

Интеллектуальная игра

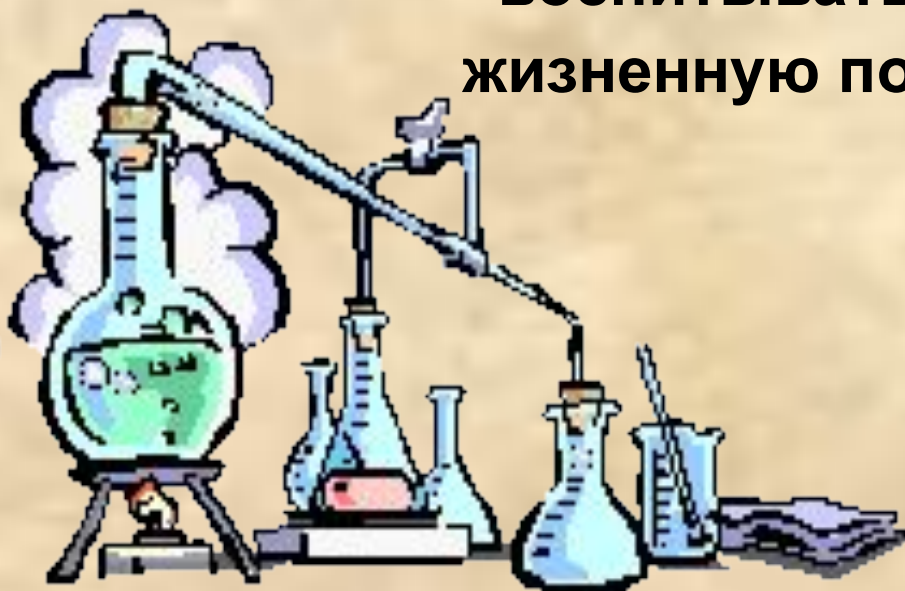
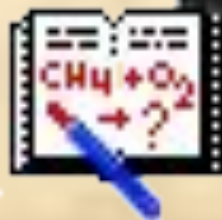
"Химия и здоровье"



Цели и задачи:

расширить знания о
сохранение и укреплении
здоровья;

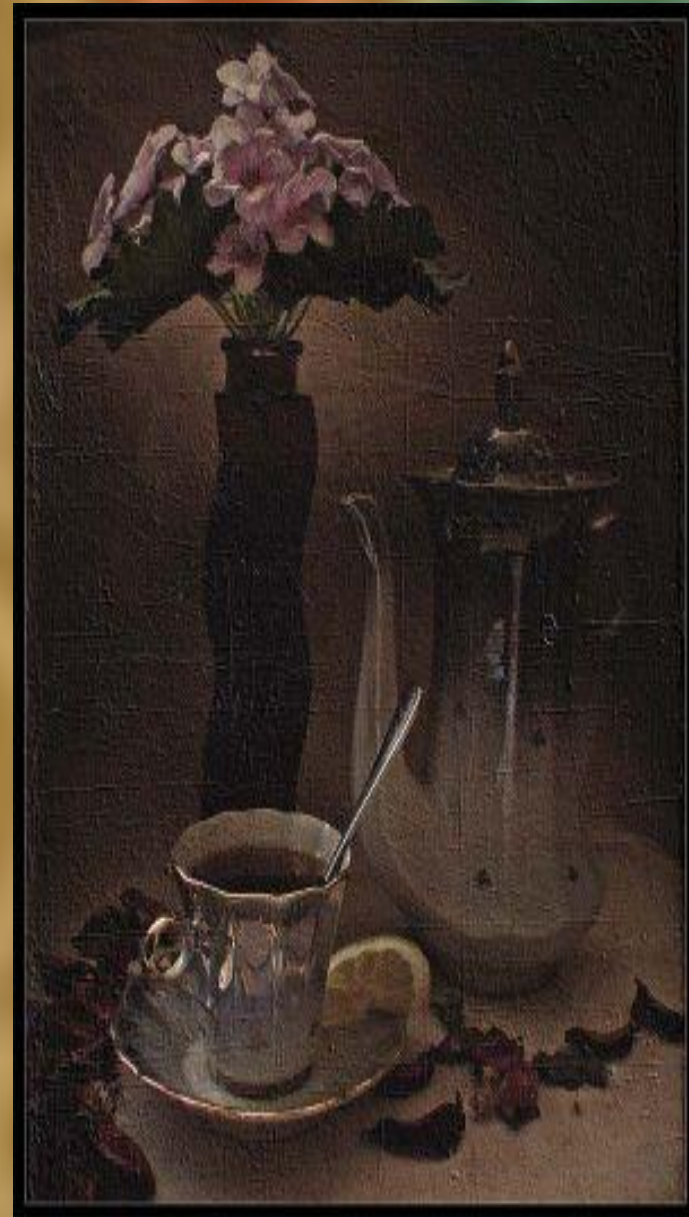
- воспитывать активную
жизненную позицию.



Вопрос 1

На Руси всегда любили и
умели пить чай:
Смеркалось; на столе,
блистая,
Шипел вечерний самовар,
Китайский чайник нагревая;
Над ним клубился легкий пар.
Разлитый Ольгиной рукою,
По чашкам темною струею
Уже душистый чай бежал.

Какой чай и почему более
полезен для здоровья: черный или
зеленый?



Вопрос 2

Вы слышали о пользе для организма человека морепродуктов, в том числе морской капусты. Назовите химический элемент, которым она богата?



Вопрос 3

**Назовите вещество,
которое может
спасти человека в
случае сердечного
заболевания и
мгновенно
уничтожить
множество людей.**

**Почему оно так
действует?**



Вопрос 4

Ах, ножки, ножки! Где вы ныне?

Где мнете вешние цветы?

Взлелеяны в восточной неге,

На северном, печальном снеге

Вы не оставили следов.

Любили мягких вы ковров

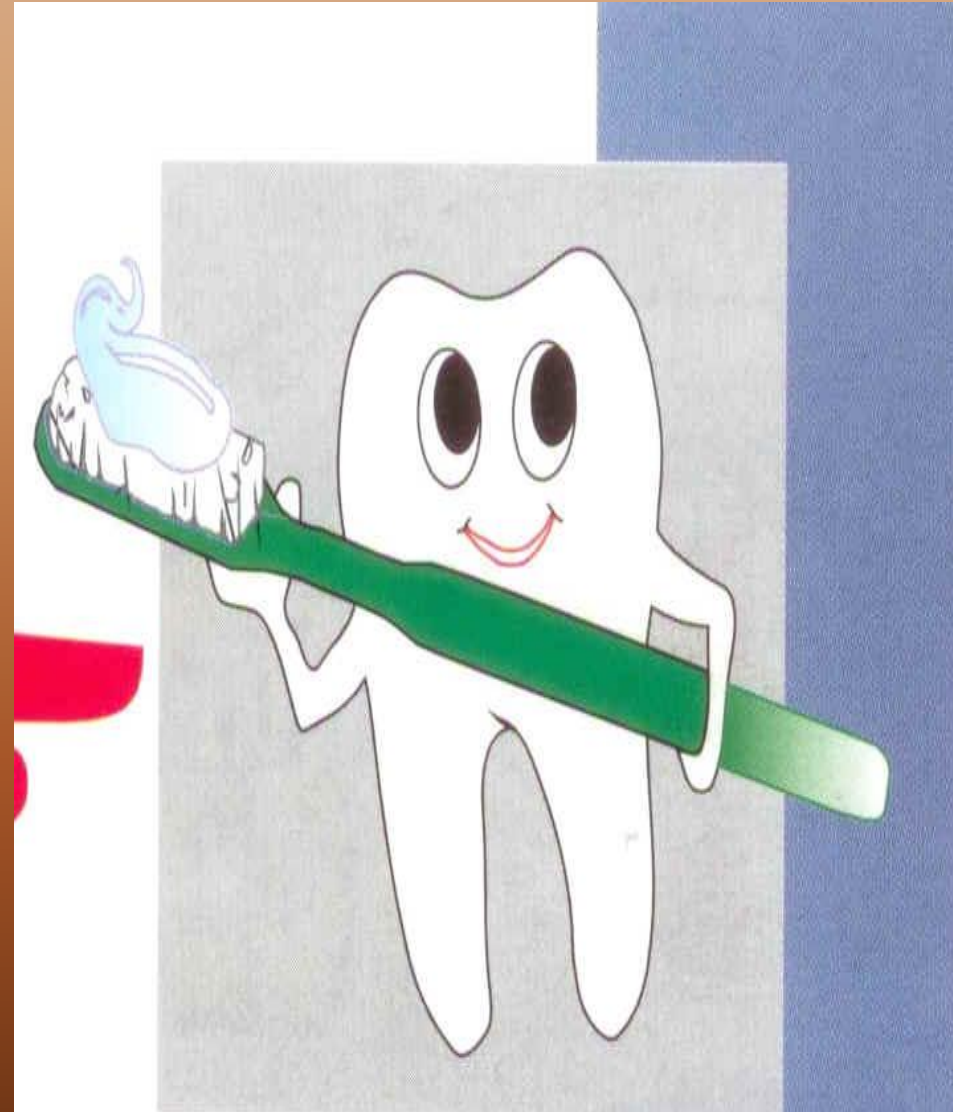
Роскошное прикосновенье.

Какое покрытие для пола более благоприятно для здоровья: ковровое, линолеум или краска?

Почему?

Вопрос 5

Кариес – наиболее часто встречающееся заболевание зубов. Назовите химический элемент, недостаток которого в организме человека приводит к кариесу?



Вопрос 6



Во время ритуальных обрядов в Древнем Египте поклоняющиеся богу вдыхали летучую соль – белое вещество, которое позднее в Европе стали использовать для того, чтобы вывести человека из состояния обморока.

Назовите это вещество. В честь какого древнеегипетского бога оно названо?

Вопрос 7

Современные рекомендации по правильному питанию не отличаются от высказанных более 4 тыс. лет назад в Библии и более 2,5 тыс. лет назад – Гиппократом. Один из таких советов гласит: « Не следует жарить пищу, готовьте пищу на пару, варите, запекайте ее». Почему?

Вопрос 8

Известно, что бром и йод очень ядовиты. Почему же невропатолог может посоветовать принимать бром, а эндокринолог заявить, что вам не хватает йода ?



Вопрос 9

...Полна народу зала,
Музыка уж греметь
устала;

Толпа мазуркой занята;
Кругом и шум и теснота.

Если у танцующих в таких
условиях людей измерить рН
крови, то ее среда окажется
не близкой к нейтральной, а
слабокислотной. Почему?



Вопрос 10



**Некоторое
вещество,
содержащееся в
древесном
дыме, позволяет
получать
копченую рыбу и
колбасу, а
раствор этого
вещества
используется для
консервировани
я биологических
препаратов.**

Вопрос 11

Назовите металл,
обладающий
бактерицидными
свойствами.

Вопрос 12

Некоторые из пищевых добавок содержат пищевые волокна. Объясните с точки зрения химии, почему пища, содержащая пищевые волокна, создает ощущение сытости, хотя является низкокалорийной.

Вопрос 13

Стоматологи рекомендуют после еды жевать «Орбит» с ксилитом и карбамидом.

Для чего в жевательную резинку добавляют эти вещества?



Вопрос 14

**Как называют вещества ,
способствующие появлению
злокачественных опухолей, к которым
относят радиоактивные вещества,
тяжелые металлы, техногенные
химические соединения ?**

Вопрос 15

Название
атмосферных
осадков,
содержащих
кислоту



Вопрос 16

Как называются соли азотной и азотистой кислот, которые могут накапливаться в воде и пищевых продуктах, вызывая тяжелые заболевания?

Вопрос 17

Эту кислоту получили в 1784 г. из цитрусовых, в настоящее время для ее получения применяется более дешёвое сырьё – свёкла.

Данная кислота используется как пищевая добавка.

Вопрос 18

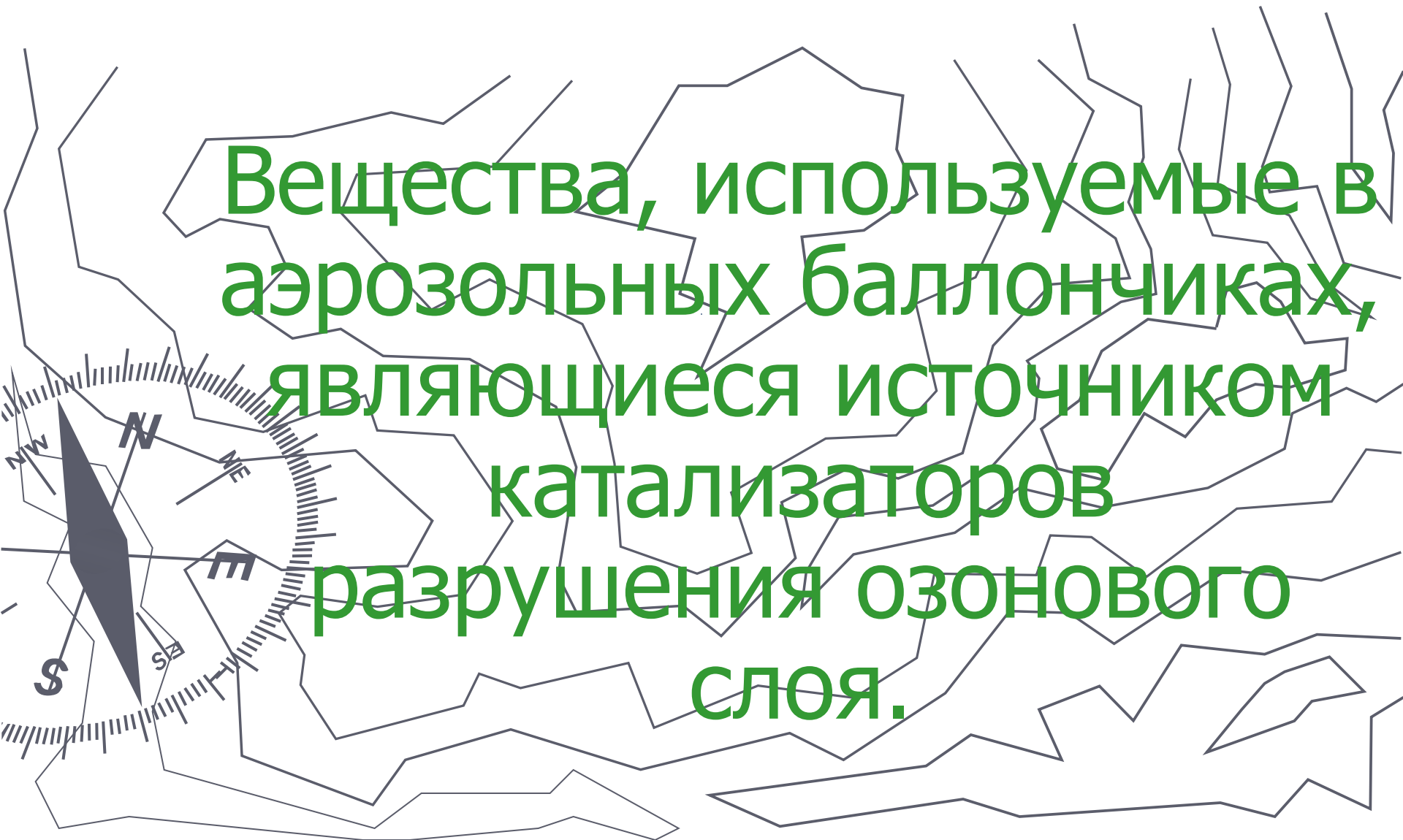
Эффект,
последствием
которого многие
климатологи считают
мягкие зимы конца
80-х – начала 90-х гг.
XX века.

Вопрос 19

Явление, представляющее угрозу для здоровья человека, обусловленное выбросами выхлопных газов автомобилей и газовых отходов производств в атмосферу, являющееся дисперсной системой.

Вопрос 20

Вещества, используемые в аэрозольных баллончиках, являющиеся источником катализаторов разрушения озонового слоя.



Вопрос 21

Спирт, потребление которого даже в небольших количествах вызывает потерю зрения и смерть.

Вопрос 22

В организме северных оленей содержание ртути в 10-100 раз больше, чем в организме животных умеренных широт. Это обусловлено способностью некоторых растений концентрировать тяжёлые металлы. Какие это растения?



Вопрос 23



Всем известно, что
молочнокислые
продукты полезны
для здоровья.

Какой
химический процесс
используют
для получения
кефира?


Вопрос 24

Всемирно известен и другой молочный продукт – сливки.

Какой процесс используют для получения сливок?



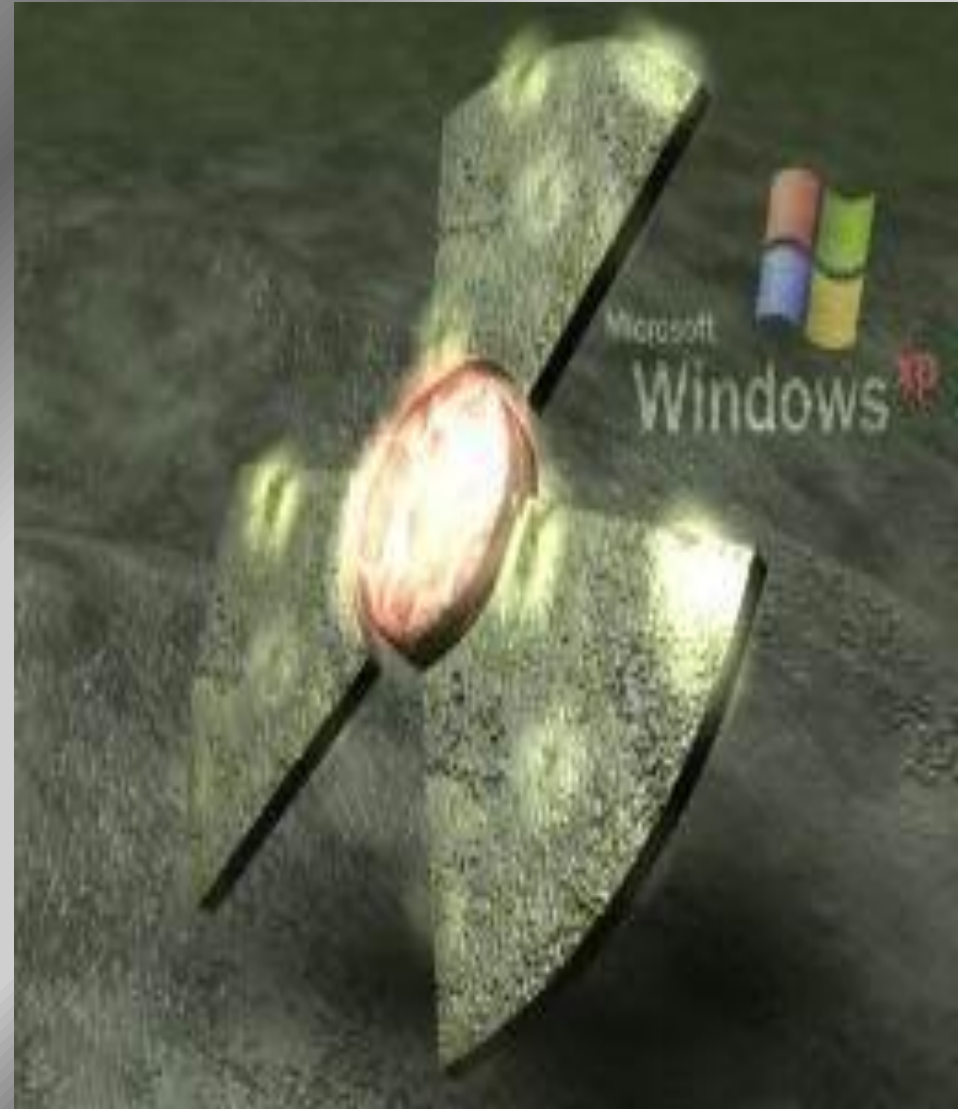
Вопрос 25



В состав хрустального стекла входят оксиды кальция, кремния, свинца. Можно ли хранить в хрустальной посуде маринад, кислое варенье? Почему?

Вопрос 26

Наличие этого элемента оберегает клетки организма от вредного воздействия ультрафиолетового и радиоактивного излучения, но употребление его больше 1 мг на 1 кг пищи приводит к острому отравлению организма. Назовите элемент.



Вопрос 27

Какое экологически чистое топливо на единицу массы выделяет теплоты в 2,6 раза больше, чем природный газ, и в 8,6 раза больше, чем древесина?



Вопрос 28

Известно, что в состав меда входят витамины, ферменты, аминокислоты, но больше всего в нем глюкозы и фруктозы. Во времена, когда специальные обеззараживающие средства еще не применялись, для перевязки ран использовали мед. Почему мед обладает дезинфицирующими свойствами?



Вопрос 29



**Почему при
отравлении
нефтепродуктам
и
противопоказано
принимать
жиры,
растительные
масла, яйца?**

Назовите щелочной металл, ионы которого регулируют содержание воды в организме, передачу нервных импульсов? Его недостаток приводит к головной боли, слабости, потере аппетита, а избыток – к повышению артериального давления, гипертонии и заболеваниям сердца

Вопрос 30

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																Зарядовое число														
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII																
		a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	a	б															
1	1	H водород 1,008																He гелий 4,003	2													
2	2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,0122	B бор 10,811	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998	Ne неон 20,179	10								Ar аргон 39,948	18													
3	3	Na натрий 22,99	Mg магний 24,312	Al алюминий 26,982	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,064	Cl хлор 35,453	Ar аргон 39,948	18								Kr криптон 83,8	36													
4	4	K калий 39,102	Ca кальций 40,08	Sc скандий 44,956	Ti титан 47,95	V ванадий 50,941	Cr хром 51,996	Mn марганец 54,938	Fe железо 55,845	Co кобальт 58,933	Ni никель 58,7	Cu медь 63,546	Zn цинк 65,37	Ga галлий 69,72	Ge германий 72,59	As мышьяк 74,922	Se селен 78,96	Br бром 79,904	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr цирконий 91,22	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 99	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,906	Pd палладий 106,4	Kr криптон 83,8	36		
5	5	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr цирконий 91,22	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 99	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,906	Pd палладий 106,4	Ag серебро 107,868	Cd кадмий 112,41	In индий 114,82	Sn олово 118,69	Sb сурьма 121,75	Te теллур 127,6	I йод 126,905	Xe ксенон 131,3	Cs цезий 132,905	Ba барий 137,34	La лантаноиды	Hf гафний 178,49	Ta тантал 180,948	W вольфрам 183,85	Re рений 186,207	Os осмий 190,2	Ir ирридий 192,22	Pt платина 195,09	Xe ксенон 131,3	54	
6	6	Cs цезий 132,905	Ba барий 137,34	La лантаноиды	Hf гафний 178,49	Ta тантал 180,948	W вольфрам 183,85	Re рений 186,207	Os осмий 190,2	Ir ирридий 192,22	Pt платина 195,09	Au золото 196,967	Hg ртуть 200,59	Tl таллий 204,37	Pb свинец 207,19	Bi висмут 208,98	Po полоний 209	At астат 210	Rn радон 222	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиноиды	Rf резерфордий 261	Db дубний 262	Sg сборггий 263	Bh борий 264	Hn ханний 265	Mt мейтнерий 266	110	Rn радон 222	86	
7	10	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиноиды	Rf резерфордий 261	Db дубний 262	Sg сборггий 263	Bh борий 264	Hn ханний 265	Mt мейтнерий 266	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	118
Высшие оксиды		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄																
Летучие водородные соединения		RH ₄		RH ₃		H ₂ R		HR																								

Л А Н Т А Н О И Д Ы

57 La лантан 138,905	58 Ce церий 140,12	59 Pr празеодим 140,908	60 Nd неодим 144,24	61 Pm прометий 145	62 Sm самарий 150,4	63 Eu европий 151,96	64 Gd гадолий 157,25	65 Tb тербий 158,926	66 Dy диспрозий 162,5	67 Ho holmий 164,93	68 Er эрий 167,26	69 Tm тулий 168,934	70 Yb ytterбий 173,04	71 Lu лютеций 174,97
----------------------------	--------------------------	-------------------------------	---------------------------	--------------------------	---------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	-----------------------------	---------------------------	-------------------------	---------------------------	-----------------------------	----------------------------

А К Т И Н О И Д Ы

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

Символ элемента: **Rb**

Порядковый номер: **37**

Название элемента: **РУБИДИЙ**

Относительная атомная масса: **85,468**

Распределение электронов по слоям: **2, 8, 18, 8, 1**

С-элементы (розовые)

P-элементы (желтые)

D-элементы (синие)

F-элементы (зеленые)