**Приложение 4**

**План характеристики химического элемента кислорода по положению в ПСХЭ.**

1)Положение кислорода в ПСХЭ.

O - элемент периода, группы, ( ) подгруппы.

2)Строение атома кислорода .

Порядковый номер O , относительная атомная масса округленно ,

следовательно, заряд ядра , в ядре атома протонов.

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

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

+8 O ) )

3)Свойства атома кислорода.

На внешнем уровне атома кислорода находится электронов.

Типичные степени окисления в соединениях .

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

чем у .

Кислород типичный .

4)Свойства соединений кислорода.

Привести пример оксида и гидроксида металла соответственно и\_\_\_\_\_.

Они обладают свойствами.

Привести пример оксида и гидроксида неметалла соответственно и

Они обладают свойствами.