**Приложение 5**

**Характеристика химического элемента неметалла**

**по положению в ПСХЭ по плану**

***Задание первой и второй группам.***

1)Положение серы в ПСХЭ.

S - элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома серы .

Порядковый номер S , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

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

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

+16 S ) ) )

3)Свойства атома серы.

На внешнем уровне атома серы находится электронов.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе окислительные свойства серы выше, чем у ,но ниже,

чем у .

Сера типичный .

4)Свойства соединений серы.

Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.

***Задание третьей и четвертой группам***

1)Положение фосфора в ПСХЭ.

P- элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома фосфора .

Порядковый номер P , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

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

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

+15 P ) ) )

3)Свойства атома фосфора.

На внешнем уровне атома фосфора находится электронов.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе окислительные свойства фосфора выше, чем у ,но ниже,

чем у .

Фосфор типичный .

4)Свойства соединений фосфора. Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.

***Задание пятой и шестой группам***

1)Положение углерода в ПСХЭ.

С- элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома углерода .

Порядковый номер С , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

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

С –элемент 2 периода, поэтому электронов в его атоме располагаются на энергетических уровнях:

+6 С ) )

3)Свойства атома углерода.

На внешнем уровне атома углерода находится электронов.

Типичные степени окисления в соединениях .

В группе окислительные свойства углерода выше, чем у ,но ниже,

чем у .

Углерод типичный .

4)Свойства соединений углерода.

Формулы высшего оксида и гидроксида соответственно и .

Они обладают свойствами.