

Задача

В состав химического соединения входят: калий (35,56%), железо (17,02%), углерод (21,88%) и азот. Молярная масса этого вещества равна 329 г/моль. Выведите формулу этого соединения. (Элементы разместить в порядке возрастания электроотрицательности)



Тема: *Комплексные соединения.*

Цель:

- **изучить и понять состав, строение, номенклатуру комплексных соединений;**
- **познакомиться со свойствами и способами получения комплексных соединений;**
- **рассмотреть значение комплексных соединений.**

- 
- Что такое комплексные соединения?
 - Значимость комплексных соединений в реальной жизни.



ИСТОРИЧЕСКАЯ страница

ИНФОРМАЦИОННАЯ страница

План конспекта:

- 1. Что такое комплексные соединения?**
- 2. Особенности строения комплексных соединений.**
- 3. Алгоритм названия комплексных соединений.**

Основные положения координационной теории А. Вернера

- в комплексном соединении один из ионов или атомов считается центральным, его называют комплексообразователем;
- вокруг центрального иона (атома) – комплексообразователя расположено (координировано) определенное число противоположно заряженных ионов или полярных молекул, называемых лигандами (лиганд, т.е. связанный);
- центральный ион (атом) с лигандами образует внутреннюю координационную сферу соединения, которую при написании заключают в квадратные скобки;
- число лигандов, способных присоединиться к комплексообразователю, определяется координационным числом, которое принимает значения 2,4,6,8.
- ионы, которые располагаются на более далеком расстоянии от центрального иона (атома), образуют внешнюю координационную сферу.

Название лигандов

Формула лиганда	Название лиганда
H_2O	Аква
NH_3	Амин
Cl^-	Хлоро
CN^-	Циано
OH^-	Гидроксо
SO_4^{2-}	Сульфато

Алгоритм названия комплексных соединений

1. Первым указывают анион в именительном падеже.
2. Далее катион в родительном падеже, независимо от того, какой из этих ионов комплексный.
3. Название комплексного иона строится так:
 - координационное число (2 – ди, 4 – тетра, 6 – гекса...)
 - название лиганда
 - название комплексообразователя
 - число, указывающее валентность (степень окисления) комплексообразователя (записывается римской цифрой в круглых скобках)

Пример:

$\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$ – гексахлороплатинат (IV) калия

Названия некоторых комплексных соединений

Формула	Название
$K_2[PtCl_6]$	Гексахлороплатинат (IV) калия
$[Cr(H_2O)_6]Cl_3$	Хлорид гексааквахрома (III)
$K_2[Zn(OH)_4]$	Тетрагидроксоцинкат калия
$[Cu(NH_3)_4](OH)_2$	Гидроксид тетрааминмеди (II)
$Fe_4[Fe(CN)_6]_3$	Гексацианоферрат (II) железа (III)



ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ страница



«Знаете ли вы, что...»

Применение комплексных соединений

- используют в качестве катализаторов при получении полимеров и химической переработке нефти;
- в производстве красок, СМС и лаков;
- для получения металлов высокой степени чистоты;
- в аналитической химии для определения ионов металлов;
- в медицине в качестве стимуляторов важных биохимических процессов.

Домашнее задание:

1. Учить конспекты в тетрадях;
2. В соответствии с координационной теорией составить и назвать комплексное соединение по следующим данным:
 - к. ч. равно 6
 - лиганды – ионы CN^-
 - комплексообразователь – Fe (III)
 - внешняя сфера – ионы K^+



**Мир веществ богат и
разнообразен.**

**Он открывает свои тайны
тому, кто настойчиво
добивается этого.**



Спасибо
за
внимание!