

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://studservis.ru/gotovye-raboty/referat/398851>

Тип работы: Реферат

Предмет: Химия

Содержание

Введение 3

Комплексные соединения 3

Типы и классификация комплексных соединений 6

Комплексоны 8

Образование комплексных соединений 10

Свойства комплексных соединений 11

Заключение 13

Список литературы 15

Введение

Большую группу химических соединений составляют комплексы. Комплексные соединения – это огромный класс неорганических и органических соединений, которые широко распространены в природе и используются человеком. Комплексные соединения связывают между собой неорганическую и органическую химию. Многие из них играют большую роль в физиологических и биохимических процессах, например хлорофилл, витамин В12, гемоглобин.

Цель работы: подробно рассмотреть комплексные соединения.

Задачи: -рассмотреть строение комплексных соединений, их сущность и содержание;

-рассмотреть типы комплексных соединений;

- комплексоны.

Комплексные соединения

Комплексные соединения (КС)от (лат. complexus — сочетание) – это сложные вещества, состоящие из простых веществ. Классическая теория валентности, которая смогла объяснить свойства многих простых соединений, не могла объяснить строение больших, сложных соединений, являющимися сочетанием простых соединений.

Впервые комплексные соединения были описаны в 1893 году швейцарским ученым А. Вернером. Согласно его теории, центром комплекса является катион металла, который называется комплексообразователь. К нему присоединяются ионы или нейтральные молекулы, которые называют лиганды, образующие внутреннюю комплексообразующую сферу. Количество лиганд называется координационным числом. Координационное число - количество атомов или молекул, которое может присоединить атом металла в комплексном соединении. Координационные числа разных комплексообразователей имеют значения от 2 до 10, чаще всего встречаются 4 и 6. [4] Комплексообразователь и лиганды образуют внутренний комплекс,

Список литературы

1.Глинка Н.Л. Общая химия - учебник в 2-х томах, Т.1 М.: Юрайт, 2023 -358с.

2.Сборник задач по теоретическим основам химии для студентов заочно-дистанционного отделения / Барботина Н.Н., К.К. Власенко, Щербаков В.В. – М.: РХТУ им. Д.И. Менделеева, 2007. -155 с.

3.КОМПЛЕКСОНЫ • Большая российская энциклопедия - электронная версия – точка доступа <https://old.bigenc.ru/chemistry/text/2087311>

4.lekcziya-kompleksnye-soedineniya.pdf (электронный ресурс) точка доступа <https://skmk-stav.ru/wp-content/uploads/lekcziya-kompleksnye-soedineniya.pdf>

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://studservis.ru/gotovye-raboty/referat/398851>