

Задания для работы № 1

1. Для предложенных в вашем варианте химических элементов, составьте характеристику в соответствии с положением в периодической системе по предложенному алгоритму описания.
2. Для данного в вашем варианте металла составьте формулы оксида, хлорида, сульфида, карбида и нитрида.
3. Для данных в вашем варианте химических элементов сделайте вывод о том, что общего наблюдается у этих элементов.
4. Для данных в вашем варианте химических элементов сделайте вывод о том, что различного наблюдается у этих элементов.

Алгоритм описания химического элемента

1. Химический знак
2. Порядковый номер элемента
3. Относительная атомная масса
4. Молярная масса
5. Период, ряд
6. Сравнение свойств в периоде
7. Группа, подгруппа
8. Сравнение свойств в группе
9. Заряд ядра
10. Состав ядра
11. Количество энергетических уровней
12. Общее количество электронов
13. Количество внешних электронов
14. Электронная формула
15. Тип химического элемента (*s*, *p*, *d*)
16. Вид элемента (металл, неметалл, амфотерный)
17. Возможная валентность

Карта самостоятельных работ

Вар/г	ЗАДАНИЕ N 1	ЗАДАНИЕ N 2	ЗАДАНИЕ N 3	ЗАДАНИЕ N 4
1.	Li, P	Zn	Mg, Ca	K, Se
2.	Na, Se	Ba	Mg, Ba	K, As
3.	K, O	Ca	Mg, Sr	Mg, Si
4.	Mg, N	Ni(II)	Li, Na	Mg, S
5.	Ca, P	Ni(III)	Na, K	Mg, P
6.	Al, S	Na	K, Rb	Na, Si
7.	Be, Te	K	N, P	Na, S
8.	Ga, C	Fe(II)	N, As	Na, P
9.	Li, S	Fe(III)	S, Se	Li, N
10.	Ca, N	Al	S, Te	Li, C
11.	Ba, Si	Cr(II)	C, Si	Al, S
12.	Rb, N	Cr(III)	Si, Ge	Al, Si