

В.В.В.В.

6048

ТБИЛИССКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ им. И. ДЖАВАХИШВИЛИ

На правах рукописи
УДК 541.49 + 543.42

СХИРТЛАДЗЕ Лали Ивановна

КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ МЕТАЛЛОВ С 2-АМИНОПИРИДИНОМ
И ЕГО МЕТИЛПРОИЗВОДНЫМИ

02.00.01 - неорганическая химия

А в т о р е ф е р а т
диссертации на соискание ученой
степени кандидата химических наук

X

Тбилиси - 1991

Работа выполнена в Института неорганической химии и электрохимии им.Р.И.Агладзе АН респ. Грузия

Научные руководители: член-корр. АН респ.Грузия, доктор хим. наук, профессор Г.В.ЦИЦАДЗЕ
кандидат химических наук, с.н.с. Т.К.ДЖАШАШВИЛИ

Научный консультант: кандидат химических наук, с.н.с. Р.Ш.КУРТАНИДЗЕ

Официальные оппоненты: доктор химических наук, профессор А.И.ГРИГОРЬЕВ
кандидат химических наук, доцент Э.А.КВЕЗЕРЕЛИ

Ведущая организация - Тбилисский государственный педагогический институт им. Сулхан-Саба Орбелиани

Защита состоится "29" марта 1991г. в 2 час на заседании специализированного регионального совета К 057.03.04 по защите диссертации на соискание ученой степени кандидата химических наук при Тбилиском государственном университете (380028, Тбилиси, проспект И.Чавчавадзе, 3, ТГУ, химический факультет).

С диссертацией можно ознакомиться в научной библиотеке Тбилисского государственного университета.

Автореферат разослан "27" февраля 1991г.

Ученый секретарь специализированного регионального совета, кандидат химических наук, доцент

Лория Н.В.ЛОРИЯ

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОТЫ

Актуальность проблемы. В химии координационных соединений металлов значительное место занимают работы, посвященные комплексам на основе азотсодержащих органических лигандов, в частности, соединений группы пиридинов.

Ядро пиридина - структурный фрагмент многих алкалоидов, витаминов, лекарственных препаратов (анабазина, никотина, никотиновой кислоты, кардинамина).

За последние годы интенсивно изучаются аминопиридины, его разные производные и координационные соединения на их основе.

Аминопиридины и их производные, как известно, являются составной частью большинства лекарственных препаратов.

Известно также, что координационные соединения с азотсодержащими основаниями, в частности, с пиридином и его производными, катализируют процессы окисления молекулярным кислородом различных органических соединений (аминокислот, ароматических аминов и другие).

В молекуле 2-аминопиридина имеются два донорных атома азота. Гетероциклический атом азота обладает довольно эффективными электронными свойствами. Введение заместителей в гетероциклическое ядро может в различной степени влиять на донорные свойства атомов азота пиридинового кольца и аминогруппы. Такие заместители, как алкильные радикалы, могут, с одной стороны, изменять электронную плотность на атоме азота аминогруппы и, как следствие, его донорные свойства, с другой стороны, они могут приводить к возникновению пространственных затруднений для реализации координационных связей с атомом металла-комплексобразователя. Наличие таких пространственных затруднений наиболее вероятно в тех случаях, когда заместители вводятся в положении 2, т.е. рядом гете-