

# Тема 10. Комплексные соединения

## Занятие 2. Свойства комплексных соединений

### Учебные вопросы:

1. Природа химической связи в комплексных соединениях.
2. Реакции комплексных соединений.  
Устойчивость комплексных соединений и константа нестойкости.

### Цели занятия:

1. Рассмотреть природу химической связи в комплексных соединениях.
2. Изучить реакции комплексных соединений и факторы, влияющие на устойчивость.
3. Рассмотреть применение комплексных соединений в военно-химической практике.

### Основная литература:

1. Н.С. Ахметов. Общая и неорганическая химия. М.: Высшая школа . 2003. С. 206-208.
2. Общая и неорганическая химия. Учебное пособие. СВРХБЗ. Ч 3. 2003. С. 83-96.

### Дополнительная литература:

1. Учебная программа по дисциплине «Общая и неорганическая химия». 2001. 19 с.
2. М.И. Сафарова. Общая и неорганическая химия в схемах и таблицах. Ч.1. Теоретические основы неорганической химии. Учебное пособие. Саратов. СВРХБЗ. 2006. С. 80.

*1. Природа химической связи в  
комплексных соединениях*

# **Способы описания химической связи в комплексных соединениях**

- 1. Метод валентных связей (МВС).**
- 2. Теория кристаллического поля (ТКП).**
- 3. Метод молекулярных орбиталей (ММО).**

## *Положения метода валентных связей*

**1.** В комплексе связь между комплексообразователем и лигандами координационная (ковалентная, донорно-акцепторная).

Ионы внешней и внутренней сферы связаны ионной связью.

Донор электронов - лиганд с неподеленными электронными парами.

Акцептор электронов – комплексообразователь со свободными орбиталями.

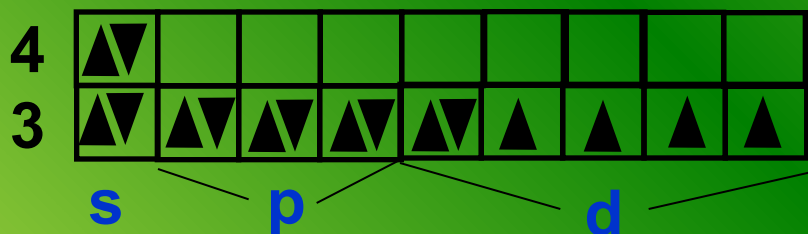
Степень перекрывания орбиталей - мера прочности связи.

**2.** В образовании связей участвуют гибридизованные орбитали комплексообразователя, что определяет геометрию комплекса.

**3.** Магнитные свойства определяются наличием неспаренных электронов.

# ГЭФ и БЦЭФ комплексообразователя

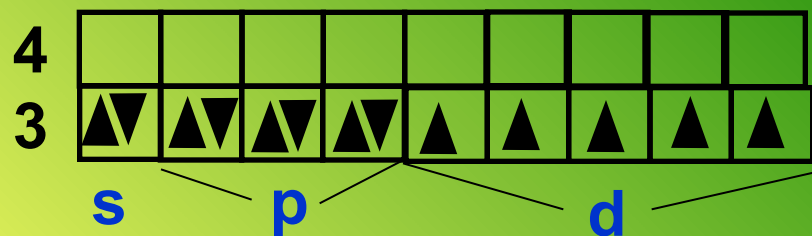
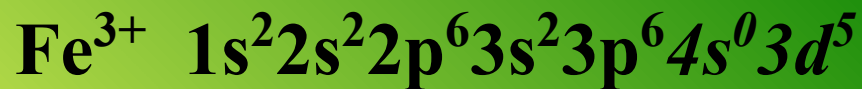
## Атом Fe:



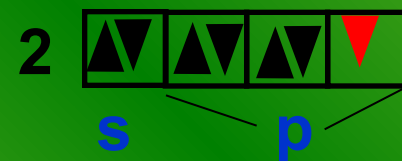
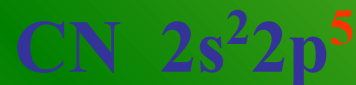
## Ион F<sup>-</sup>:



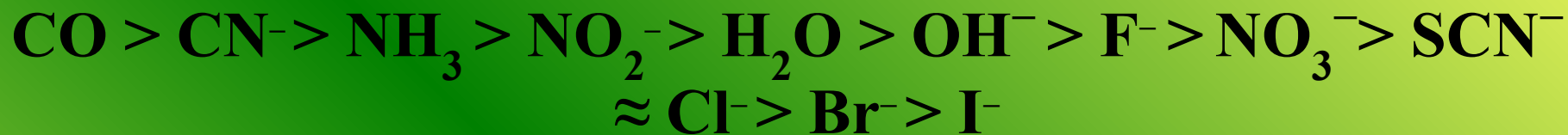
## Ион Fe<sup>3+</sup>:



## Ион CN<sup>-</sup>:



## Спектрохимический ряд



4	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓			
3	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑	↑	↑	↑	↑

Внешнесферный комплекс  $[\text{FeF}_6]^{3-}$

4	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓					
3	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓

Внутрисферный комплекс  $[\text{FeCN}_6]^{3-}$

## Влияние поля лигандов на окраску комплексов

$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	розовый
$[\text{Co}(\text{CH}_3\text{COO})_2]$	ярко-розовый
$[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]^{4-}$	оранжевый
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	буро-розовый

Усиление поля лигандов

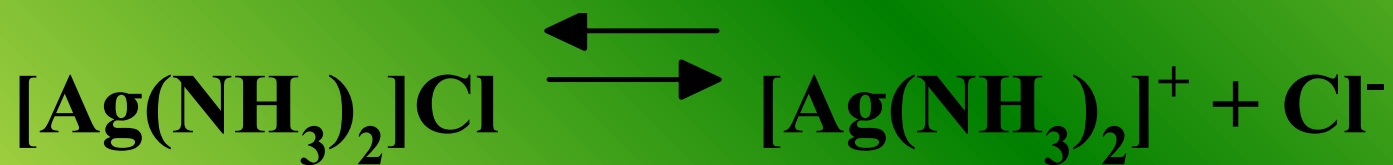
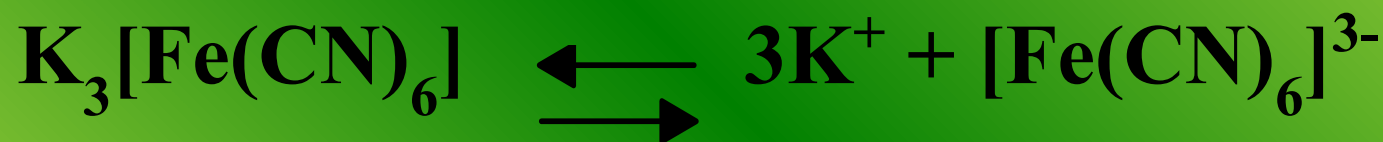




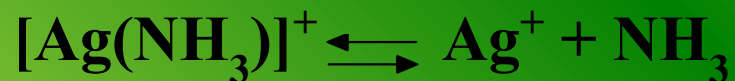
## *2. Реакции комплексных соединений.*

*Устойчивость комплексных соединений и константа нестойкости*

Диссоциация КС  
по внешней сфере  
(первичная диссоциация)



## Диссоциация КС по внутренней сфере (вторичная диссоциация)



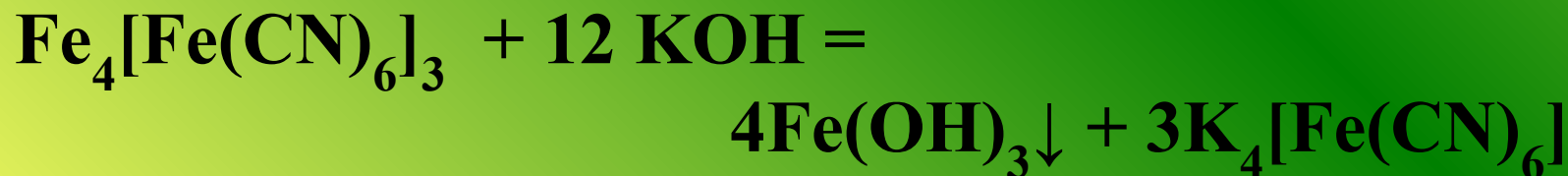
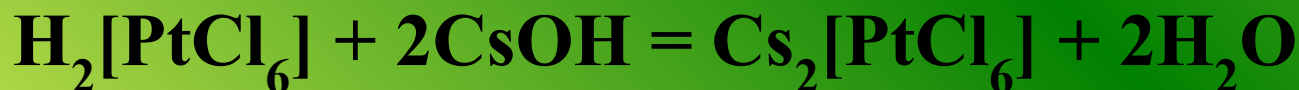
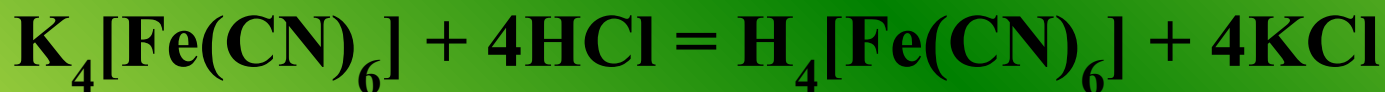
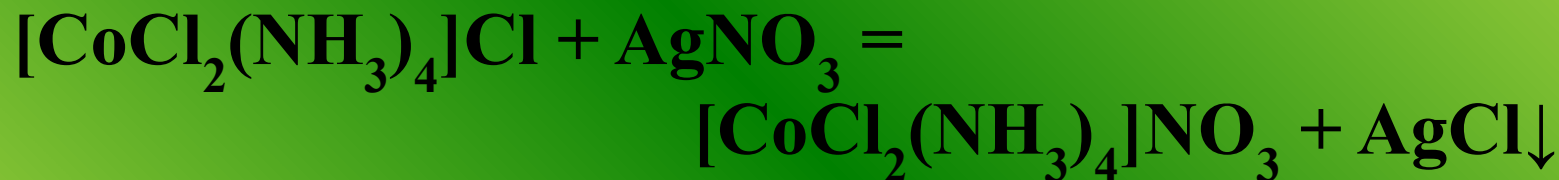
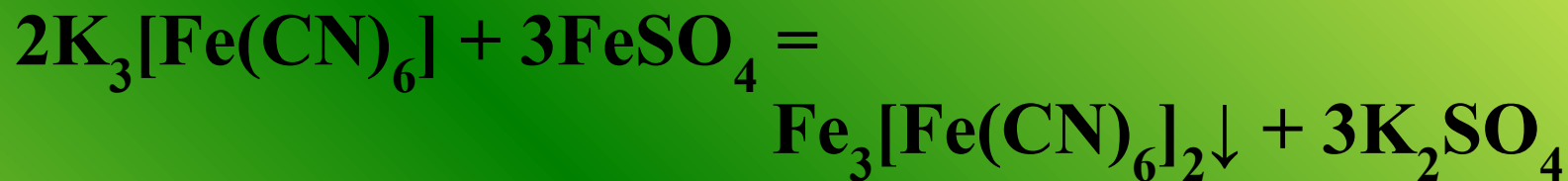
$$K_{\text{H}2} = \frac{[\text{Ag}(\text{NH}_3)]^+ [\text{NH}_3]}{[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+} = 1,1 \cdot 10^{-4}$$

$$K_{\text{H}1} = \frac{[\text{Ag}^+] [\text{NH}_3]}{[\text{Ag}(\text{NH}_3)]^+} = 4,8 \cdot 10^{-4}$$

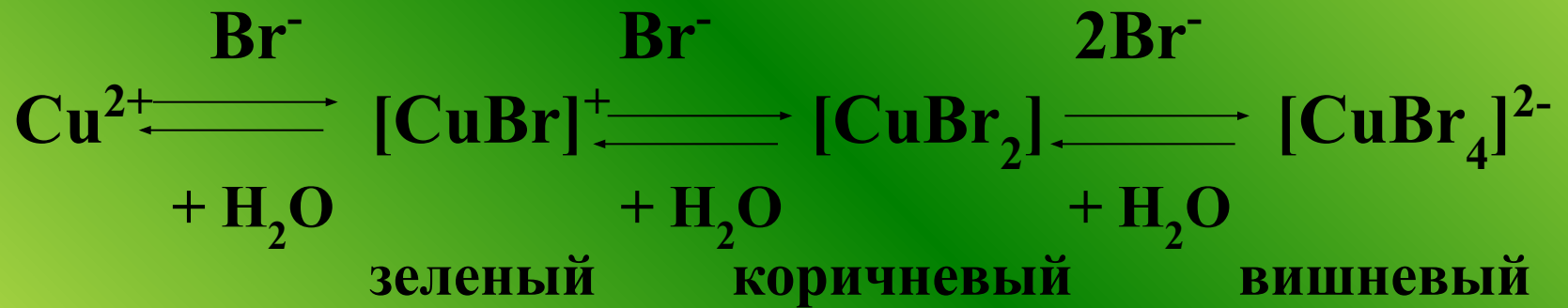


$$K_{\text{уст}} = \frac{1}{K_{\text{H}}} \quad K_{\text{H}}^{\text{общ}} = \frac{[\text{Ag}^+] [\text{NH}_3]^2}{[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+} = 5,8 \cdot 10^{-8}$$

## Реакции комплексных соединений по внешней сфере



# Ступенчатое образование и диссоциация бромидных комплексов меди (II)

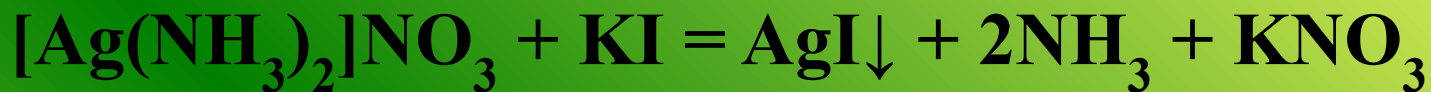


## Реакции комплексных соединений с разрушением комплекса

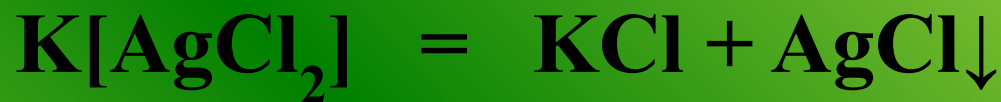
### 1. Образование более прочного комплекса



## *2. Образование малорастворимого соединения*



## *3. Разбавление*



## *4. Нагревание*

$t^0$



## *5. Окислительно-восстановительные реакции*



# Сравнение прочности комплексов

При одинаковом координационном числе

Сравнение общих констант нестойкости

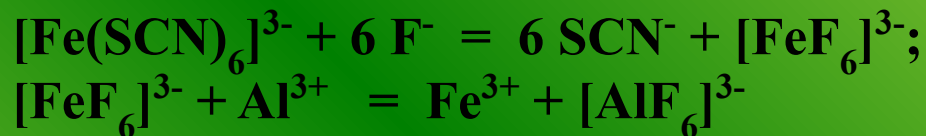
При разном координационном числе

1. Расчет средней константы нестойкости  $\overline{K_n}$
2. Расчет концентрации комплексообразователя в растворе.
3. Сравнение ступенчатых констант нестойкости



При одинаковом координационном числе

Сравнение прочности комплексов  
по общим константам нестойкости



Комплекс	Общая константа нестойкости, $K_{\text{Н общ}}$
$[\text{Fe}(\text{SCN})_6]^{3-}$	$5,9 \cdot 10^{-4}$
$[\text{FeF}_6]^{3-}$	$7,9 \cdot 10^{-17}$
$[\text{AlF}_6]^{3-}$	$2,1 \cdot 10^{-21}$

При разном координационном числе

1. Сравнение устойчивости комплексов по средней константе нестойкости

$$\overline{K}_n = \sqrt[n+1]{K_{\text{общ}}^n}$$

где n – координационное число

При разном координационном числе

2. Сравнение устойчивости комплексов по концентрации комплексообразователя

**Пример.**

Осуществима ли реакция



Концентрации  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$  и  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$  равны 0,1 моль/л.

$$K_{\text{общ}}^{\text{H}} [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ = 5,8 \cdot 10^{-8};$$

$$K_{\text{общ}}^{\text{H}} [\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+} = 8,3 \cdot 10^{-10}$$

*При разном координационном числе*

**3. Сравнение устойчивости комплексов по ступенчатым константам нестойкости**

<b>Комплекс</b>	<b>Ступенчатая константа нестойкости</b>
$[\text{AlF}_6]^{3-}$	$7,9 \cdot 10^{-8}$
$[\text{AlF}_5]^{2-}$	$1,3 \cdot 10^{-5}$

*Процессы образования и разрушения комплексов используются:*

- в аналитической химии;
- при выделении химических элементов;
- в гальванотехнике;
- в борьбе с коррозией металлов;
- в производстве ядерного горючего;
- в практике дезактивации;
- при индикации токсических соединений
- при производстве веществ с заранее заданными свойствами в качестве катализаторов и т.д.