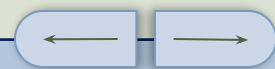


Периодическое изменение свойств элементов





Проверка знаний

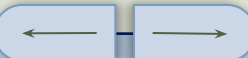
Письменн

Тес

Конструкто

О Т р
Составьте схему строения электронной оболочки одного элемента из второго и третьего периода.

Периоды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ							
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
2	Li Литий 3 6,939	Be Бериллий 4 9,012	B Бор 5 10,811	C Углеро 6 12,011	N Азот 7 14,0067	O Кислоро 8 15,9994	F Фто 9 18,9984	Ne Неон 10 20,183
3	Na Натри 11 22,99	Mg Магни 12 24,31	Al Алюминий 13 26,98	Si Кремний 14 28,086	P Фосфо 15 30,97	S Сер 16 32,064	Cl Хло 17 35,453	Ar Арго 18 39,948
	и	и			р	а	р	н



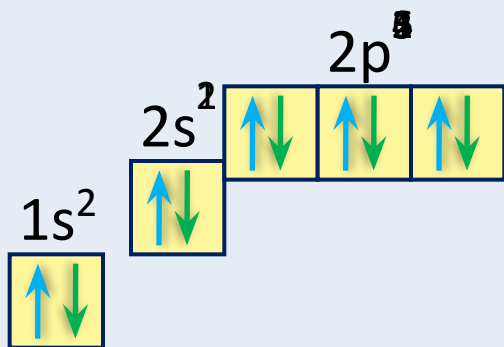
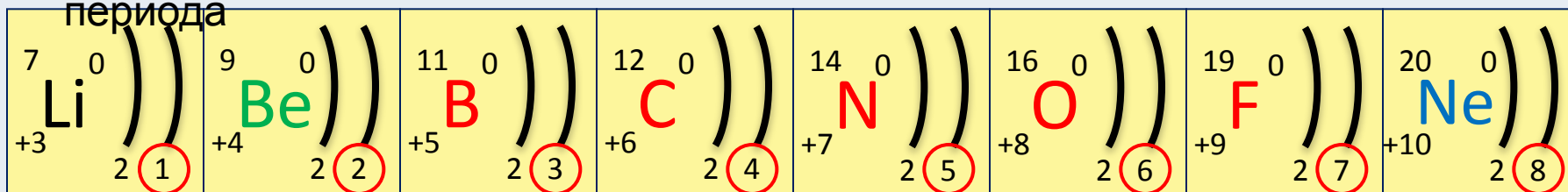


I. В периодах слева направо:

Пример:

Элементы 2

периода



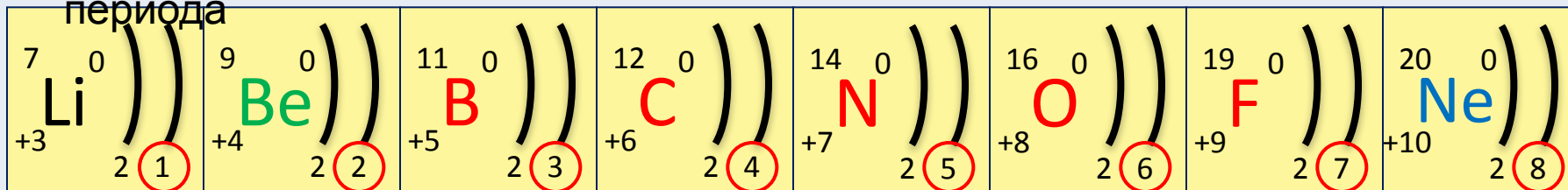


I. В периодах слева направо:

Пример:

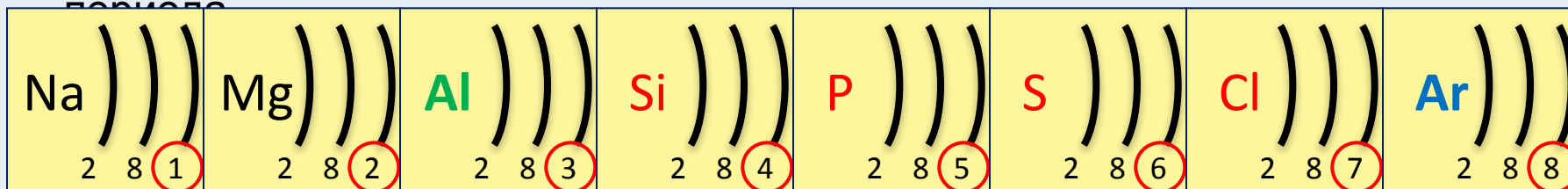
Элементы 2

периода



Элементы 3

периода





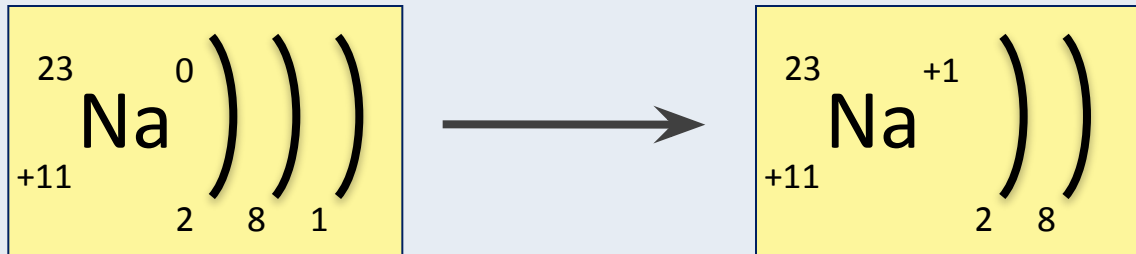
I. В периодах слева направо:

- число энергетических уровней не
- ~~изменяется~~; число электронов на последнем уровне увеличивается;
- металлические свойства ослабевают.

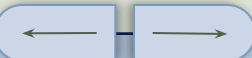
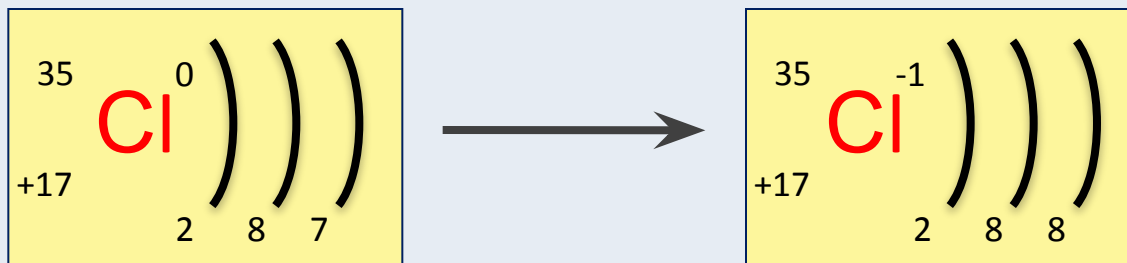




Металлические свойства – это способность атомов отщеплять внешние (валентные) электроны.



Неметаллические свойства – это способность атомов притягивать электроны на внешнюю электронную оболочку.

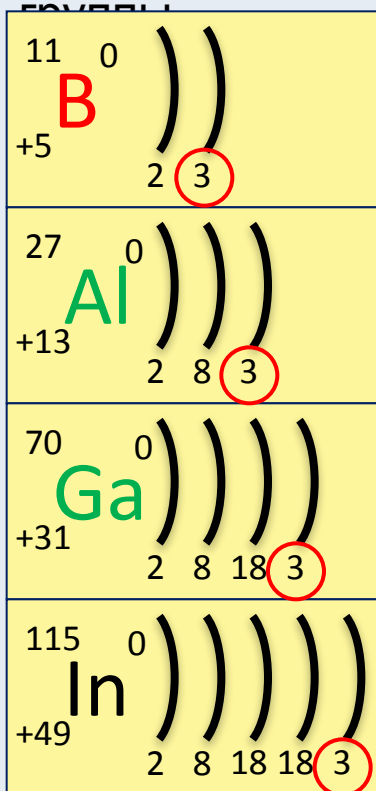




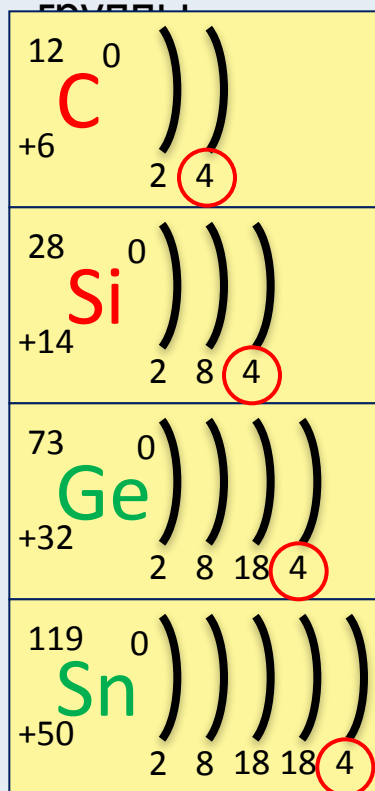
II. В группах сверху вниз:

Пример:

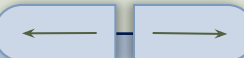
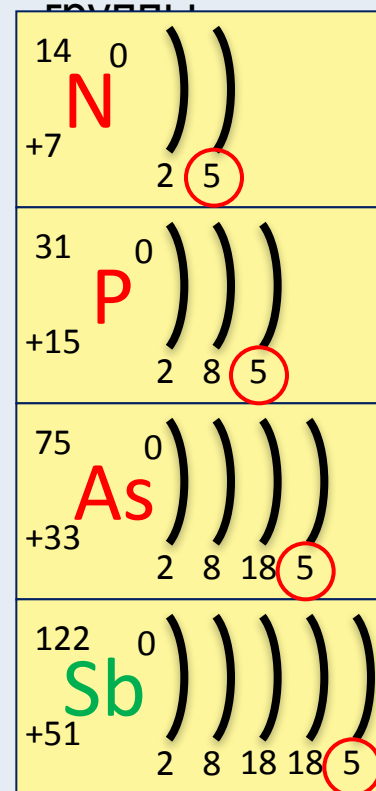
Элементы III A



Элементы IV A



Элементы V A

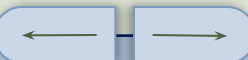




II. В группах сверху вниз:

- число энергетических уровней
- увеличивается;
- число электронов на последнем уровне не изменяется;
- металлические свойства усиливаются.

Плакат



металлические

свойства
← неметаллические →

свойства

Периодическая система химических элементов

Г

П Е Р И О Д

У

П

П

А

↑
металлические свойства
↓

↑
неметаллические
↓

свойства



Обобщение:

Свойства химических элементов периодически повторяются, так как периодически повторяется строение внешних энергетических уровней у их атомов.

