4,00260 ГЕЛИЙ	
	II	Li 3 6,941 ЛИТИЙ	Be 4 9,01218 БЕРИЛЛИЙ	B 5 10,811 БОР	C 6 12,011 УГЛЕРОД	N 7 14,0067 АЗОТ	O 8 15,9994 КИСЛОРОД	F 9 18,9984 ФТОР							Ne 10 20,179 НЕОН	
	III	Na 11 22,9897 НАТРИЙ	Mg 12 24,305 МАГНИЙ	Al 13 26,9815 АЛЮМИНИЙ	Si 14 28,0855 КРЕМНИЙ	P 15 30,9737 ФОСФОР	S 16 32,066 СЕРА	Cl 17 35,453 ХЛОР							Ar 18 39,948 АРГОН	
	IV	K 19 39,0983 КАЛИЙ	Ca 20 40,078 КАЛЬЦИЙ	21 Sc 44,9559 СКАНДИЙ	22 Ti 47,88 ТИТАН	23 V 50,9415 ВАНАДИЙ	24 Cr 51,9961 ХРОМ	25 Mn 54,9380 МАРГАНЕЦ	26 Fe 55,847 ЖЕЛЕЗО	27 Co 58,9332 КОБАЛЬТ	28 Ni 58,69 НИКЕЛЬ					
	V	29 Cu 63,546 МЕДЬ	30 Zn 65,39 ЦИНК	31 Ga 69,723 ГАЛЛИЙ	32 Ge 72,59 ГЕРМАНИЙ	33 As 74,9216 МЫШЬЯК	34 Se 78,96 СЕЛЕН	35 Br 79,904 БРОМ							36 Kr 83,80 КРИПТОН	
	VI	37 Rb 85,4678 РУБИДИЙ	38 Sr 87,62 СТРОНЦИЙ	39 Y 88,9059 ИТРИЙ	40 Zr 91,224 ЦИРКОНИЙ	41 Nb 92,9064 НИОБИЙ	42 Mo 95,94 МОЛБДЕН	43 Tc 97,9072 ТЕХНЕЦИЙ	44 Ru 101,07 РУТЕНИЙ	45 Rh 102,905 РОДИЙ	46 Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ					
	VII	47 Ag 107,868 СЕРЕБРО	48 Cd 112,41 КАДМИЙ	49 In 114,82 ИНДИЙ	50 Sn 118,69 ОЛОВО	51 Sb 121,75 СУРЬМА	52 Te 127,6 ТЕЛЛУР	53 I 126,905 ЙОД							54 Xe 131,3 КСЕНОН	
	VIII	55 Cs 132,905 ЦЕЗИЙ	56 Ba 137,34 БАРИЙ	57 La 138,905 ЛАНТАН	72 Hf 178,49 ГАФНИЙ	73 Ta 180,948 ТАНТАЛ	74 W 183,85 ВОЛЬФРАМ	75 Re 186,207 РЕНИЙ	76 Os 190,2 ОСМИЙ	77 Ir 192,22 ИРИДИЙ	78 Pt 195,09 ПЛАТИНА					
	IX	79 Au 196,967 ЗОЛОТО	80 Hg 200,59 РУТУТЬ	81 Tl 204,37 ТАЛЛИЙ	82 Pb 207,19 СВИНЕЦ	83 Bi 208,98 ВИСМУТ	84 Po [210] ПОЛОНИЙ	85 At [210] АСТАТ							86 Rn [222] РАДОН	
	X	87 Fr [223] ФРАНЦИЙ	88 Ra [226] РАДИЙ	89 Ac 227,027 АКТИНИЙ	104 Rf [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	105 Db [262] ДУБИЙ	106 Sg [263] СИБОРГИЙ	107 Bh [262] БОРИЙ	108 Hs [269] ХАССИЙ	109 Mt [268] МЕЙТНЕРИЙ	110 Ds [271] ДАРМШТАДИЙ					
	XI	111 Rg [280] РЕНТГЕНИЙ	112 Uub [285] УНУБНИЙ	113 Uut УНУТРИЙ	114 Uuq [289] УНУНКВАДИЙ											
	Лантаноиды		58 Ce 140,12 ЦЕРИЙ	59 Pr 140,908 ПРАЗЕДИЙ	60 Nd 144,24 НЕОДИМ	61 Pm [145] ПРОМЕТИЙ	62 Sm 150,4 САМАРИЙ	63 Eu 151,96 ЕВРОПИЙ	64 Gd 157,25 ГАДОЛИНИЙ	65 Tb 158,926 ТЕРБИЙ	66 Dy 162,5 ДИСПРОЗИЙ	67 Ho 164,93 ГОЛЬМИЙ	68 Er 167,26 ЭРБИЙ	69 Tm 168,934 ТУЛИЙ	70 Yb 173,04 ИТТЕРБИЙ	71 Lu 174,97 ЛУТЕЦИЙ
	Актиноиды		90 Th 232,038 ТОРИЙ	91 Pa [231] ПРОТАКТИНИЙ	92 U 238,029 УРАН	93 Np [237] НЕПУТНИЙ	94 Pu [244] ПУТОНИЙ	95 Am [243] АМЕРИЦИЙ	96 Cm [247] КОРИЙ	97 Bk [247] БЕРКЛИЙ	98 Cf [251] КАЛИФОРНИЙ	99 Es [254] ЭНШТЕЙНИЙ	100 Fm [257] ФЕРМИЙ	101 Md [261] МЕНДЕЛЕВИЙ	102 No [261] НОБЕЛИЙ	103 Lr [260] ЛОУРЕНСИЙ

Молекулы одного вещества одинаковы.



- Молекула воды всегда одна и та же



В
снежинке



В
чае



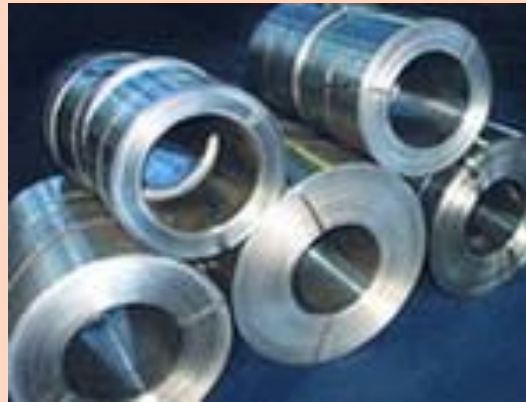
В
паре

Запомни:

- вещество состоит из огромного количества частиц (атомов и молекул), между которыми есть промежутки;
- молекула вещества состоит из атомов одного или нескольких химических элементов;
- атомы одного химического элемента одинаковы, молекулы одного вещества одинаковы;
- при увеличении температуры тела промежутки между частицами увеличиваются;
- молекулы и атомы имеют очень маленькие размеры, их можно сфотографировать с помощью электронного микроскопа.

Ответь на вопросы

Почему все тела, которые нас окружают, кажутся сплошными?



- Какое вещество находится внутри шарика?
- Из чего оно состоит?
- Если сжать шар, изменится ли число молекул в нем, их размеры?
- Как объяснить изменение объёма воздуха в шарике?



- Физик Бриджмен, который получал давления до 200000 ат., сжимая масло, натолкнулся на существенное затруднение в работе: у него масло просачивалось сквозь стенки стального толстостенного цилиндра. Почему?

Выбери правильный ответ

Молекулы воды, льда и водяного пара

- А) отличаются друг от друга.
- Б) не отличаются друг от друга.

Промежутки между молекулами минимальны в

- А) горячей жидкости
- Б) холодной жидкости



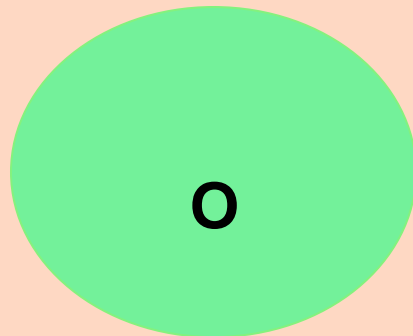
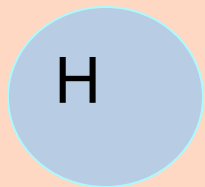
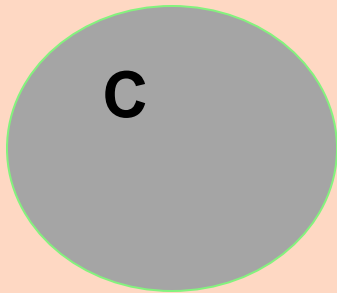
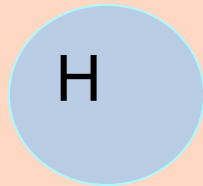
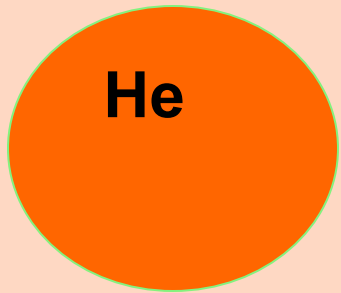
Самые крупные молекулы можно фотографировать при помощи:

- А) телескопа
- Б) микроскопа
- В) электронного микроскопа

Можно ли сказать, что объем газа в сосуде равен сумме объемов его молекул?

- А) да;
- Б) нет.

Собери молекулу воды



Макрос создан программистом Хансом Хофманом (Германия)



Почему провода линии
электропередач
провисают летом?

Зачем на точных измерительных инструментах
указывается температура (обычно 20 °С)?

Как работает жидкостный термометр?



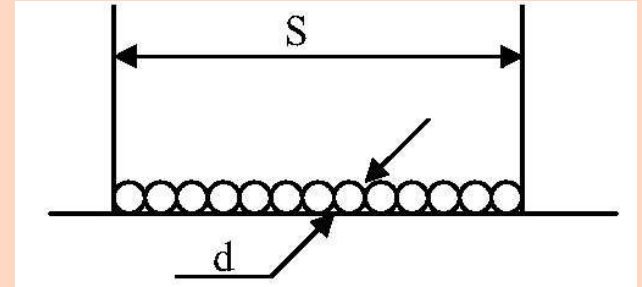
Длина столбика ртути в трубке комнатного термометра увеличилась. Увеличилось ли при этом число молекул ртути? Изменился ли объем каждой молекулы ртути в термометре?

Решаем задачу

Капля масла объемом

$0,002 \text{ мм}^3$ растеклась по поверхности воды тонким слоем, площадь которого 100 см^2 .

Принимая толщину слоя равной диаметру молекулы масла, найдите этот диаметр.



Дано:

$$V = 0,002 \text{ мм}^3$$

$$S = 100 \text{ см}^2 = 10000 \text{ мм}^2$$

$d - ?$

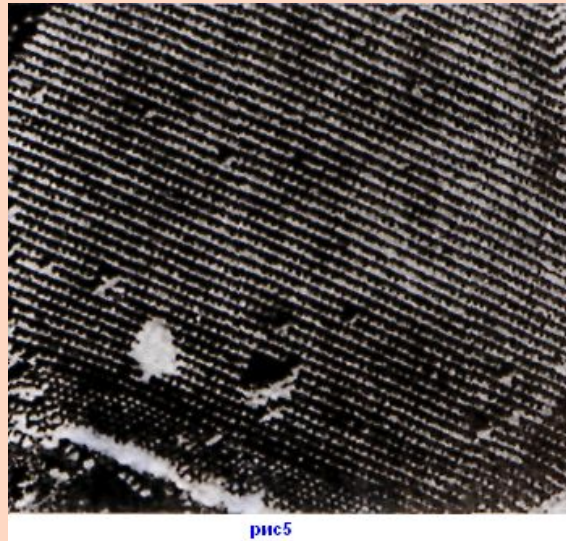
Решение:

$$V = Sd; \quad d = \frac{V}{S}$$

$$d = \frac{2 \cdot 10^{-3} \text{ мм}^3}{10^4 \text{ мм}^2} = 2 \cdot 10^{-7} \text{ мм}$$

Решаем задачу

На фотоснимке видимый диаметр молекулы некоторого вещества равен 0,5 мм. Чему равен действительный диаметр молекулы данного вещества, если фотоснимок получен с помощью электронного микроскопа с увеличением в 200 000 раз?



На дом: 1) § 7, 8, ознакомиться с лабораторной работой №2 стр. 160
2) сборник задач по физике 7-9 классы
А.В. Пёрышкин №13(письм.), № 31, 34, 35(устно)