

Номенклатура комплексных соединений.

Название дается с аниона.

Если комплекс анионный - то вначале название дается внутренней сфере:

1. Называют координационное число лигандов, которое обозначают греческими числительными: **2-ди; 3-три; 4-тетра; 5-пента; 6-гекса** и т.д.)
2. Далее следует название лиганд с добавлением окончания – о; (**Cl⁻** - хлоро, **CN⁻** - циано, **OH⁻** -гидроксо), а если лигандами являются молекулы, то в названии указывается их латинское название **NH₃** – аммин, **H₂O** – аква.
3. Завершают внутреннюю сферу названием комплексообразователя с указанием его степени окисления римскими цифрами в скобках.
4. Название внешней сферы зависит от того, является ли вещество комплексным катионом или же анионом.