

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	A	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	VIII						B		
1	(H)																He	<p>Самые легкие: Одноэлектронные элементы (H, He) Газообразные инертные газы (Ne, Ar, Kr, Xe, Rn) Металлы (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)</p> <p>Разрешены не электроны на внешних оболочках</p>
2	Li	Be											Ne					
3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni								
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd								
6	Cs	Ba	La*	Hf	Ta													
7	Fr	Ra	Ac**	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt									
	R ₂ O		RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄									
					RH ₄	RH ₃	RH ₂	RH										
ЛАНТАНОИДЫ	Ce		Pr	Nd	Pm							Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
АКТИНОИДЫ	Th		Pa	U	Np							Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

Металлы

Periodic Table of the Elements

1 1IA 11A																	18 VIIIA 8A
1 H Hydrogen 1.0079																	2 He Helium 4.00260
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.01218											5 B Boron 10.811	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.00674	8 O Oxygen 15.9994	9 F Fluorine 18.998403	10 Ne Neon 20.1797
11 Na Sodium 22.989768	12 Mg Magnesium 24.305	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 8	10 VIII 8	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 Al Aluminum 26.981539	14 Si Silicon 28.0855	15 P Phosphorus 30.973762	16 S Sulfur 32.066	17 Cl Chlorine 35.4527	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.0983	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.95591	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.9415	24 Cr Chromium 51.9961	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.847	27 Co Cobalt 58.9332	28 Ni Nickel 58.6934	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.39	31 Ga Gallium 69.732	32 Ge Germanium 72.64	33 As Arsenic 74.92159	34 Se Selenium 78.96	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.80
37 Rb Rubidium 85.4678	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.90585	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.90638	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98.9072	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.9055	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.8682	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.71	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.90447	54 Xe Xenon 131.29
55 Cs Cesium 132.90543	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanide Series	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.9479	74 W Tungsten 183.85	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.22	78 Pt Platinum 195.08	79 Au Gold 196.9665	80 Hg Mercury 200.59	81 Tl Thallium 204.3833	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.98037	84 Po Polonium [208.9824]	85 At Astatine 209.9871	86 Rn Radon 222.0176
87 Fr Francium 223.0197	88 Ra Radium 226.0254	89-103 Actinide Series	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [262]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [269]	109 Mt Meitnerium [268]	110 Ds Darmstadtium [269]	111 Rg Roentgenium [272]	112 Cn Copernicium [277]	113 Uut Ununtrium unknown	114 Uuq Ununquadium [289]	115 Uup Ununpentium unknown	116 Uuh Ununhexium [288]	117 Uus Ununseptium unknown	118 Uuo Ununoctium unknown
Lanthanide Series		57 La Lanthanum 138.9055	58 Ce Cerium 140.115	59 Pr Praseodymium 140.90765	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium 144.9127	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.9655	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.92534	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.93032	68 Er Erbium 167.26	69 Tm Thulium 168.93421	70 Yb Ytterbium 173.04	71 Lu Lutetium 174.967	
Actinide Series		89 Ac Actinium 227.0278	90 Th Thorium 232.0381	91 Pa Protactinium 231.03588	92 U Uranium 238.0289	93 Np Neptunium 237.0462	94 Pu Plutonium 244.0642	95 Am Americium 243.0614	96 Cm Curium 247.0703	97 Bk Berkelium 247.0703	98 Cf Californium 251.0796	99 Es Einsteinium [254]	100 Fm Fermium 257.0951	101 Md Mendelevium 258.1	102 No Nobelium 259.1009	103 Lr Lawrencium [262]	

Большой атомный радиус и малое число электронов на внешнем электронном слое определяет характерное свойство элементов-металлов – способность _____ свои электроны внешнего (а у некоторых и предвнешнего) электронного слоя. Такие электроны называются _____ . Обычно их количество _____ - _____ .

Исключение составляют 6 металлов: Ge, Sn, Pb – 4 электрона, Sb и Bi – 5, Po – 6. По своим свойствам выделяют группы металлов, IA группа – это _____ металлы, IIA группа – _____ .

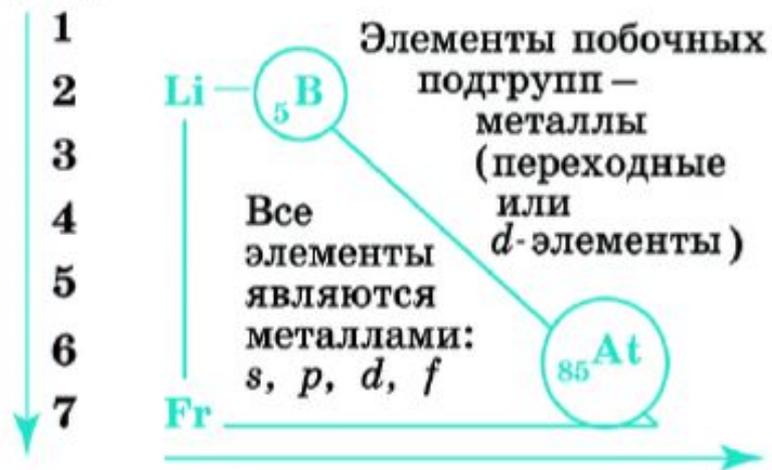
Простое вещество металл образовано _____ химической связью и имеет _____ кристаллическую решетку. Особый вид связи и тип кристаллической решетки определяет физические свойства:

1. Пластичность и твердость;
2. Металлический блеск;
3. Электро- и теплопроводность;
4. Высокая прочность и плотность;
5. Взаимодействие с магнитным полем.

В главной подгруппе:

- число электронов на внешнем слое *не изменяется*;
- радиус атома *увеличивается*;
- электроотрицательность *уменьшается*;
- восстановительные свойства *усиливаются*;
- металлические свойства *усиливаются*

Группа
Период



В периоде:

- заряды ядер атомов *увеличиваются*;
- радиусы атомов *уменьшаются*;
- число электронов на внешнем слое *увеличивается*;
- электроотрицательность *увеличивается*;
- восстановительные свойства *ослабевают*;
- металлические свойства *ослабевают*

СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ МЕТАЛЛОВ

МЕТАЛЛУРГИ

ПИРОМЕТАЛЛУРГИЯ

C, CO, H₂, Me

1. Получить железо из карбонатной руды.
2. Получить вольфрам из его оксида.
3. Получить титан магнийтеpmией.

ГИДРОМЕТАЛЛУРГИЯ

1. Получить медь из руды, содержащей оксид меди (II).

ЭЛЕКТРОМЕТАЛЛУРГИЯ

1. Получить натрий.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Неорганическая химия

	Li	Na	Mg	Al	Fe	H ₂	Cu
+O ₂							
+Cl ₂							
+H ₂							
+S							
+H ₂ O							
+HCl (p-p)							
+NaOH							
(...)							

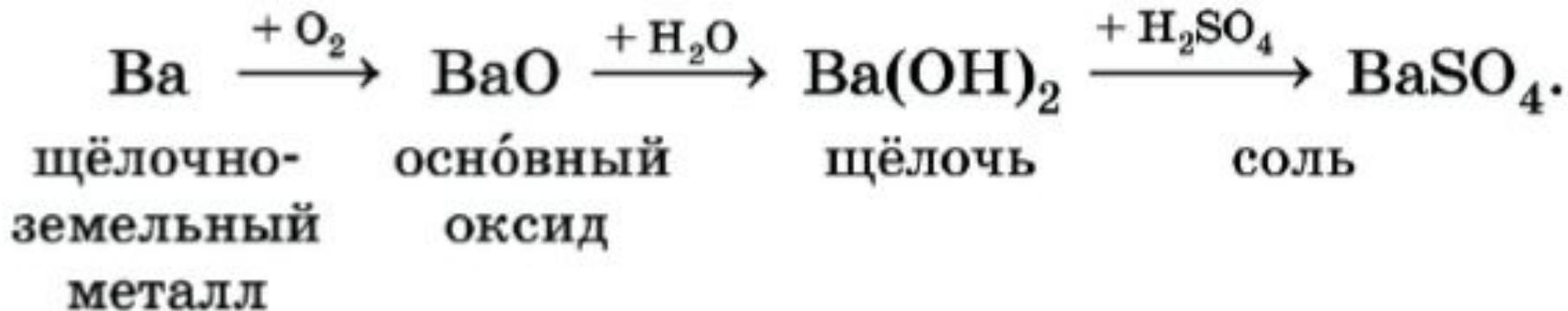
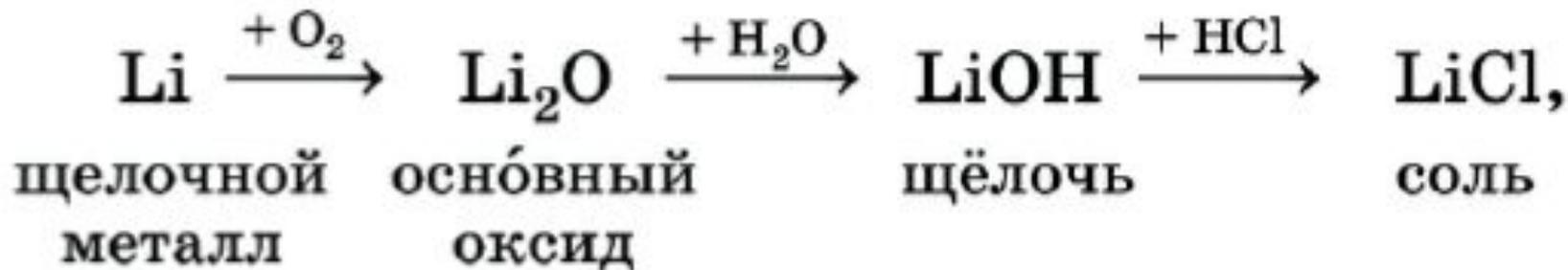
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Органическая химия

Органическое соединение	Название процесса	Химическое уравнение
Карбоновая кислота	Замещение водорода	
Спирт Фенол		
Галогеналкан	Реакция ВЮРЦА	
Дигалогеналкан	Получение циклоалканов	

ОКСИДЫ И ГИДРОКСИДЫ

Основные свойства



ОКСИДЫ И ГИДРОКСИДЫ

Амфотерные свойства

