

Тема: Валентность.

I. Валентность – это способность химического элемента образовывать определенное количество химических связей.

Нахождение валентности по периодической системе, для элементов главных подгрупп.

- Для металлов валентность совпадает с номером группы.

- Для неметаллов определяют две валентности:

 - высшую – валентность совпадает с номером группы.

 - низшую – находят действием, из 8 отнимают высшую валентность.

Пример:

Na - I

S – высшая VI, низшая ($8 - 6 = 2$) II

Тема: Валентность.

Определить валентность химических элементов.

Элемент	Валентность
Al	III
Cl	VII, I



Определить массовую долю элемента в молекуле.

1. Найти $W(S)$ в молекуле CuS
2. Найти $W(Ca)$ в молекуле $CaCO_3$
3. Найти $W(C)$ в молекуле CO_2

Оценка:

- «3» - одно задание
- «4» - два задания
- «5» - три задания