Периодическое изменение свойств элементов

18.11.2016



Проверка знаний

Письменн Тес Конструкто

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

Период	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ							
		II	Ш	IV	V	VI	VII	VIII
2	Li 3 6,939	Ве 4 _{9,012} Бериллий	B 5 10,811	С 6 12,011 Углеро	N 7 14,0067 A30T	О 8 15,9994 Кислоро	F 9 18,9984	Ne 10 Heoh
3	Nа 11 Натри	Mагни 12	ДІ 13 _{26,98} Алюминий	Si 14 _{28,086} Кремний	Р 15 _{30,97} Фосфо	S 16 32,064	СІ 17 _{35,453}	Ar 18 Apro
	й	Й			р	а	р	н

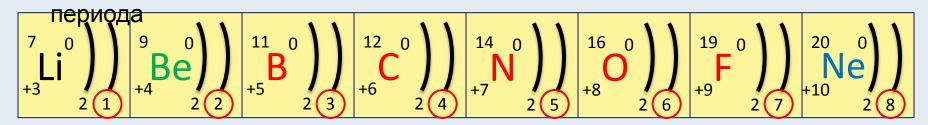
18.11.2016

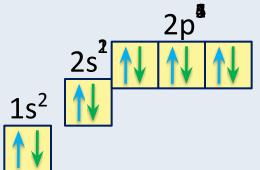


I. В периодах слева направо:

Пример:

Элементы 2





18.11.2016

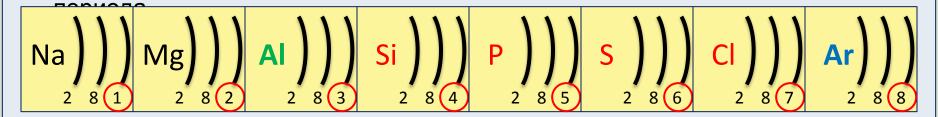


I. В периодах слева направо:

Пример:

Элементы 2

Элементы 3







І. В периодах слева направо:

- число энергетических уровней не
- ЧйМя тронов на последнем уровне увеличивается;
- металлические свойства ослабевают.

Тема

Периодическое изменение свойств элементов.

18.11.2016



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

$$\begin{array}{c|c} 23 & 0 \\ Na & 1 \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} 23 & 1 \\ \end{array}$$

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

$$\begin{array}{c|c}
35 & C & 1 \\
+17 & 2 & 8 & 7
\end{array}$$

$$\longrightarrow$$

$$\begin{array}{c}
35 & C & 1 \\
+17 & 2 & 8 & 8
\end{array}$$

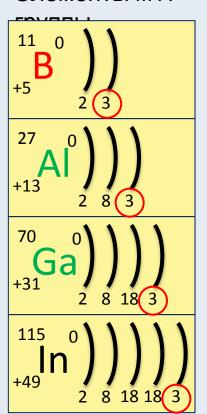




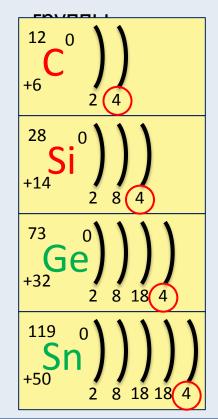
II. В группах сверху вниз:

Пример:

Элементы III A



Элементы IV A



Элементы V А

```
+15
```

Периодическое изменение свойств элементов.



II. В группах сверху вниз:

- число энергетических уровней
- УПЕЛИЧИТЕЙ ТРОТНОВ на последнем уровне не изменяется;
- металлические свойства усиливаются.





неметальний в страний в ст Периодическая система химических элементов неметаллические свойства

металлические

металлические свойства

Тема

Периодическое изменение свойств элементов.

18.11.2016



Обобщение:

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