**Приложение 2**

**Характеристика химического элемента металла по положению в ПСХЭ по плану**

***Задание первой и второй группам***

1)Положение калия в ПСХЭ.

K - элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома калия.

Порядковый номер K , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

Так как атом электронейтрален, то общее число электронов, двигающихся вокруг ядра, равно .

 K –элемент 4 периода, поэтому электронов в его атоме располагаются на энергетических уровнях:

+19 K ) ) ) )

3)Свойства атома калия.

На внешнем уровне атома калия находится электрон.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе восстановительные свойства калия выше, чем у ,но ниже, чем у .

Калий типичный .

4)Свойства соединений калия.

Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.

***Задание третьей и четвертой группам***

1)Положение магния в ПСХЭ.

Mg - элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома магния.

Порядковый номер Mg , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

Так как атом электронейтрален, то общее число электронов, двигающихся вокруг ядра, равно .

 Mg –элемент 3 периода, поэтому электронов в его атоме располагаются на энергетических уровнях:

+12 Mg ) ) )

3)Свойства атома магния.

На внешнем уровне атома магния находится электрона.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе восстановительные свойства магния выше, чем у ,но ниже, чем у .

Магний типичный .

4)Свойства соединений магния.

Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.

***Задание пятой и шестой группам***

1)Положение лития в ПСХЭ.

Li - элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома лития.

Порядковый номер Li , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

Так как атом электронейтрален, то общее число электронов, двигающихся вокруг ядра, равно .

 Li –элемент 2 периода, поэтому электрона в его атоме располагаются на энергетических уровнях:

+3 Li ) )

3)Свойства атома лития.

На внешнем уровне атома лития находится электрон.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе восстановительные свойства лития выше, чем у ,но ниже, чем у .

Литий типичный .

4)Свойства соединений лития.

Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.