

Комплексные соединения.





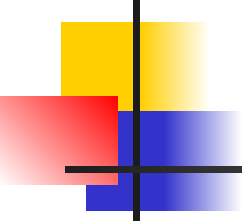
Координационная теория А.Вернера

- В 1893 г. швейцарским химиком-неоргаником Альфредом Вернером (1866–1919) была сформулирована теория, позволившая понять строение и некоторые свойства комплексных соединений и названная *координационной теорией*. Поэтому комплексные соединения часто называют координационными соединениями.
- *Соединения, в состав которых входят сложные ионы, существующие как в кристалле, так и в растворе, называются комплексными, или координационными.*

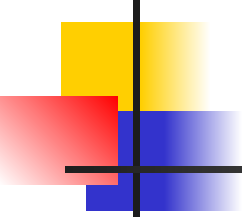


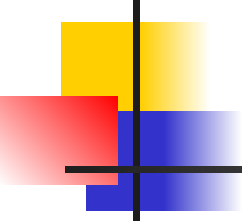
Состав.

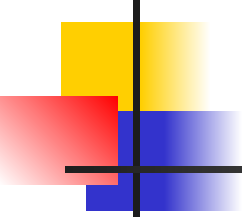
- Согласно теории Вернера центральное положение в комплексных соединениях занимает, как правило, **ион металла**, который называют центральным ионом, или **комплексообразователем**.

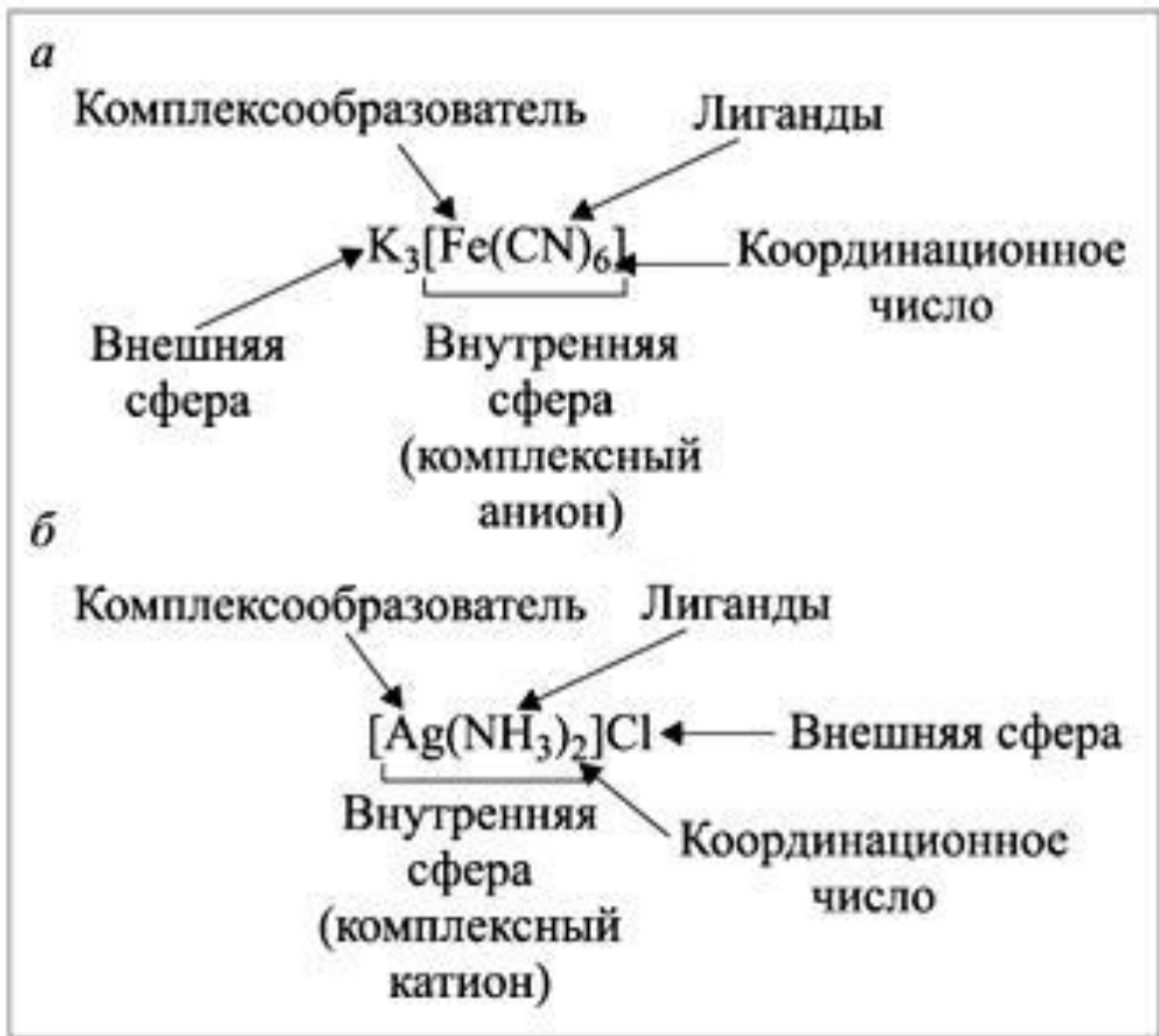
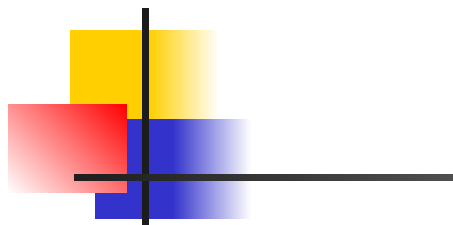
- 
-
- **Комплексообразователь** – частица (атом, ион или молекула), координирующая (располагающая) вокруг себя другие ионы или молекулы.



- 
-
- Комплексообразователь обычно имеет положительный заряд, является *d*-элементом, проявляет амфотерные свойства, имеет координационное число 4 или 6. Вокруг комплексообразователя располагаются (координируются) молекулы или кислотные остатки – лиганды (адденды).

- 
-
- **Лиганды** – частицы (молекулы и ионы), координируемые комплексообразователем и имеющие с ним непосредственно химические связи (например, ионы: Cl^- , I^- , NO_3^- , OH^- ; нейтральные молекулы: NH_3 , H_2O , CO).

- 
-
- Лиганды не связаны друг с другом, так как между ними действуют силы отталкивания. Когда лигандами являются молекулы, между ними возможно молекулярное взаимодействие. Координация лигандов около комплексообразователя является характерной чертой комплексных соединений



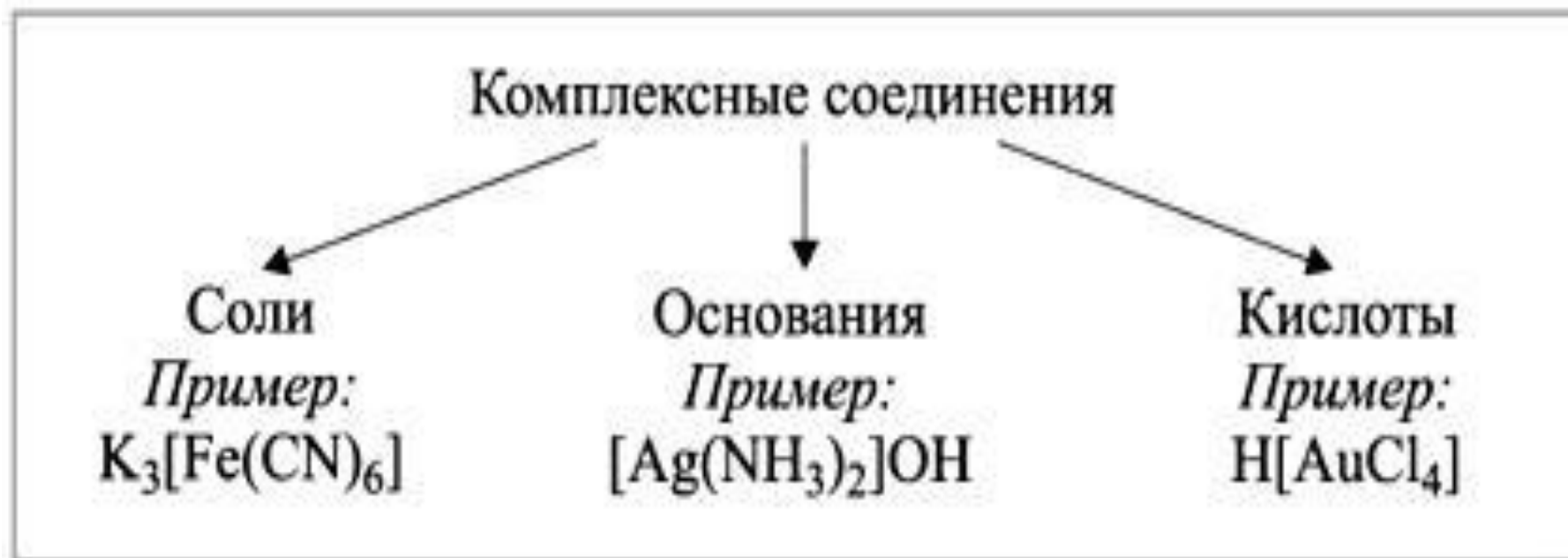


Классификация

Большое многообразие комплексных соединений и их свойств не позволяет создать единую классификацию. Однако можно группировать вещества по некоторым отдельным признакам.



- 1) *По составу.*



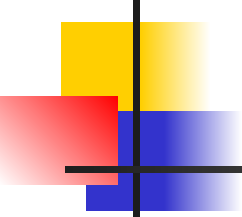


- 2) ***По типу координируемых лигандов.***

а) ***Аквакомплексы*** – это комплексные катионы, в которых лигандами являются молекулы H_2O . Их образуют катионы металлов со степенью окисления +2 и больше, причем способность к образованию аквакомплексов у металлов одной группы периодической системы уменьшается сверху вниз.

Примеры аквакомплексов:



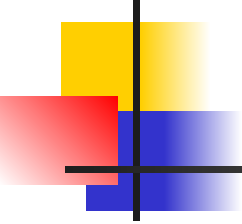


б) *Гидроксокомплексы* – это комплексные анионы, в которых лигандами являются гидроксид-ионы OH^- . Комплексообразователями являются металлы, склонные к проявлению амфотерных свойств – Be , Zn , Al , Cr .

Например: $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$, $\text{Ba}[\text{Zn}(\text{OH})_4]$.

в) *Аммиакаты* – это комплексные катионы, в которых лигандами являются молекулы NH_3 . Комплексообразователями являются *d*-элементы.

Например: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$, $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$.

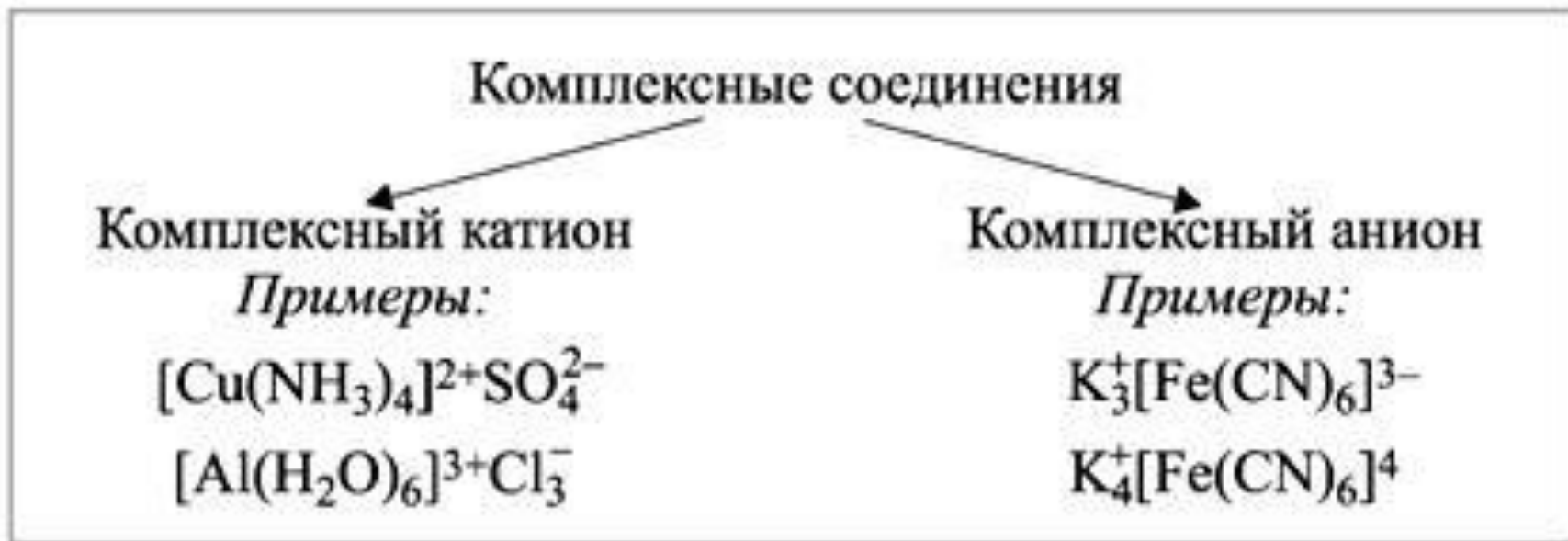


г) *Ацидокомплексы* – это комплексные анионы, в которых лигандами являются анионы неорганических и органических кислот.

Например: $K_3[Al(C_2O_4)_3]$,
 $Na_2[Zn(CN)_4]$, $K_4[Fe(CN)_6]$.

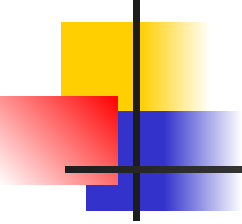


- 3) *По заряду внутренней сферы.*



Номенклатура комплексных соединений

- Наибольшее распространение имеет номенклатура, рекомендованная IUPAC. Название *комплексного аниона* начинается с обозначения состава внутренней сферы: **число лигандов** обозначается греческими числительными: 2–ди, 3–три, 4–тетра, 5–пента, 6–гекса и т.д., далее следуют **названия лигандов**, к которым прибавляют соединительную гласную «о»: Cl– – хлоро-, CN– – циано-, OH– – гидроксо- и т.п.



Если у комплексообразователя переменная степень окисления, то в скобках римскими цифрами указывают его **степень окисления**, а его название с суффиксом -ат: Zn – **цинкат**, Fe – **феррат(III)**, Au – **аурат(III)**. Последним называют **катион внешней сферы** в родительном падеже



- Примеры:

$K_3[Fe(CN)_6]$ – гексацианоферрат(III)
калия,

$K_4[Fe(CN)_6]$ – гексацианоферрат(II)
калия,

$K_2[Zn(OH)_4]$ – тетрагидроксоцинкат
калия.

- Например:

$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ – сульфат тетраамминмеди(II),

$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$ – хлорид гексаакваалюминия.



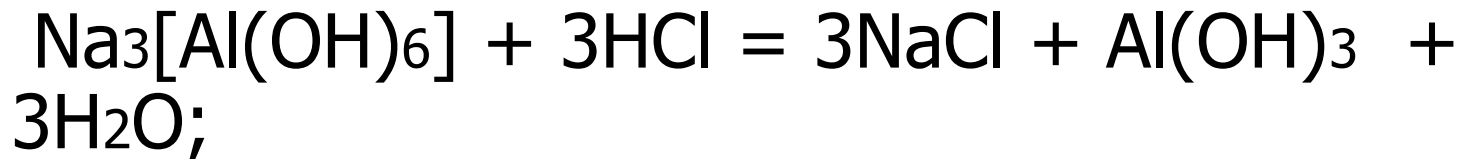
Химические свойства комплексных соединений

- 1. В растворе комплексные соединения ведут себя как сильные электролиты, т.е. полностью диссоциируют на катионы и анионы.



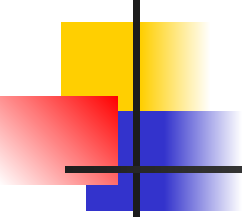
- 
-
- **2.** При действии сильных кислот происходит разрушение гидроксокомплексов

а) при недостатке кислоты



б) при избытке кислоты



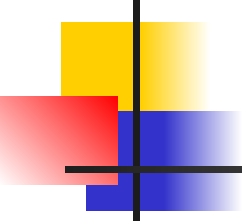
- 
-
- **3.** Нагревание (термолиз) всех аммиакатов приводит к их разложению, например:

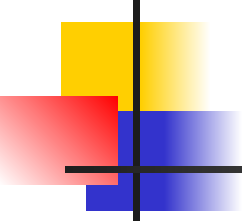





Значение комплексных соединений

- Координационные соединения имеют исключительно большое значение в природе. Достаточно сказать, что почти все ферменты, многие гормоны, лекарства, биологически активные вещества представляют собой комплексные соединения. Например, гемоглобин крови, благодаря которому осуществляется перенос кислорода от легких к клеткам ткани, является комплексным соединением, содержащим железо, а хлорофилл, ответственный за фотосинтез в растениях, – комплексным соединением магния.

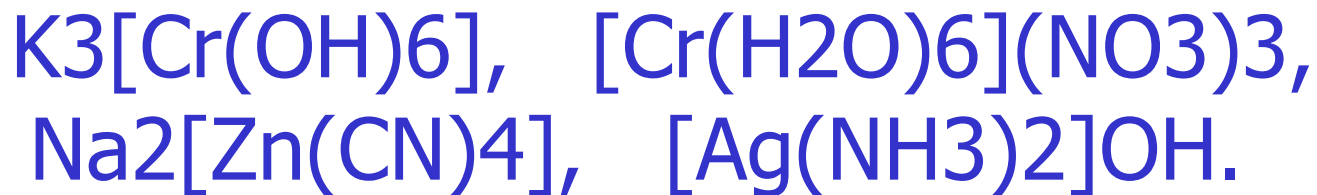
- 
-
- Значительную часть природных минералов, в том числе полиметаллических руд и силикатов, также составляют координационные соединения. Более того, химические методы извлечения металлов из руд, в частности меди, вольфрама, серебра, алюминия, платины, железа, золота и других, также связаны с образованием легкорастворимых, легкоплавких или летучих комплексов. Например: $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$ – криолит, $\text{KNa}_3[\text{AlSiO}_4]_4$ – нефелин (минералы, комплексные соединения, содержащие алюминий).

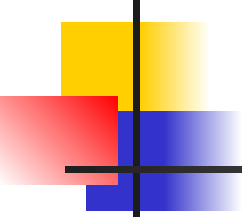
- 
- 
- Современная химическая отрасль промышленности широко использует координационные соединения как катализаторы при синтезе высокомолекулярных соединений, при химической переработке нефти, в производстве кислот.



Задания.

Письменно дать характеристику следующим комплексным соединениям по строению и классифицировать по признакам:





Написать уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения:

