

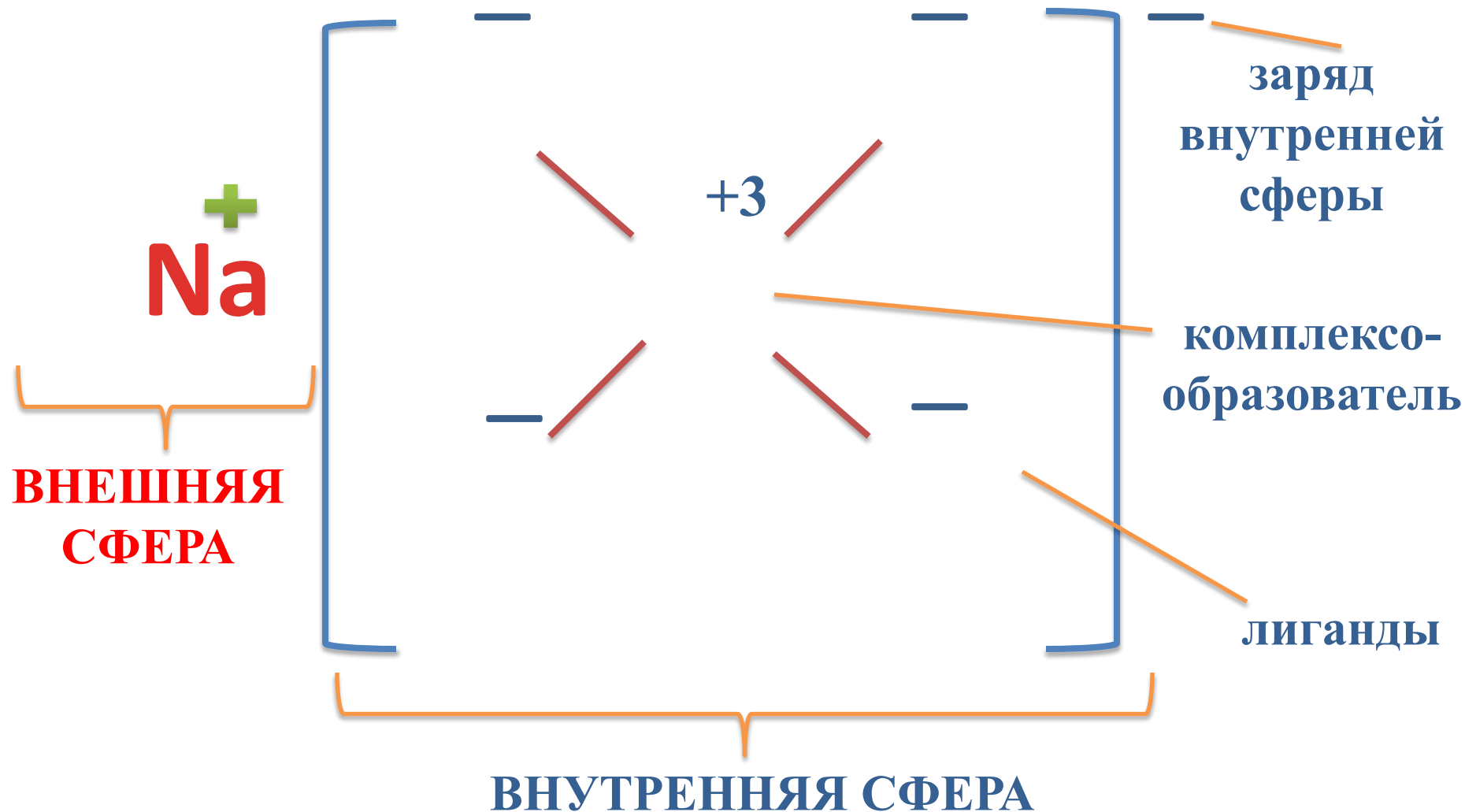
Комплексны е соединения

Выполнил
учитель химии
МБОУ СОШ №17
г.Кузнецка
Астафьев С.В

2015 г.

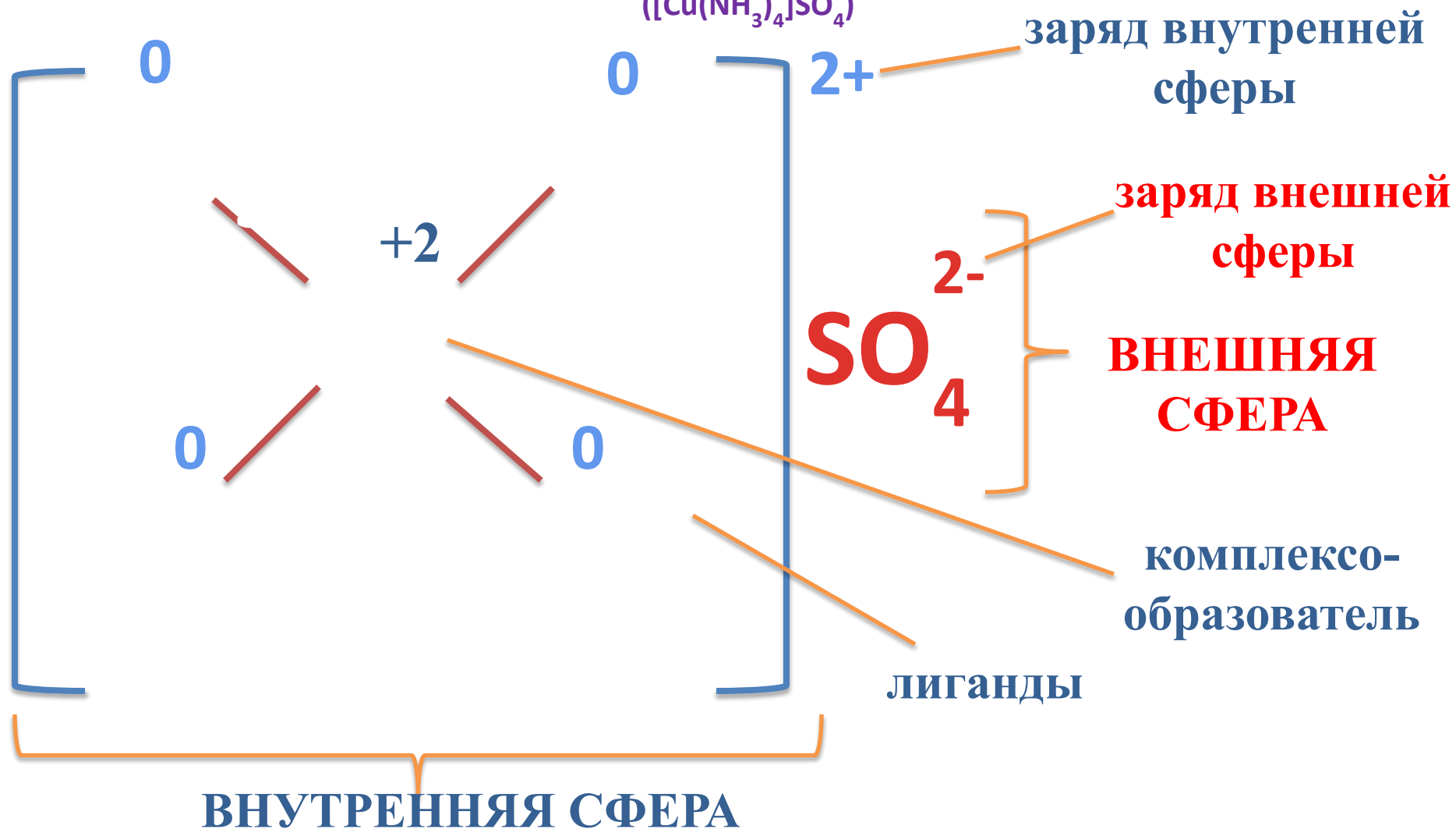
СТРОЕНИЕ

на примере тетрагидроксоалюмината натрия
($\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$)



СТРОЕНИЕ

на примере сульфата тетраамминмеди(2)



Номенклатура

названия комплексных соединений

1. Сначала называют комплексный анион.

Число лигандов в **анионе** 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 – цинк**ат**, Fe – феррат(III), Au – аур**ат**(III).

2. Последним называют катион внешней сферы в родительном падеже.

Пример ы

1. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ – гексацианоферрат(II) калия
2. $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$ – тетрагидроксоцинкат натрия
3. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ – сульфат тетраамминмеди(II)
4. $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$ – хлорид гексаакваалюминия