Контрольная работа №1

по темам «Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева».

Вариант 1.

I. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне в атоме серы:

А)3 Б) 4 В)6 Г)16.

2. В одном периоде находятся элементы: А) с одинаковыми химическими свойствами; Б) с одинаковым радиусом атомов; Б) с одинаковым числом валентных электронов; В) с зарядом ядра, последовательно возрастающим на 1.

3. В ряду химических элементов Li-Na-K-Rb металлические свойства: А) усиливаются Б) не изменяются В) ослабевают Г) изменяются периодически.

4. К S-элементам относится: А) магний Б) сера В) хлор Г) медь.

5. Электронная конфигурация ... 4s 2 соответствует элементу: А) кальций Б) криптон В) кадмий Г)цинк.

6. Сравните атомы, поставив знаки <, > или = вместо \* :

а) заряд ядра: Al \* Si; О \* S.

б) число электронных слоев: Al \* Si; О \* S.

в) число электронов на внешнем слое: С \* N; Mg \* Са.

г) радиус атома: А1 \* Si; О \* S.

д) металлические свойства: Al \* Si; О \* S.

е) неметаллические свойства: Al \* Si; О \* S.

7. Общее число электронов у атома родия: А)25 Б)34 В)45 Г)81

Контрольная работа №1

по темам «Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева».

Вариант 2.

I. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне в атоме алюминия:

А)3 Б) 4 В)6 . Г)16.

2. В одной группе находятся элементы

1. с одинаковым числом протонов; Б) с одинаковым радиусом атомов;
2. с одинаковым числом валентных электронов;

Г) с зарядом ядра, последовательно возрастающим на 1.

3.В ряду химических элементов Na-Mg-Al-Si металлические свойства А) усиливаются Б) не изменяются В) ослабевают Г) изменяются периодически

4. Электронная конфигурация ...3s Зр соответствует элементу

А) кальций Б) алюминий В) кадмий Г) цинк.

5. К S-элементам относится

А) хлор Б) сера В) водород Г) медь

6.Сравните атомы, поставив знаки <, > или = вместо \* :

а) заряд ядра: С \* N; Mg \* Са.

б) число электронных слоев: С \* N; Mg \* Са.

в) число электронов на внешнем слое: С \* N; Mg \* Са.

г) радиус атома: С \* N; Mg \* Са.

д) металлические свойства: С \* N; Mg \* Са.

е)неметаллические свойства: С \* N; Mg \* Са.

7. Общее число электронов у атома марганца : А)25 Б)34 В)45 Г)81