The background features a dark, textured surface with faint, light-colored sketches of scientific instruments and symbols. On the left, there is a detailed drawing of a microscope. Above it, a globe of the Earth is visible. To the right, there are various symbols including a percentage sign, an exclamation mark, and a less-than sign. The overall theme is scientific and educational.

Предпосылки открытия периодического закона

Выполнили: Дудлин А., Рудаков О., Шевелёва М., Шишкина В.
Руководитель: учитель химии Гайдукова А. П.



Триады Дёберейнера

Триады Дёберейнера

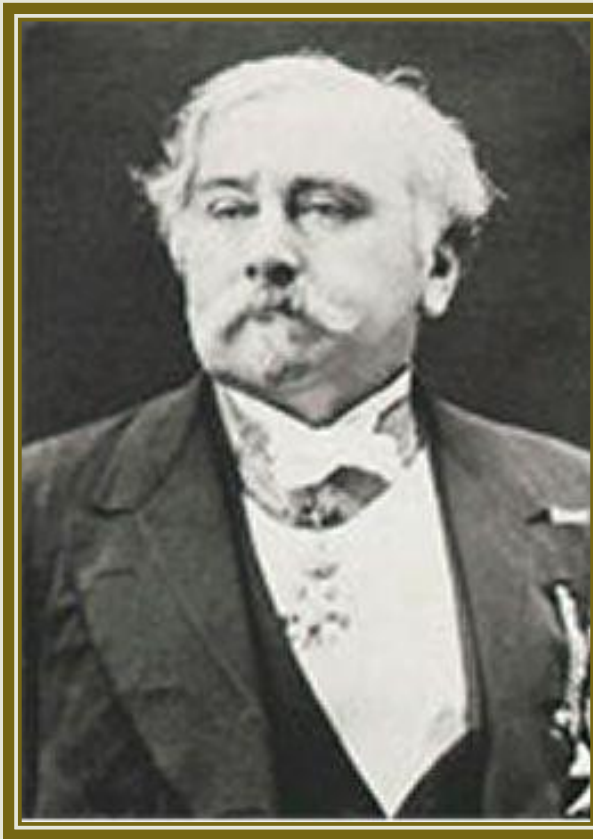
Иоганн Вольфганг Дёберейнер — немецкий химик.

<i>Li</i>	<i>Ca</i>	<i>P</i>	<i>S</i>	<i>Cl</i>
<i>Na</i>	<i>Sr</i>	<i>As</i>	<i>Se</i>	<i>Br</i>
<i>K</i>	<i>Ba</i>	<i>Sb</i>	<i>Te</i>	<i>I</i>

«Если расположить три сходных по химическим свойствам элемента в порядке возрастания их атомных весов, то атомный вес второго (среднего) элемента будет равен среднему арифметическому атомных весов первого и третьего.»

Триады Дёберейнера
1829 год

Закон триад в изначальной формулировке Дёберейнера



«Земная спираль» де Шанкуртуа

«Земная спираль» де Шанкуртуа

Александр Эмиль Бегуйе де Шанкуртуа — французский геолог и химик.

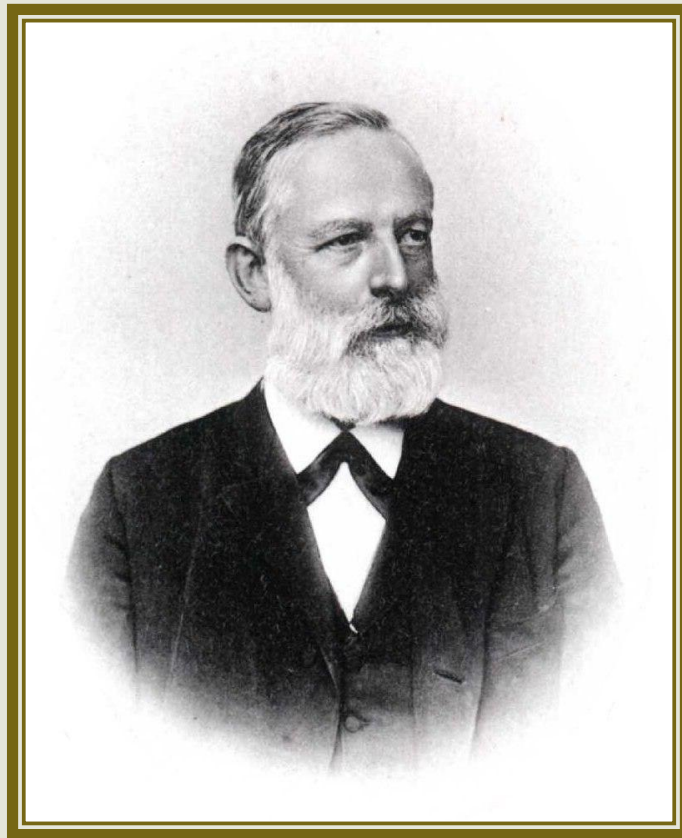


Таблица Мейера

Таблица Мейера

Юлиус Лотар Мейер — немецкий химик, иностранный член-корреспондент Петербургской академии наук с 1890 года.

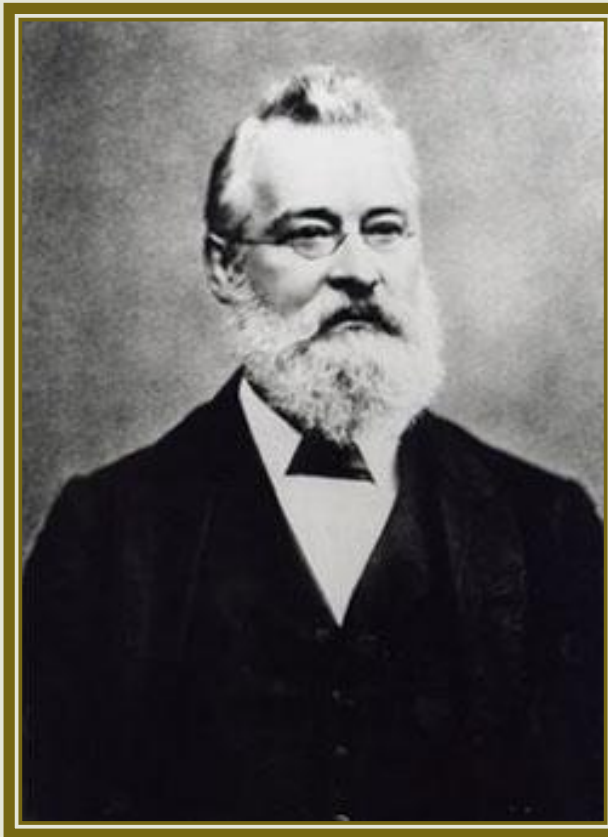
	Валентность IV	Валентность III	Валентность II	Валентность I	Валентность I	Валентность II	Разность масс
I ряд					Li	Be	~16
II ряд	C	N	O	F	Na	Mg	~16
III ряд	Si	P	S	Cl	K	Ca	~45
IV ряд		As	Se	Br	Rb	Sr	~45
V ряд	Sn	Sb	Te	I	Cs	Ba	~90
VI ряд	Pb	Bi			Tl		~90

Первая таблица Мейера
1864 год



Таблица Мейера
1870 год

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX
	B	Al				In(?)		Tl
	C	Si	Ti		Zr	Sn		Pb
	N	P	V	As	Nb	Sb	Ta	Bi
	O	S	Cr	Se	Mo	Te	W	
	F	Cl	Mn Fe Co Ni	Br	Ru Rh Pd	I	Os Ir Pt	
Li	Na	op	Cu	Rb	Ag	Cs	Au	
Be	Mg	Ca	Zn	Sr	Cd	Ba	Hg	



Октавы Ньюлендса

Октавы Ньюлендса

Джон Александр Рейна Ньюлендс — английский химик.

«Разность в номерах наименьшего члена группы и следующего за ним равна семи; иначе говоря, восьмой элемент, начиная с данного элемента, является своего рода повторением первого, подобно восьмой ноте октавы в музыке...»

Идея Ньюлендса о периодичности изменения свойств элементов

	№	№	№	№	№	№	№	№	№	№	№	№	№		
H	1	F	8	Cl	15	Co Ni	22	Br	29	Pd	36	I	42	Pt	50
Li	2	Na	9	K	16	Cu	23	Rb	30	Ag	37	Cs	44	Tl	53
Ga	3	Mg	10	Ca	17	Zn	25	Sr	31	Cd	38	Ba V	45	Pb	54
B	4	Al	11	Cr	19	Y	24	Ce La	33	U	40	Ta	46	Th	56
C	5	Si	12	Ti	18	In	26	Zr	32	Sn	39	W	47	Hg	52
N	6	P	13	Mn	20	As	27	Di Mo	34	Sb	41	Nb	48	Bi	55
O	7	S	14	Fe	21	Se	28	Ro Ru	35	Te	43	Au	49	Cs	51

No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.
H 1	F 8	Cl 15	Co & Ni 22	Br 29	Pd 36	I 42	Pt & Ir 50								
Li 2	Na 9	K 16	Cu 23	Rb 30	Ag 37	Cs 44	Os 51								
G 3	Mg 10	Ca 17	Zn 24	Sr 31	Cd 38	Ba & V 45	Hg 52								
Bo 4	Al 11	Cr 19	Y 25	Ce & La 33	U 40	Ta 46	Tl 53								
C 5	Si 12	Ti 18	In 26	Zr 32	Sn 39	W 47	Pb 54								
N 6	P 13	Mn 20	As 27	Di & Mo 34	Sb 41	Nb 48	Bi 55								
O 7	S 14	Fe 21	Se 28	Ro & Ru 35	Te 43	Au 49	Th 56								

Закон октав Ньюлендса

Таблица Ньюлендса

1866 год



Использованные ресурсы

- <https://ru.wikipedia.org/wiki/>
- http://elementy.ru/problems/195/Triady_Dyobereynera
- <https://studfiles.net/preview/2298984/>
- <http://dp-adilet.kz/popytki-klassifikacii-ximicheskix-elementov-otkrytie-periodicheskogo-zakona/>
- <http://www.people.su/>