The background features a decorative graphic consisting of various colored circles and dashed lines. On the left, there is a large teal ring, a smaller teal circle, a green circle with a white center, and a yellow-green circle with a dashed border. On the right, there is a large yellow-green circle, a smaller green circle with a dashed border, a pink circle, an orange circle, and a large yellow ring. A dashed blue line curves across the page, connecting the left and right sides.

Строение электронных оболочек атомов

Электронный слой – это совокупность электронов с близкими значениями энергии.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
	IA																VIIIA	
1	1 H водород 1,00794																2 He гелий 4,0026	
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122											5 B бор 10,811	6 C углерод 12,011	7 N азот 14,007	8 O кислород 15,9994	9 F фтор 18,9984	10 Ne неон 20,1797
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305											13 Al алюминий 26,9815	14 Si кремний 28,086	15 P фосфор 30,9738	16 S сера 32,066	17 Cl хлор 35,453	18 Ar аргон 39,948
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сивергий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хассий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg рентгений [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московий [289]	116 Lv ливнермовий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

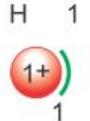
Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

МАХ количество e^- на 1 слое равно: 2

МАХ количество e^- на 2 и 3 слое равно:

8

Периоды	Главные группы (группы А)							
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H 1 							He 2 
2	Li 3 	Be 4 	B 5 	C 6 	N 7 	O 8 	F 9 	Ne 10 
3	Na 11 	Mg 12 	Al 13 	Si 14 	P 15 	S 16 	Cl 17 	Ar 18 

Количество электронных слоёв в атоме любого химического элемента равно: номеру периода

Электроны внешнего слоя называются **ВАЛЕНТНЫМИ**.

Количество валентных электронов в атоме любого химического элемента равно: номеру группы

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He гелий 4,0026
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122																
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305																
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиворгий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хассий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg регентий [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московий [289]	116 Lv льверморий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Заряд ядра	увеличивается	увеличивается

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He гелий 4,0026
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122																
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305																
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиворгий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хассий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg регентий [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московский [289]	116 Lv льверморий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Относительная атомная	увеличивается	увеличивается
	ся	ся

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He гелий 4,0026
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122																
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305																
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиворгий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хассий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg рентгений [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московский [289]	116 Lv льверморий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Число электронных споёв	не изменяется	увеличивает ся

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He Гелий 4,0026
2	3 Li ЛИТИЙ 6,941	4 Be БЕРИЛЛИЙ 9,0122																
3	11 Na НАТРИЙ 22,9898	12 Mg МАГНИЙ 24,305																
4	19 K КАЛИЙ 39,0983	20 Ca КАЛЬЦИЙ 40,078	21 Sc СКАНДИЙ 44,956	22 Ti ТИТАН 47,867	23 V ВАНАДИЙ 50,942	24 Cr ХРОМ 51,996	25 Mn МАРГАНЕЦ 54,938	26 Fe ЖЕЛЕЗО 55,845	27 Co КОБАЛЬТ 58,933	28 Ni НИКЕЛЬ 58,693	29 Cu МЕДЬ 63,546	30 Zn ЦИНК 65,409	31 Ga ГАЛЛИЙ 69,723	32 Ge ГЕРМАНИЙ 72,64	33 As МЫШЬЯК 74,922	34 Se СЕЛЕН 78,96	35 Br БРОМ 79,904	36 Kr КРИПТОН 83,798
5	37 Rb РУБИДИЙ 85,468	38 Sr СТРОНЦИЙ 87,62	39 Y ИТРИЙ 88,906	40 Zr ЦИРКОНИЙ 91,224	41 Nb НИОБИЙ 92,906	42 Mo МОЛИБДЕН 95,94	43 Tc ТЕХНЕЦИЙ [98]	44 Ru РУТЕНИЙ 101,07	45 Rh РОДИЙ 102,906	46 Pd ПАЛЛАДИЙ 106,42	47 Ag СЕРЕБРО 107,868	48 Cd КАДМИЙ 112,412	49 In ИНДИЙ 114,812	50 Sn ОЛОВО 118,71	51 Sb СУРЬМА 121,76	52 Te ТЕЛЛУР 127,60	53 I ИОД 126,904	54 Xe КСЕНОН 131,29
6	55 Cs ЦЕЗИЙ 132,905	56 Ba БАРИЙ 137,327	57 La ЛАНТАН 138,905	72 Hf ГАФНИЙ 178,49	73 Ta ТАНТАЛ 180,948	74 W ВОЛЬФРАМ 183,84	75 Re РЕНИЙ 186,207	76 Os ОСМИЙ 190,23	77 Ir ИРИДИЙ 192,217	78 Pt ПЛАТИНА 195,085	79 Au ЗОЛОТО 196,967	80 Hg РУТУТЬ 200,59	81 Tl ТАЛЛИЙ 204,383	82 Pb СВИНЕЦ 207,2	83 Bi ВИСМУТ 208,980	84 Po ПОЛОНИЙ [209]	85 At АСТАТ [211]	86 Rn РАДОН [222]
7	87 Fr ФРАНЦИЙ [223]	88 Ra РАДИЙ [226]	89 Ac АКТИНИЙ [227]	104 Rf РЕЗЕРФОРДИЙ [261]	105 Db ДУБИНИЙ [262]	106 Sg СИВОРГИЙ [266]	107 Bh БОРИЙ [271]	108 Hs ХАСИЙ [277]	109 Mt МЕЙТНЕРИЙ [268]	110 Ds ДАРМШТАДИЙ [271]	111 Rg РЕНТГЕНИЙ [282]	112 Cn КОПЕРНИЦИЙ [285]	113 Nh НИХОНИЙ [286]	114 Fl ФЛЁРОВИЙ [289]	115 Mc МОСКОВИЙ [289]	116 Lv ЛИБЕРМОРВИЙ [293]	117 Ts ТЕННЕСИЙ [294]	118 Og ОГАНЕСОН [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Число валентных электронов	увеличивается	не изменяется

Периоды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ															
	Главные группы (группы А)										15	16	17	18		
											VA	VIA	VIIA	VIIIA		
1	1	2	3	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				2	
1	H водород 1,00794			H												He гелий 4,0026
2	3	4										5	8	9	10	
2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,0122										N азот 14,007	O кислород 15,9994	F фтор 18,9984	Ne неон 20,1797	
3	11	12										5	16	17	18	
3	Na натрий 22,9898	Mg магний 24,305		Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	P фосфор 30,9738	S сера 32,066	Cl хлор 35,453	Ar аргон 39,948	
4	19	20	21									3	34	35	36	
4	K калий 39,0983	Ca кальций 40,078	Sc скандий 44,956	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	As мышьяк 74,922	Se селен 78,96	Br бром 79,904	Kr криптон 83,798	
5	37	38	39									3	52	53	54	
5	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	Sb сурьма 121,76	Te теллур 127,60	I йод 126,904	Xe ксенон 131,29	
6	55	56	57									3	84	85	86	
6	Cs цезий 132,905	Ba барий 137,327	La лантан 138,905	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	Bi висмут 208,980	Po полоний [209]	At астат [211]	Rn радон [222]	
7	87	88	89									15	116	117	118	
7	Fr франций [223]	Ra радий [226]	Ac актиний [227]	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	Mc московский [289]	Lv льверморий [293]	Ts теннессин [294]	Og оганесон [294]	

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Радиус атома	уменьшается	увеличивается
	я	ся

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He гелий 4,0026
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122											5 B бор 10,811	6 C углерод 12,011	7 N азот 14,007	8 O кислород 15,9994	9 F фтор 18,9984	10 Ne неон 20,1797
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305											13 Al алюминий 26,9815	14 Si кремний 28,086	15 P фосфор 30,9738	16 S сера 32,066	17 Cl хлор 35,453	18 Ar аргон 39,948
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиворгий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хасий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg реентгений [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московский [289]	116 Lv ливерморий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Металлические свойства	ослабевают	усиливаются

ПЕРИОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H водород 1,00794																	2 He гелий 4,0026
2	3 Li литий 6,941	4 Be бериллий 9,0122																
3	11 Na натрий 22,9898	12 Mg магний 24,305																
4	19 K калий 39,0983	20 Ca кальций 40,078	21 Sc скандий 44,956	22 Ti титан 47,867	23 V ванадий 50,942	24 Cr хром 51,996	25 Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,845	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,693	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,409	31 Ga галлий 69,723	32 Ge германий 72,64	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904	36 Kr криптон 83,798
5	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr цирконий 91,224	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [98]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,906	46 Pd палладий 106,42	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,812	50 Sn олово 118,71	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,60	53 I йод 126,904	54 Xe ксенон 131,29
6	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,327	57 La лантан 138,905	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,84	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,23	77 Ir иридий 192,217	78 Pt платина 195,085	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,383	82 Pb свинец 207,2	83 Bi висмут 208,980	84 Po полоний [209]	85 At астат [211]	86 Rn радон [222]
7	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89 Ac актиний [227]	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиворгий [266]	107 Bh борий [271]	108 Hs хассий [277]	109 Mt мейтнерий [268]	110 Ds дармштадтий [271]	111 Rg регентий [282]	112 Cn коперниций [285]	113 Nh нихоний [286]	114 Fl флеровий [289]	115 Mc московий [289]	116 Lv льверморий [293]	117 Ts теннессин [294]	118 Og оганесон [294]

Атомный номер → 20

Символ элемента → **Ca**

Название элемента → КАЛЬЦИЙ

Относительная атомная масса → 40,078

Характеристика	По периоду (слева направо)	По группе (сверху вниз)
Неметаллические свойства	усиливаются	ослабевают