

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 – цинкат, Fe – феррат (III), Au – аурат(III).

2. Последним называют катион внешней сферы в родительном падеже.