

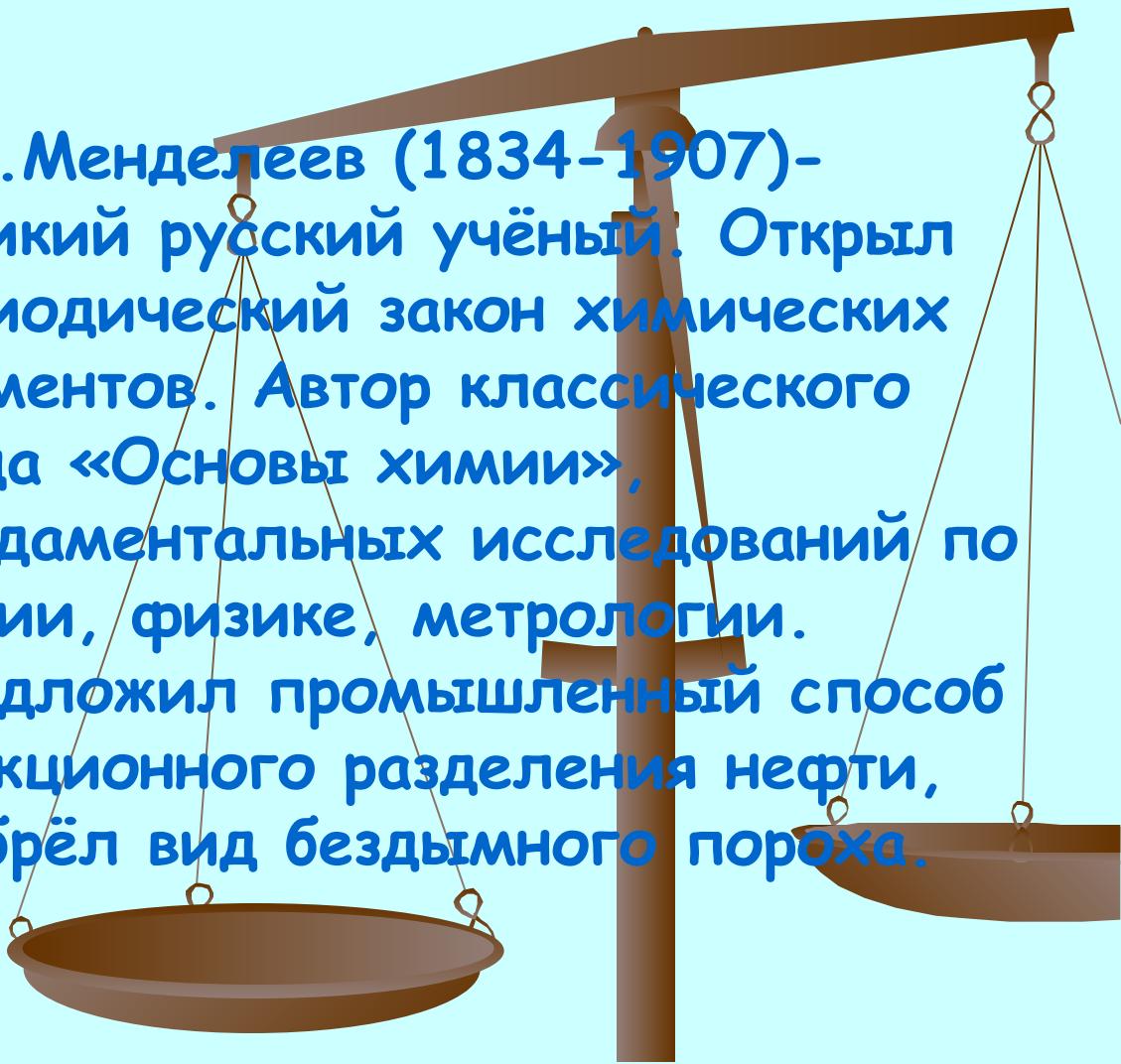
ТЕМА: ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН д. И. Менделеева

ПЛАН

1. История открытия Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева
2. Группы химических элементов и подгруппы- главная и побочная
3. Периоды большие и малые



Д.И.Менделеев (1834-1907)- великий русский учёный! Открыл периодический закон химических элементов. Автор классического труда «Основы химии», фундаментальных исследований по химии, физике, метрологии. Предложил промышленный способ фракционного разделения нефти, изобрёл вид бездымного пороха.



Be	Cu	K	Na	At	Br	Mg	Hf	Si	N
In									O
Co									Ba
I									As
Fe									Y
Ra									As
Ni									P
Ir									V
Li	Ga	Po	Sb	In	Pb	Tc	C	H	Cl

Открытие периодического закона.



Давайте вспомним, как же все свершилось,

Каков был путь открытия и как

Идея новая в науке утвердилась,

Отметив только в нескольких страницах.



«Опыт системы элементов, основанной на их атомном весе и химическом сходстве» (1 марта 1869 г.)

		Ti=50	Zr=90	?=180.
	V=51	Nb=94	Ta=182.	
	Cr=52	Mo=96	W=186.	
	Mn=55	Rh=104. ₄	Pt=197.	
	Fe=56	Ru=104. ₄	Ir=198.	
H=1	Ni=Co=59	Pl=106. ₆	Os=199.	
		Ag=108		Hg=200.
Be=9. ₄	Mg=24	Zn=65. ₂	Cd=112	
B=11	Al=27. ₄	?=68	Ur=116	Au=197?
C=12	Si=28	?=70	Sn=118	
N=14	P=31	As=75	Sb=122	Bi=210?
O=16	S=32	Se=79. ₄	Te=128?	
F=19		Cl=35. ₅	I=127	
Li=7 Na=23	K=39	Rb=85. ₄	Cs=133	Tl=204.
	Ca=40	Sr=87. ₆	Ba=137	Pb=207.
	?=45	Ce=92		
	?Er=56	La=94		
	?Yt=60	Di=95		
	?In=75. ₆	Th=118?		



Ваше слово, Дмитрий Менделеев!

Великий ум на почве благодатной

Закономерности увидел нить,

Расположив согласно массам атомы,

Вдохнул в свою систему жизнь.

На вдруг, однако, и не просто это было.

Не поддаваясь мелкой суете,

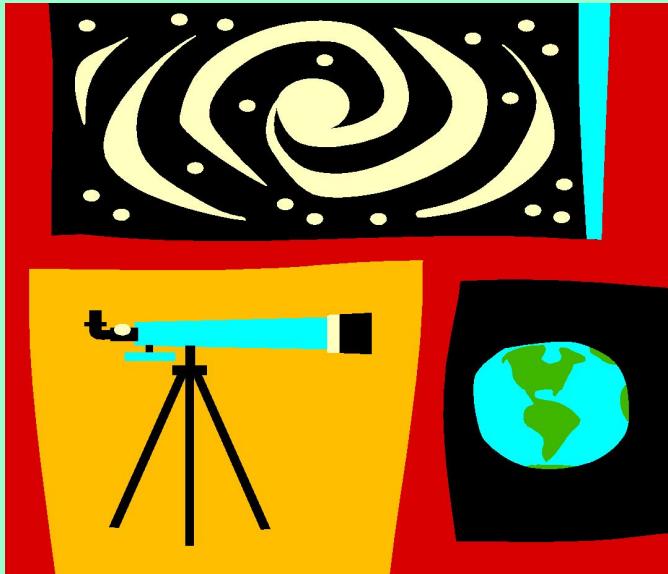
Идея устояла, победила,

Рожден закон в великой простоте.



ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																		6								
	а	I	6	а	II	б	а	III	6	а	IV	б	а	V	6	а	VI	6	а	VII	6	а	VIII				
I	H	1	1											(H)		He	2	2									
	ВОДОРОД	1,00794													4,002602	ГЕЛИЙ											
II	Li	3	1	2	2	2	2	Be	4	2	2	2	2	O	8	2	F	9	2	2	2	2	2	6			
	ЛИТИЙ	6,941						БЕРИЛЛИЙ	9,012182					КИСЛОРОД	15,9994		ФТОР	18,9984032						РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ			
III	Na	11	1	2	2	2	2	Mg	12	2	2	2	2	N	7	2	S	16	2	2	2	2	2	6			
	НАТРИЙ	22,989770						МАГНИЙ	24,3050					АЗОТ	14,00674		СЕРА	32,066						АТОМНАЯ МАССА			
IV	K	19	1	2	2	2	2	Ca	20	2	2	2	2	Si	14	2	P	15	2	2	2	2	2	6			
	КАЛИЙ	39,0983						КАЛЬЦИЙ	40,078					КРЕМНИЙ	28,0855		ФОСФОР	30,973761						НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА			
V	Rb	37	1	2	2	2	2	Sr	38	2	2	2	2	Ti	22	2	V	23	2	2	2	2	2	6			
	РУБИДИЙ	85,4678						СТРОНЦИЙ	87,62					ТИТАН	47,867		ВАНДАЙ	50,9415						ОБОЗНАЧЕНИЕ ЭЛЕМЕНТА			
VI	Ag	47	1	2	2	2	2	Cd	48	2	2	2	2	Zr	40	2	Nb	41	2	2	2	2	2	6			
	СЕРЕБРО	107,8682						КАДМИЙ	112,411					ЦИРКОНИЙ	91,224		НИОБИЙ	92,90638						АТОМНЫЙ НОМЕР			
VII	Cs	55	1	2	2	2	2	Ba	56	2	2	2	2	In	49	3	Sn	50	4	5	6	7	8	6			
	ЦЕЗИЙ	132,90545						БАРИЙ	137,327					ИНДИЙ	114,818		ОЛОВО	118,710		СУРЬМА	121,760		ТЕЛЛУР	127,60		ИОД	126,90447
VIII	Fr	87	1	2	2	2	2	Ra	88	2	2	2	2	Hg	80	2	Tl	81	3	4	5	6	7	8	6		
	ФРАНЦИЙ	[223]						РАДИЙ	[226]					РТУТЬ	200,59		ТАЛЛИЙ	204,3833		СВИНЕЦ	207,2		ВИСМУТ	208,9804		ПОЛОНИЙ	[209]
	высшие оксиды	R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		R ₂ O ₄											
	легчайшие водородные соединения																										
ЛАНТАНОИДЫ	La	57	2	2	2	2	2	Сe	58	2	2	2	2	Pr	59	2	Nd	60	2	2	2	2	2	6			
	ЛАНТАНОИДЫ	138,9055						ЦЕРИЙ	140,116					НЕОДИМ	140,90765		ПРОМЕТИЙ	141		САМАРИЙ	150,36		ЕВРОПЕЙСКИЙ	151,964		ГАДОЛИННИЙ	157,25
АКТИНОИДЫ	Ac	89	2	2	2	2	2	Th	90	2	2	2	2	Np	91	2	2	2	2	2	2	2	6				
	АКТИНОИДЫ	[227]						ТОРИЙ	232,0381					НЕПТУНИЙ	231,03588		ПЛУТОНИЙ	[237]		АМЕРИЦИЙ	[244]		БЕРКЛИЙ	[243]		КАЛИФОРНИЙ	[247]



■ *Системе не грозит уничтожение,
Развитию не видно же конца.
21 век дает лишь уточненья
Трактовке гениального творца.*

