

# СЛУШАТЬ, ЧТОБЫ УСЛЫШАТЬ

Корни мира

Атомы по одному  
не собираются

Структура  
«запчастей» -  
химические  
элементы

Слышать и  
слушать

Таблицы  
ядерных  
реакторов по  
группам атомо,

Образование  
химических  
элементов

Музыкальный ряд  
химических эл-в  
для температуры  
распада эл-та

Музыкальный р:  
химических эл-в

Таблица  
Максима

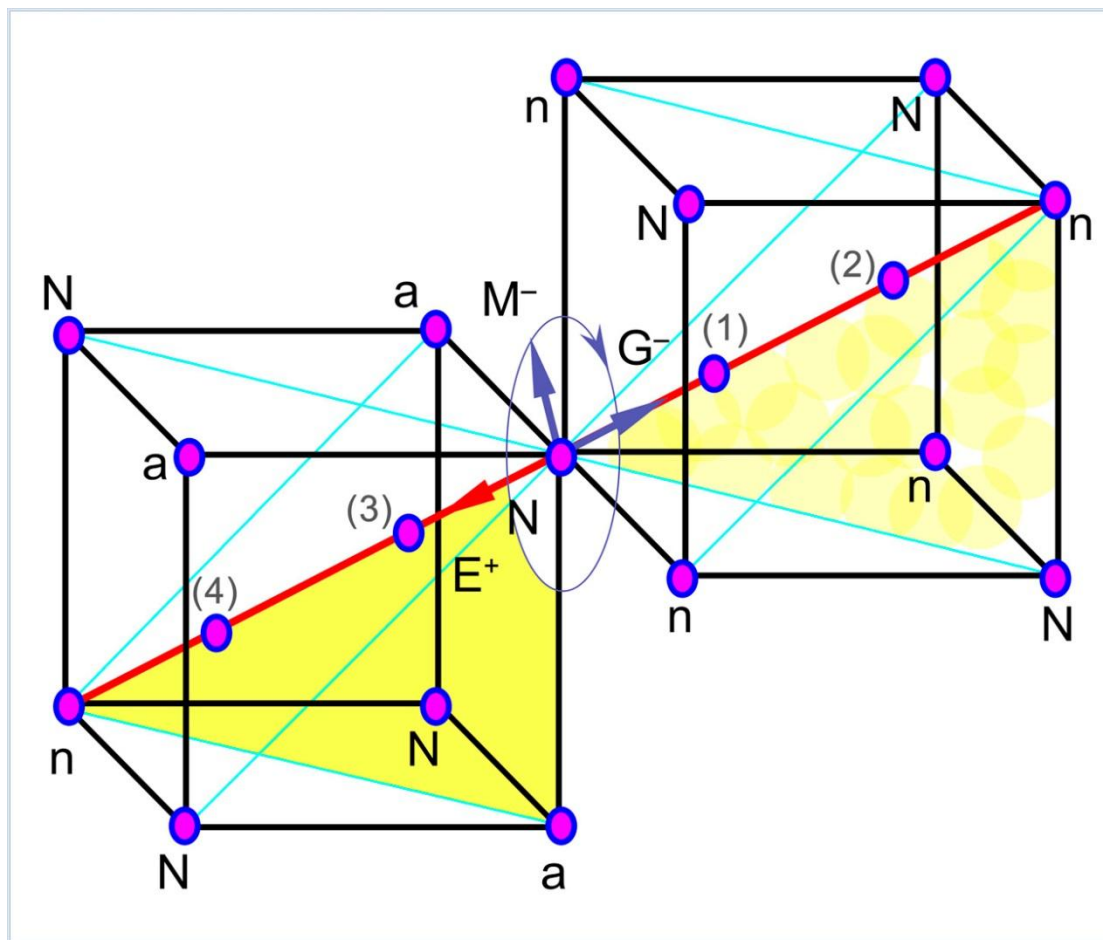
Задачи

В отличие от современной, мы имеем дело с совершенно новой структурой, которая не вписывается в каноны, известные более 100 лет, существованием группы атомов «Зазеркалья». Располагаются группы на главной диагонали. Наша цель – составить таблицу атомных структур, исходя из особенностей расположения атомов на главной диагонали.

Таблица Максима или таблица ядерных реакторов с учётом Зазеркалья

№	Хим. эл-т	Число атомов		2	3	4	Базовый элемент	Устойчивые элементы	Неустойчивые элементы
1	H	4	1	4	1	4		5, 6, 7, 8	-
2	He	8	1	4	1	4		9, 10, 11, 12,	
3	Li	12	1	4	1	4		14, 16	13, 15
4	Be	16	1	16	1	16		18, 20, 22, 24, 26, 28, 30, 32	17, 19, 21, 23, 25, 27, 29, 31
5	B	20	1	12	1	12		22, 24, 26, 28, 30, 32	21, 23, 25, 27, 29, 31
6	C	24	1	4	1	4		25, 26, 27, 28, 29, 30, 31	-
7	N	28	1	4	1	4		30, 32	29, 31
8	O	32	1	4	1	4		33, 34, 35, 36	-
9	F	36	1	4	1	4		-	37, 38, 39, 40
10	Ne	40	1	4	1	4		42, 44	41, 43
11	Na	44	1	4	1	4		46, 48	45, 47,
12	Mg	48	1	4	1	4		50, 52,	49, 51
13	Al	52	1	4	1	4		54, 56	53, 54
14	Si	56	-	21	-	21		58, 60, 62, 66, 70, 74, 76, 78, 80	57, 59, 61, 63, 65, 67, 69, 71, 73, 75, 77, 79

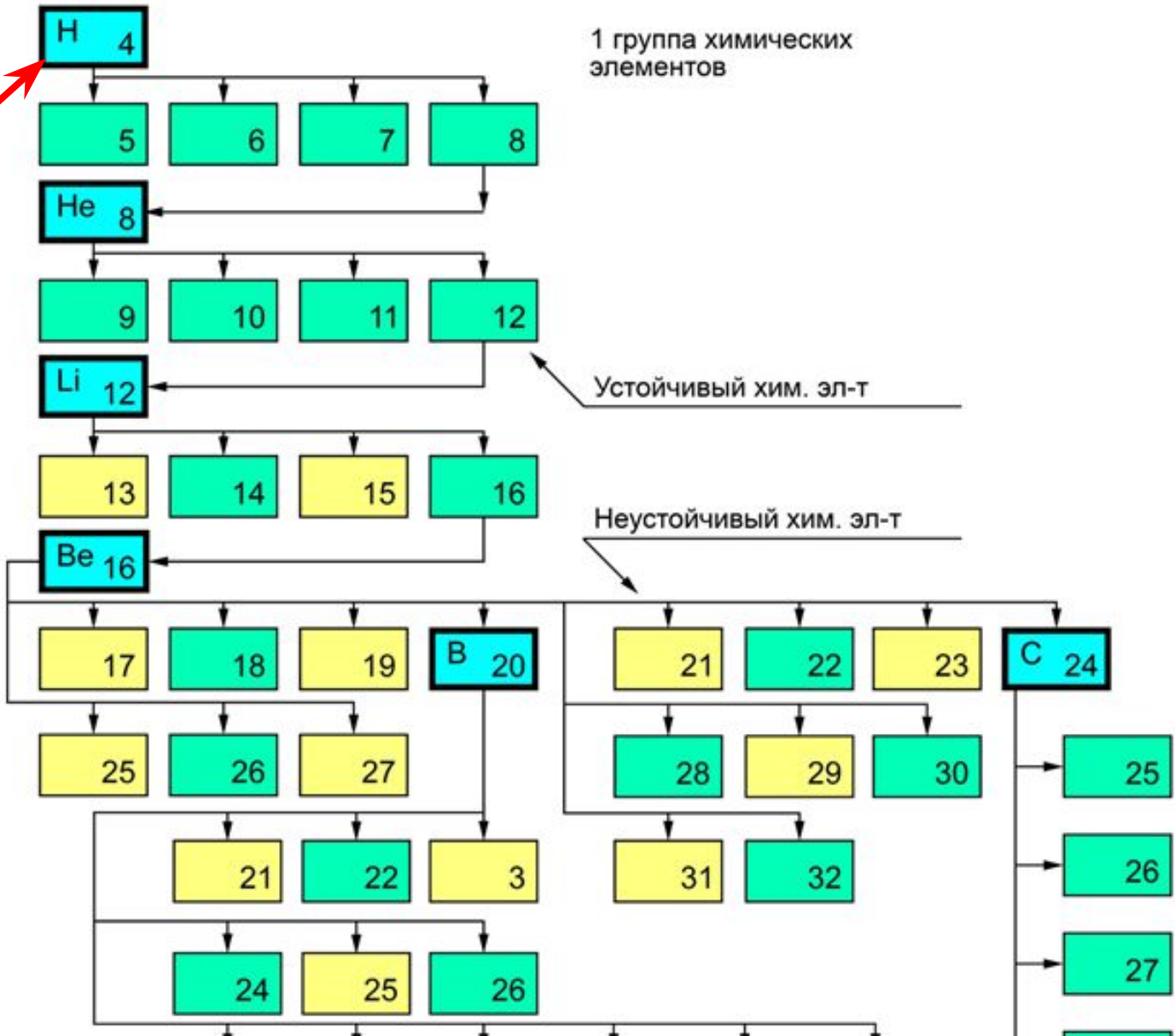
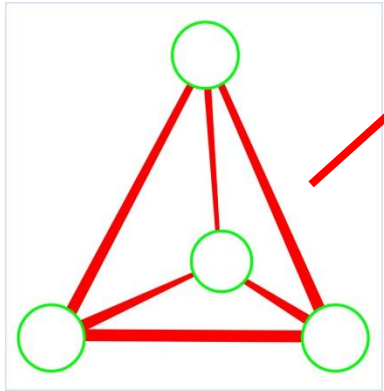
- В группе (1) атомов может располагаться любой элемент из таблицы Максима согласно таблице соответствия (108).
- В группе (2) атомов располагаются элементы, указанные в таблице соответствия (38).
- В группе (3) располагается антиатомы группы атомов (1).
- В группе (4) располагаются антиатомы группы атомов (2).

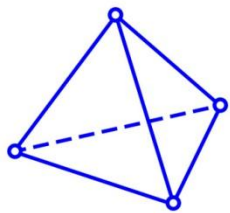


Группа атомов (1) является «массой» биосистемы, а группа атомов (3) — «зазеркальем» биосистемы (Сущностью). Группа (2) — «мусоросборщик».

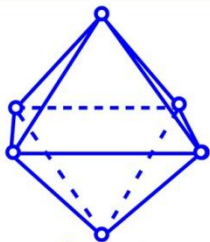
Увеличение магнитного поля приводит к увеличению числа структур группы атомов (1) и к уменьшению числа структур в группе (2), для группы атомов (2) — это трансмутация элементов, снижение уровня структуры. Баланс нарушается, и в «зазеркалье» — при увеличении магнитного поля в группе атомов (1) увеличивается число структур в группе атомов (3), а при увеличении магнитного поля в группе атомов (2) число структур в группе (4) уменьшается, то есть получили «качели», равновесие которых определяет равновесную систему.

# Таблица образования химических элементов

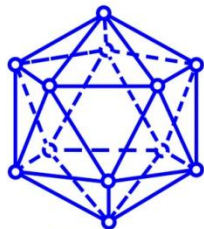




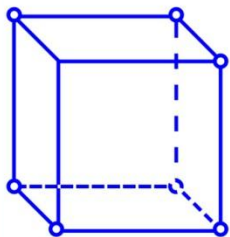
Тетраэдр



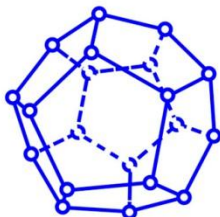
Октаэдр



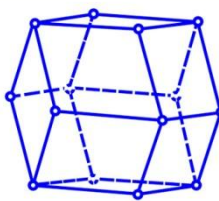
Икосаэдр



Куб (Гексаэдр)



Додекаэдр



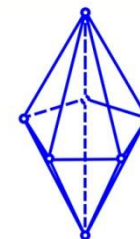
Ромбододекаэдр



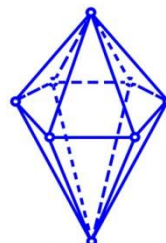
Хирон



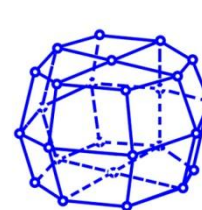
Биоктон



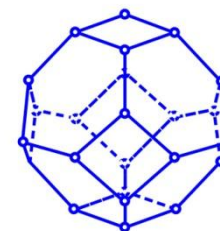
Пирамин-7



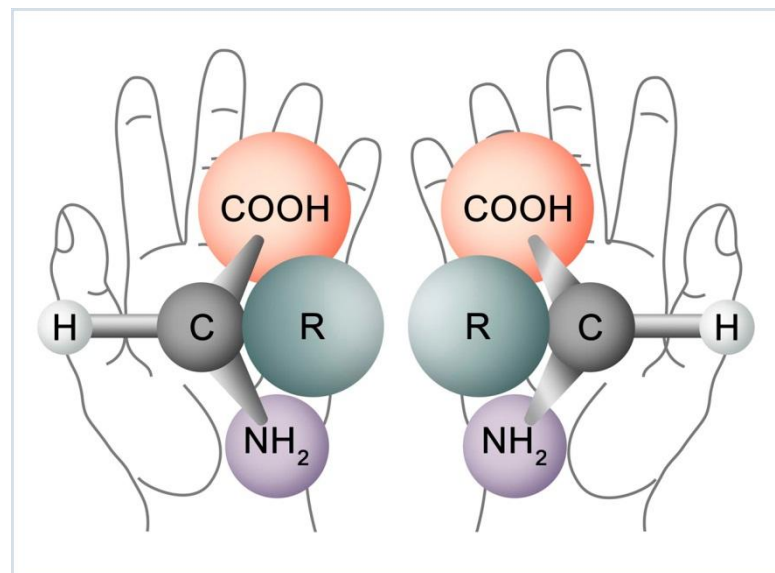
Пирамин-8



Гранатон-1



Гранатон-2



# Ищем качели

Таблица ядерных реакторов группы атомов (1)

№	Элемент	Изостеры	Из них – для формирования человека
1	H	4, 6, 8	4, 6, 8
2	He	8, 10, 12	8, 10, 12
3	Li	12, 14, 16	-
4	Be	16, 18, 20, 22, 24, 26, 28, 30, 32	16, 18, 20, 22, 24, 26, 28, 30, 32
5	C	25, 27	25, 27

Таблица элементов. Групп атомов (1) и (3) без (2) и (4)

№	Элемент (1)	Изостер	Элемент (3) «Зазеркалье»	Изостер
1	H	4	H	5,7
2	H	6	H	5
3	H	8	H	7
4	He	8	He	9, 11
5	He	10	He	9
6	He	12	He	11
7	Be	16	Be	17, 19, 21, 23, 25, 27, 29, 31
8	Be	18	Be	17
9	Be	20	Be	19
10	Be	22	Be	21
11	C	25	C	24, 26, 28
12	C	27	C	26, 28
13	N	28	N	29, 31
14	N	30	N	29
15	N	32	N	31
16	Mg	50	Mg	59, 51
17	Mg	52	Mg	51

№	(1)	(3)	ЧВ
1			2
2			1
3		Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , Be <sub>21'</sub> , Be <sub>23'</sub> , Be <sub>22'</sub> , Na <sub>41'</sub> , Mg <sub>49'</sub> , S <sub>65'</sub> , Cl <sub>69'</sub> , Ca <sub>82'</sub> , Ca <sub>83'</sub> , Ca <sub>104'</sub>	1
4	He <sub>8</sub>	Be <sub>16'</sub> , Be <sub>18'</sub> , Be <sub>20'</sub> , Be <sub>22'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub> , Al <sub>53'</sub> , P <sub>61'</sub> , S <sub>65'</sub> , Cl <sub>69'</sub> , Ca <sub>82'</sub> , Ca <sub>83'</sub> , Ca <sub>104'</sub>	1
5	He <sub>10</sub>	Be <sub>16'</sub> , Be <sub>18'</sub> , Be <sub>20'</sub> , Be <sub>22'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub> , Al <sub>53'</sub> , Al <sub>55'</sub> , P <sub>61'</sub> , Ca <sub>80'</sub> , Ca <sub>84'</sub>	1
6	He <sub>12</sub>	Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>49'</sub> , Al <sub>53'</sub> , P <sub>61'</sub> , Ca <sub>80'</sub> , Ca <sub>84'</sub>	1
7	Be <sub>16</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , Be <sub>21'</sub> , Be <sub>23'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	8
8	Be <sub>18</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , Be <sub>21'</sub> , Be <sub>23'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	1
9	Be <sub>20</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , Be <sub>21'</sub> , Be <sub>23'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	1
10	Be <sub>22</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , Be <sub>17'</sub> , Be <sub>19'</sub> , Be <sub>21'</sub> , Be <sub>23'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	1
11	C <sub>25</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub>	3
12	C <sub>27</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub>	2
13	N <sub>28</sub>	Be <sub>17'</sub> , Be <sub>21'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	2
14	N <sub>30</sub>	Be <sub>17'</sub> , Be <sub>21'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	1
15	N <sub>32</sub>	Be <sub>17'</sub> , Be <sub>21'</sub> , C <sub>25'</sub> , C <sub>27'</sub> , Mg <sub>50'</sub> , Mg <sub>52'</sub>	1
16	Mg <sub>50</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub>	2
17	Mg <sub>52</sub>	H <sub>4'</sub> , H <sub>6'</sub> , H <sub>8'</sub> , He <sub>8'</sub> , He <sub>10'</sub> , He <sub>12'</sub> , N <sub>28'</sub> , N <sub>30'</sub> , N <sub>32'</sub>	1

Для связи с ядерным реактором «Зазеркалья» используется 9 групп элементов, из них 6 – для формирования человека

Элементы группы атомов (3) в зависимости от наличия конкретного химического элемента в группе атомов (1). Последний столбец в таблице – число вариантов по группе атомов (2) – «Зазеркалья».

Число атомных структур  
по расам, цивилизациям

№	Тип	Вариант атомных реакторов
1	7 цивилизация	
2	6 цивилизация	
3	5 цивилизация	
4	4 цивилизация	
5	3 цивилизация	
6	2 цивилизация	
7	1 цивилизация	
8	0 цивилизация	
9	Белая раса	
10	Чёрная раса	
11	Жёлтая раса	
12	Красная раса	
13	Генетические вырожденцы	

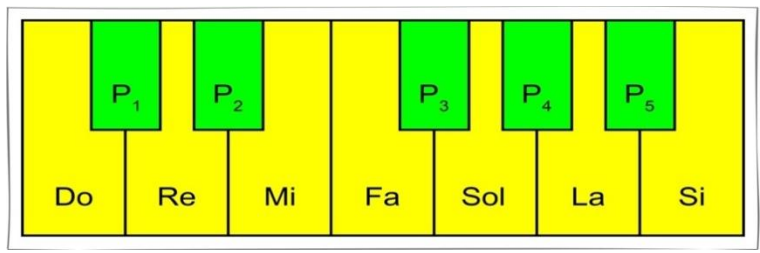
Существует 386 вариантов атомных реакторов. С учётом группы (4) атомов для человека возможно  $C_{386}^{64}$  атомных реакторов, что совершенно непредставимо с точки зрения их количества.

В последнем случае (13) число сочетаний совпадает с числом букв используемой азбуки. 7 цивилизация – Белая раса



**Составим таблицу для биомассы атома и «Души» – Сущности (биомассы антиатома).**

№	Хим. элемент группы (1)	Разновидности (изотопы, изобары, изостеры)	Число атомов	Хим. элемент группы (3)	Разновидности (изотопы, изобары, изостеры)	Число атомов
1	<b>H</b>	2	4	<b>He</b>	1	8
2	<b>He</b>	1	8	<b>Li</b>	6	12
3	<b>B</b>	3	20	<b>C</b>	6	24
4	<b>C</b>	6	24	<b>N</b>	4	28
5	<b>N</b>	4	28	<b>C</b>	6	24
6	<b>O</b>	7	32	<b>N</b>	4	28
7	<b>Ne</b>	1	40	<b>N</b>	4	28
8	<b>Na</b>	4	44	<b>Mg</b>	4	
9	<b>Mg</b>	4	48	<b>Na</b>	4	
10	<b>P</b>	6	60	<b>S</b>	4	
11	<b>Ar</b>	3	72	<b>K</b>	8	
12	<b>K</b>	8	76	<b>Ca</b>	60	
13	<b>Ca</b>	60	80	<b>K</b>	8	
14	<b>Sc</b>	1	84	<b>Ca</b>	60	
15	<b>Mn</b>	3	100	<b>Fe</b>	32	
16	<b>Fe</b>	32	104	<b>Mn</b>	3	
17	<b>Cu</b>	3	116	<b>Fe</b>	32	
18	<b>Se</b>	8	136	<b>Cu</b>	3	
19	<b>Kr</b>	1	144	<b>Cu</b>	3	
20	<b>Y</b>	9	156	<b>Kr</b>	1	
21	<b>Xe</b>	1	216	<b>Y</b>	9	
22	<b>Ba</b>	9	224	<b>Xe</b>	1	



**Музыкальный ряд эл-в**

№ октавы по таблице	Начальный индекс	Немецкая	Французская	Немецкая	Французская		
		27,5 30,6725		H <sub>2</sub> A <sub>2</sub> B <sub>2</sub>	la <sub>1</sub> si <sub>1</sub>	Sub	
5	32	33 37,125 41,25 44 49,5 55 61,875	32 36 40 42 48 53 60	C <sub>1</sub> D <sub>1</sub> E <sub>1</sub> F <sub>1</sub> G <sub>1</sub> A <sub>1</sub> H <sub>1</sub>	Do Re Mi Fa Sol La si	Контр-октава	
6	64	66 74,25 82,5 88 99 110 123,75	64 72 80 85 96 106 120	C D E F G A H	do <sub>1</sub> re <sub>1</sub> mi <sub>1</sub> fa <sub>1</sub> sol <sub>1</sub> la <sub>1</sub> si <sub>1</sub>	Большая октава	
7	128	132 148,5 165 176 198 220	128 144 160 171 192 213	c d e f g a	do <sub>2</sub> re <sub>2</sub> mi <sub>2</sub> fa <sub>2</sub> sol <sub>2</sub> la <sub>2</sub>	Малая октава	



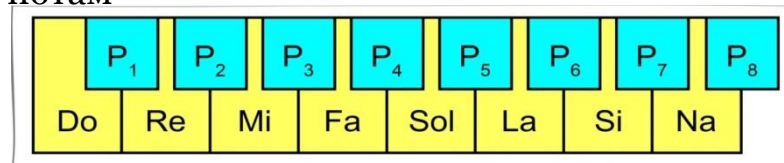
## Уточнённый музыкальный ряд ЭЛ-В

#

№	<u>Эле- мент</u>	<u>Изо- стер</u>	<u>Базовая октава</u>	<u>Тон</u>	<b>P<sub>1</sub></b>	<b>P<sub>2</sub></b>	<b>P<sub>3</sub></b>	<b>P<sub>4</sub></b>	<b>P<sub>5</sub></b>	<u>Колебаний в секунду (герц)</u>
4	H		53							
5			52	mi	+					
6			52	sol		+				
7			52	si			+			
8			50	la				+		
8	He		51							
9			49	re	+					
10			49	mi		+				
11			49	fa			+			
12			49	sol				+		
12	Li		50							
13			44	re	+					
14			44	mi		+				
15			44	mi			+			
16			44	mi				+		
16	Be		49							
17			48	re	+					
18			48	mi		+				
19			48	fa						
20			48	mi						
21			48	re						
22			48	fa			+			

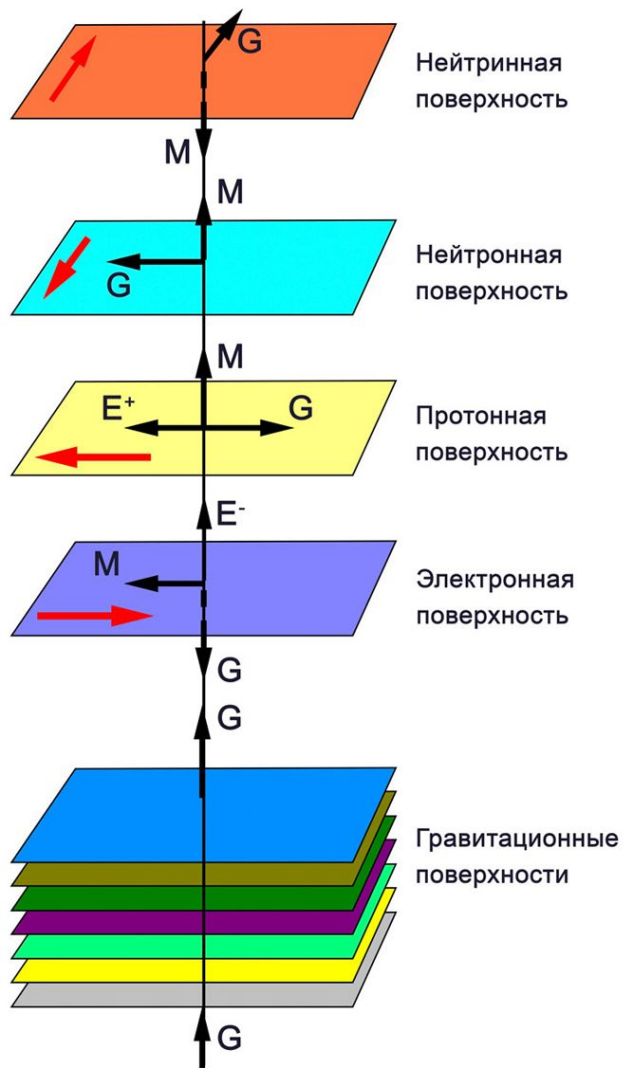
Музыкальный ряд новой конструкции. Этот ряд, естественно, отличается от общепринятого, но позволяет точно привязать конкретные значения к нотам

№	Тон	Полутон	Четверть	Значение
1	Do			1024
2			Do+P <sub>1</sub>	1056
3		P <sub>1</sub>		1088
4			Re+P <sub>1</sub>	1120
5	Re			1152
6			Re+P <sub>2</sub>	1184
7		P <sub>2</sub>		1216
8			Mi+P <sub>2</sub>	1248
9	Mi			1280
10			Mi+P <sub>3</sub>	1312
11		P <sub>3</sub>		1344
12			Fa+P <sub>3</sub>	1376
13	Fa			1408
14			Fa+P <sub>4</sub>	1440
15		P <sub>4</sub>		1472
16			Sol+P <sub>4</sub>	1504
17	Sol			1536
18			Sol+P <sub>5</sub>	1568
19		P <sub>5</sub>		1600
20			La+P <sub>6</sub>	1632
21	La			1664



№	Элемент	Изостер	Базовая октава	Тон	P1	P2	P3	P4	P5	P6	P7	P8	№ Четверти	Колебаний в секунду (герц)
4	H	*	53	Do										
5			52	Mi										
6			52	Sol										
7			52	Si										
8		*	51	Re										
8	He	*	51	Do										
9			49	Mi										
10			49	Sol										
11			49	Si										
12			48	Re										
12	Li	*	50	Do										
13			48	Mi										
14			48	Sol										
15			48	Si										
16			47	Re										
16	Be	*	49	Do										
17			48	Do	+									
18			48		+									
19			48	Re	+									
20			48	Re		+								
21			48			+								
22			48	Mi		+								
23			48	Mi			+							
24			48				+							
25			48	Fa			+							
26			48	Fa				+						
27			48					+						
28			48	Sol				+						
29			47	Sol					+					





№	Наименование	Октава, тон
1	Нейтрино, нейтринная поверхность	54 re
2	Нейтрон, нейтронная поверхность	57
3	Между нейтринной и нейтронной поверхностями	57 P <sub>2</sub>
4	Протон, протонная поверхность	61
5	Между протонной и нейтронной поверхностями	58 fa
6	Электрон, электронная поверхность Электрическое поле	64
7	Между электронной и протонной поверхностями	60
8	1 гравитационная поверхность Гравитационное поле	67
9	Между 1 гравитационной и электронной поверхностями Магнитное поле	62
10	2, 3, 4, 5, 6, 7 гравитационные поверхности	68
11	Между 1 и 2 гравитационными поверхностями	67 mi
12	Между 2 и 3 гравитационными поверхностями	67 fa
13	Между 3 и 4 гравитационными поверхностями	67 sol
14	Между 4 и 5 гравитационными поверхностями	67 la
15	Между 5 и 6 гравитационными поверхностями	67 si
16	Между 6 и 7 гравитационными поверхностями	68 re
17	Центр атома	72
18	Между центром атома и 7 гравитационной поверхностью	70

№	Наименование	Октава, тон
1	Нейтрон	58 re
№	Наименование	Октава, тон
1	Нейтрон	58 re
2	Нейтрино	58 mi
3	Антинейтрино (в противофазе)	58 mi
4	Связь с «Зазеркальем» – группы (1) и (3)	61

