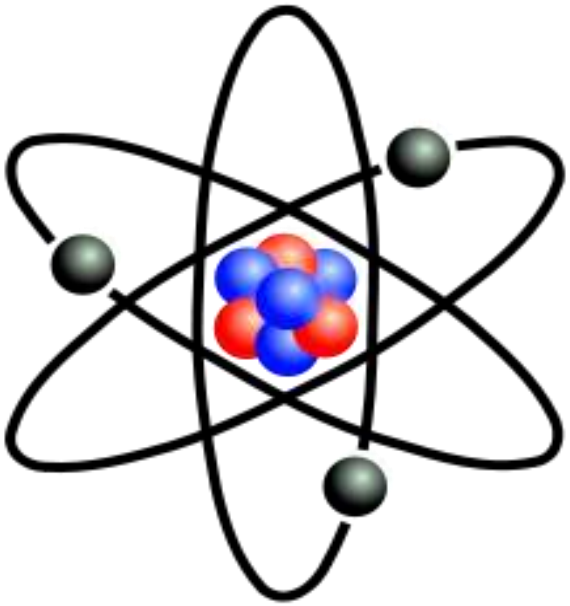
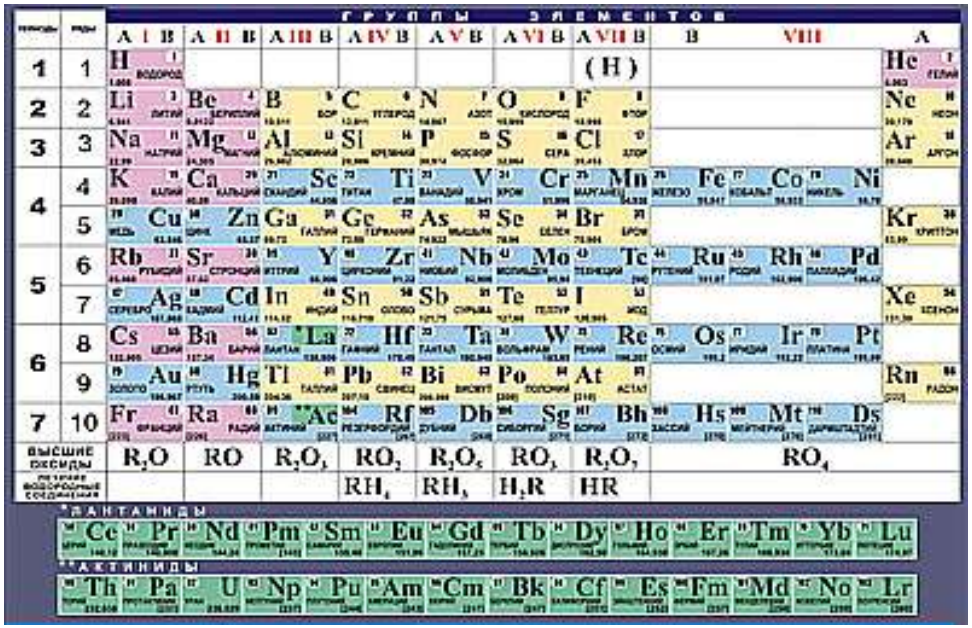
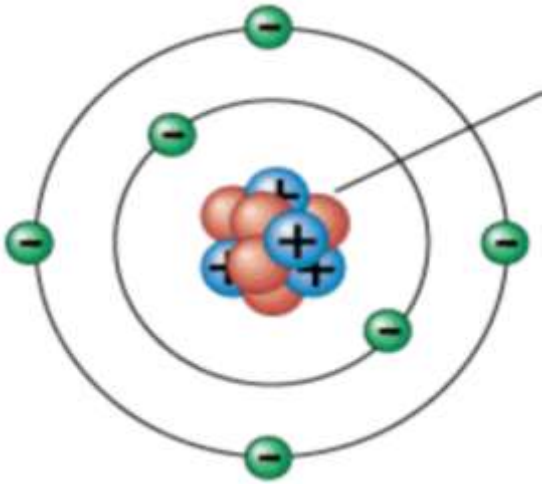



ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ
ПЕРИОДЫ
РЯДЫ
A I B
A II B
A III B
A IV B
A V B
A VI B
A VII B
B
VIII
A
(H)
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ
ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ
R2O
RO
R2O3
RO2
R2O5
RO3
R2O7
RO4
RH4
RH3
H2R
HR
*ЛАНТАНИДЫ
Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu
**АКТИНИДЫ
Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr

СТРОЕНИЕ АТОМА. ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА



9 класс,
естественнонаучный

№1-4. Как определить данные величины?

№5-6. Что показывает?

1) $_{+1}p$

2) $_{0}n$

3) $\bar{e}$

4) Z

5) № периода

6) № группы

1. Выберите три элемента, которые в ПС находятся в одном периоде. Расположите эти элементы в порядке возрастания металлических свойств.

- **1) Na**
- **2) Al**
- **3) K**
- **4) Si**
- **5) C**

1. Выберите три элемента, которые в ПС находятся в одном периоде. Расположите эти элементы в порядке возрастания металлических свойств.

- **1) Na**
- **2) Al**
- **3) K**
- **4) Si**
- **5) C**

Ответ: 421

2. Выберите два элемента, у которых на внешнем уровне находится один электрон.

- 1) Na
- 2) Al
- 3) K
- 4) Si
- 5) C

2. Выберите два элемента, у которых на внешнем уровне находится один электрон.

- 1) Na
- 2) Al
- 3) K
- 4) Si
- 5) C

Ответ: 12

3. Выберите два элемента, которые имеют высшую С.О. +4.

- 1) Na
- 2) Al
- 3) K
- 4) Si
- 5) C

3. Выберите два элемента, которые имеют высшую С.О. +4.

- 1) Na
- 2) Al
- 3) K
- 4) Si
- 5) C

Ответ: 45

Сколько электронов находится во внешнем электронном слое атома, в ядре которого 14 протонов?

1) 2

2) 4

3) 8

4) 14

Сколько электронов находится во внешнем электронном слое атома, в ядре которого 14 протонов?

1) 2
2) 4
3) 8
4) 14

В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства

1) кислород → фтор → неон

2) кремний → сера → хлор

3) селен → сера → кислород

4) кремний → магний → натрий

В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства

1) кислород → фтор → неон
2) кремний → сера → хлор
3) селен → сера → кислород
4) кремний → магний → натрий

По конфигурации внешнего уровня определить химический элемент:

1) $3s^2 3p^3$ 2) $5s^2 5p^1$ 3) $4s^2 4p^2$

4) $2s^2 2p^6$ 5) $3s^2$

Составить характеристику элемента № 13, 16 по плану

1) Положение в ПС
2) Строение атома
3) Характер элемента
4) Валентные электроны
5) Высшая и низшая С.О.
6) Высший оксид, характер

Домашнее задание

- Г. повт. § 7-10
- Характеристика элементов №13, 16
- **К. повт. §39-42**