

периодический закон

The periodic table shows the following callouts:

- Fluorine (F):** Atomic number 9, symbol F, name ФТОР, atomic mass 18,998. It is highlighted in a pink box.
- Francium (Fr):** Atomic number 87, symbol Fr, name ФРАНЦИЙ, atomic mass 223,019. It is highlighted in a blue box.

87 Fr
1 8 18 32 18
ФРАНЦИЙ
223,019

Металлические, основные, восстановительные, увеличение радиуса

9 F
7 2
ФТОР
18,998

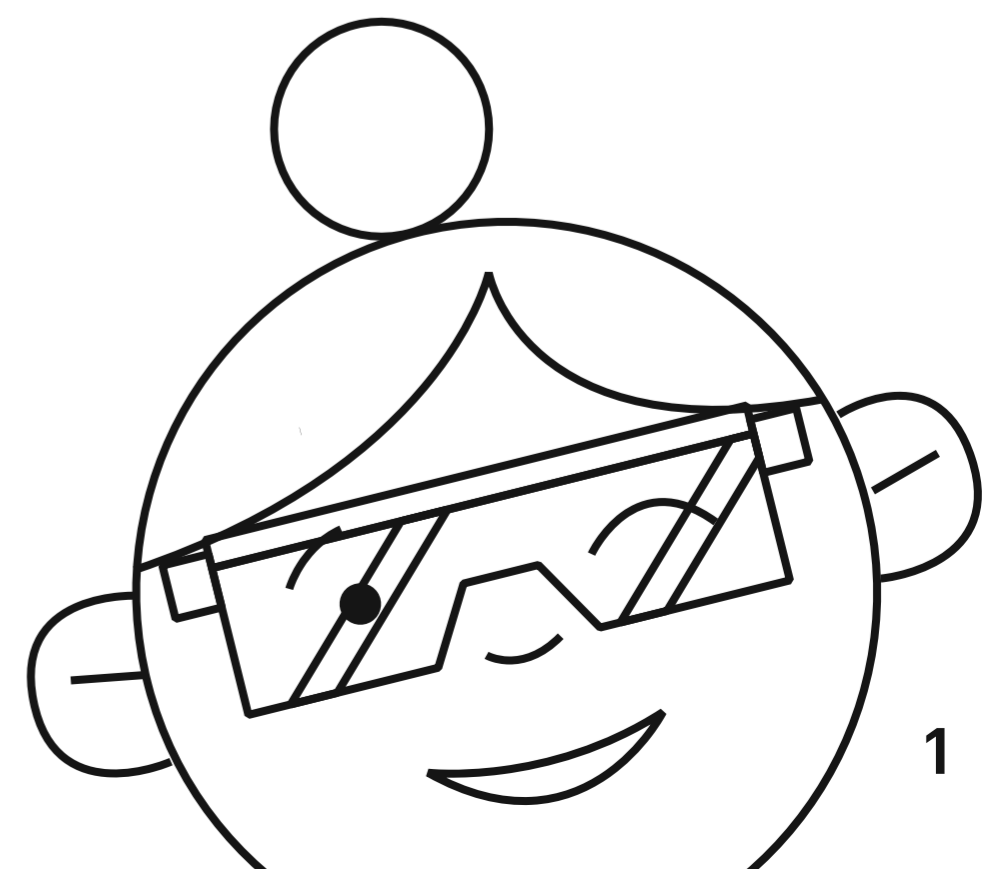
Неметаллические, кислотные, электроотрицательность,

Изменения по периодам (главная подгруппа)

←	→
<ul style="list-style-type: none"> • r атома • металлические свойства • основные свойства высших оксидов и гидроксидов • восстановительные свойства 	<ul style="list-style-type: none"> • электроотрицательность • количество электронов на внешнем уровне • неметаллические свойства • кислотные свойства высших оксидов и гидроксидов • окислительные свойства • кислотные свойства водородных соединений

Изменения по группам (главные подгруппы)

↑	<ul style="list-style-type: none"> • электроотрицательность • неметаллические свойства • кислотные • окислительные 	↓	<ul style="list-style-type: none"> • r атома • кол-во электронных слоёв • металлические свойства • основные • восстановительные • кислотные свойства водородных соединений
---	--	---	--



Обрати внимание!

Радиус атома - расстояние между атомным ядром и самой дальней электронной орбиталью.

Электроотрицательность - способность атома, связанного с другими, приобретать отрицательный заряд (притягивать к себе электроны).

representative Elements (nm)				
2A	3A	4A	5A	6A
Be 0.111	B 0.088	C 0.077	N 0.070	O 0.066
Mg 0.160	Al 0.143	Si 0.117	P 0.110	S 0.104
Ca 0.197	Ga 0.122	Ge 0.122	As 0.121	Se 0.116
Sr 0.215	In 0.162	Sn 0.14	Sb 0.141	Te 0.137
Ba 0.217	Tl 0.171	Pb 0.175	Bi 0.146	Po 0.14

Периодический закон — это фундаментальный закон, который был сформулирован Д.И. Менделеевым в 1869 году.

