

Алюминий.

Сплавы алюминия.

Учитель:

Белозерова

Татьяна Анатольевна

Ученица:

Манжура

Виктория Владимировна

Введение.

В периодической

системе
находятся
первоначальные
подгруппы
номеров
+13
26,9
латинские
(Al)
Элементы
строения
1s²
наименование
степени

Отрицательная
окислительная
очень редкая

период	группы									
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	(H) 1,00794						H 1 1,00794	He 2 4,002602		
2	Li 3 6,941	Be 4 9,01218	B 5 10,811	C 6 12,011	N 7 14,0067	O 8 15,9994	F 9 18,998403	Ne 10 20,179		
3	Na 11 22,98977	Mg 12 24,305	Al 13 26,98154	Si 14 28,0855	P 15 30,97376	S 16 32,066	Cl 17 35,453	Ar 18 39,948		
4	K 19 39,0983	Ca 20 40,078	21 Sc 44,95591	22 Ti 47,88	23 V 50,9415	24 Cr 51,9961	25 Mn 54,9380	26 Fe 55,847	27 Co 58,9332	28 Ni 58,69
	29 Cu 63,546	30 Zn 65,39	31 Ga 69,723	32 Ge 72,59	33 As 74,9216	34 Se 78,96	35 Br 79,904	36 Kr 83,80		
5	Rb 37 85,4678	Sr 38 87,62	39 Y 88,9059	40 Zr 91,224	41 Nb 92,9064	42 Mo 95,94	43 Tc [98]	44 Ru 101,07	45 Rh 102,9055	46 Pd 106,42
	47 Ag 107,8682	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,710	51 Sb 121,75	52 Te 127,60	53 I 126,9045	54 Xe 131,29		
6	Cs 55 132,9054	Ba 56 137,33	57 La* 138,9055	72 Hf 178,49	73 Ta 180,9479	74 W 183,85	75 Re 186,207	76 Os 190,2	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08
	79 Au 196,9665	80 Hg 200,59	81 Tl 204,383	82 Pb 207,2	83 Bi 208,9804	84 Po [209]	85 At [210]	86 Rn [222]		
7	Fr 87 [223]	Ra 88 [226]	89 Ac** [227]	104 Rf [261]	105 Db [262]	106 Sg [263]	107 Bh [262]	108 Hs [265]	109 Mt [266]	110 []

 f-элементы	 s-элементы	 d-элементы	H 1 1,00794	атомный номер	обозначение элемента	атомная масса
--	--	--	----------------	---------------	----------------------	---------------

ЛАНТАНОИДЫ	Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71
АКТИНОИДЫ	Th 90	Pa 91	U 92	Np 93	Pu 94	Am 95	Cm 96	Bk 97	Cf 98	Es 99	Fm 100	Md 101	No 102	Lr 103

ельности

Д
оявляет
ионные и
вал
Т
аве
в. В
ий

ти
редки
тся в
ном
состав
катных
ал
к пород

ы,
)
н
зается
и
)3.

Собственность сайта
schoolchemistry.by.ru

Историческая справка.

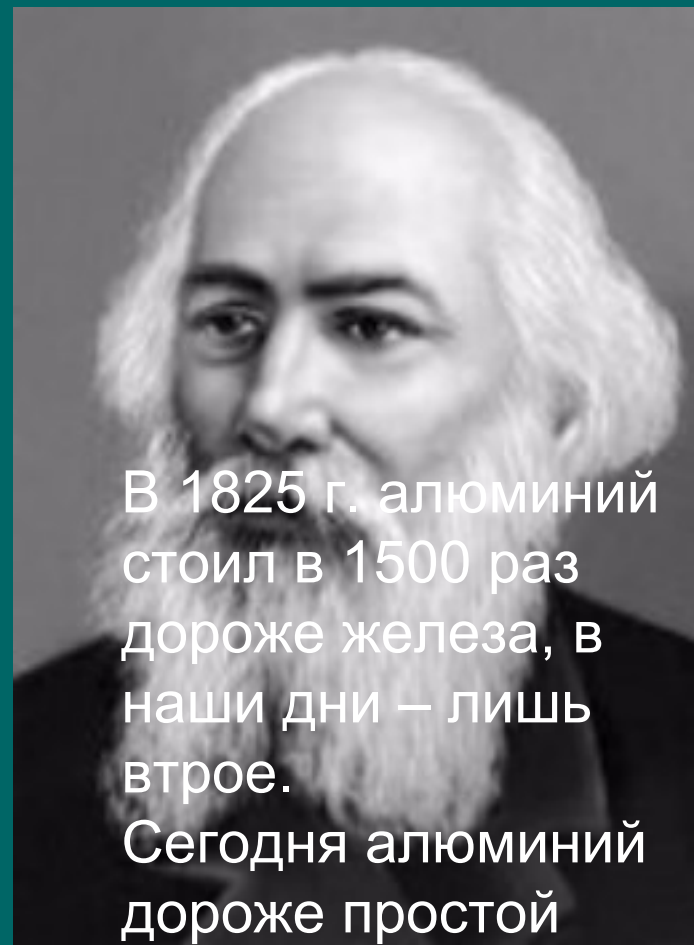
В 1930 г.

Виробая. известный
русский химик
Павел Бекетов открыл
металл. Составила
300 т. В 1975
восстановления
металлов с помощью
алюминия.

В 1975
получено около
10 млн. т
алюминия

Al

с 1855 по 1890 г.,
способом Сент-Клер
Девилья было получено
200 т металлического
алюминия.



В 1825 г. алюминий
стоил в 1500 раз
дороже железа, в
наши дни – лишь
втрое.

Сегодня алюминий
дороже простой
углеродистой
стали, но дешевле
нержавеющей.