

# QI 1 - Química Inorgânica 1

18/03

# Contents

<b>1</b>	<b>Nomenclatura e Formulação de Complexos Inorgânicos</b>	<b>2</b>
1.1	Introdução aos elementos: Complexos e Compostos de Coordenação . . . . .	2
1.1.1	regras de formulação . . . . .	3
1.1.2	Ligante: . . . . .	3
1.1.3	Ligandos Moleculares: . . . . .	3
1.1.4	Complexo aniônico: . . . . .	3

# Chapter 1

## Nomenclatura e Formulação de Complexos Inorgânicos

### 1.1 Introdução aos elementos: Complexos e Compostos de Coordenação

- Complexos: Representado assim  $[\cdots]$
- Compostos de Coordenação: Anodo Catodo

#### 1.1.1

complexo é uma formula química que possui no mínimo dois componentes: anodo e catodo, sendo um desses um metal

amônio dentro dos parênteses se chama "amin" ou "amino"

### 1.1.2 regras de formulação

se começa a dar nome pela parte negativa (anion)

Sequencia de Prioridade no nome Neutros + Aniônicos + Catiônicos + estado de oxidação do átomo central caso empate: ordem alfabetica

### 1.1.3 Ligante:

De ion para ligante

- eto, ito e ido  $\rightarrow$  o
- ato  $\rightarrow$  ato

### 1.1.4 Ligandos Moleculares:

atomos que formam pontes Se adiciona  $\mu$  antes - $\mu$ - "atomo"

### 1.1.5 Complexo aniônico:

nome se termina em ato

- ido  $\rightarrow$  oxo
- ato  $\rightarrow$  ato