**Строение вещества**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны познакомиться со строением молекул и типами химических связей в молекуле.

С развитием учения о строении атома появились различные теории. объясняющие причины образования химических соединений. Одна из них объясняет образование химической связи между атомами за счет валентных электронов- электронов, расположенных на внешнем энергетическом уровне и связанных с ядром атома наименее прочно. Что же такое химическая связь?

Химическая связь- силы взаимодействия между атомами, приводящие к образованию молекул или других частиц и удерживающие атомы в молекулах. Главным свойством атомов, отвечающим за возникновение химической связи того или иного типа является электроотрицательность.

Электроотрицательность- способность атомов одного вида оттягивать на себя электронную плотность от атомов другого вида в ходе образования химической связи. На этом свойстве и возникли типы химических связей.

Я предлагаю Вам познакомиться с типами химических связей в интернете: Google документ: Строение молекул. Химическая связь- Google Sites https: // sites google.com >site>temy.

[PDF] Химия (О.С. Габриелян, С.А.Сладков) https: // prosv.ru > toc\_ 20-0299-01.

Выполните письменно( на оценку) следующие задания:

Заполните таблицу: Типы химических связей.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Признаки сравнения | ионная | Ковалентная неполярная | Ковалентная полярная | металлическая |
| Природа связанных химических элементов |  |  |  |  |
| Способ образования |  |  |  |  |
| Механизм образования |  |  |  |  |
| Примеры веществ |  |  |  |  |

1. Между атомами элементов с атомными номерами 8(О) и 16(S) возникает связь:

а) металлическая, б) ионная, в) ковалентная, г) водородная.

2) Какой тип связи образуется между следующими веществами: Fe, BаСl2, Н2О, СаСl2, Аl, I2.

3) Приведите примеры органических соединений на основе sp, sp2, sp3-гибридизации.

Выполненные работы присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.