

КЛАССЫ ХИМИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

За долгие годы существования химии, люди накопили множество различных наблюдений о веществах: как они пахнут, как они выглядят, как они реагируют с другими веществами и так далее. В математике существуют методы, ускоряющие нахождение решения задачи, например, способ решения квадратных уравнений через дискриминант: нет нужды подставлять значения и искать результат, когда есть формула. Так и в химии, существуют основные классы химических соединений, объединяющие вещества по общим признакам, по каким - Вы узнаете в данной статье.

Первый признак разделения вещества - это по количеству атомов. Простые вещества состоят из атома одного элемента, сложные вещества состоят из атомов разных элементов. Примерами простого вещества могут быть медь (Cu), кислород (O), озон (O₃) и другие. Простые вещества разделяются на металлы и неметаллы. Металлические свойства - это способность отдавать электроны с внешнего уровня. Способность принимать электроны называется неметаллическим свойством вещества. Разделение простых веществ отражено в таблице Менделеева, разным цветом выделены разные классы простых веществ. В 2005 году IUPAC было установлено разделение простых веществ. Описание простых веществ смотрите в статье [Простые вещества](#).

Сложные вещества делятся на неорганические, органические и металлоорганические, неорганические и органические вещества отдельно изучает неорганическая и органическая химия соответственно. Разделение на органику и неорганику изначально было связано с тем, что некоторые элементы находились только в живой природе. В 1828 году Фридрих Вёллер синтезировал мочевину из неорганического соединения, после чего органическую химию отделили химией соединений с углеродом, исключением остались карбиды, карбонаты, цианиды, оксиды углерода и угольная кислота.

С классификацией сложных соединений Вы можете ознакомиться в разделе [неорганическая химия](#) и [органическая химия](#).

УДК: ГРНТИ:

Автор статьи: Телятников З.А.

Дата написания статьи: 11.05.2017

Дата редакции статьи: 13.07.2017

Адрес статьи в интернете: http://k-tree.ru/articles/himiya/obschaya_himiya/klasi_soedineni

Дата формирования документа: 22.08.2017 17:59

*Все материалы данного файла являются объектами авторского права (в том числе дизайн).
Запрещается копирование, распространение (в том числе путем копирования на другие сайты и ресурсы в Интернете) или любое иное использование информации и объектов без предварительного согласия правообладателя.*