## QI 1 - Química Inorgânica 1 - PO

## March 25, 2021

## Contents

1	Grupo 12: Metais pós transacionais	2
2	Metais do Bloco D: Grupo dos Metais Pesados 2.1 características	<b>2</b>
3	Complexos 3.1 Caracteristicas 3.2 Para se Considerar um complexo 3.3 Ligandos 3.4 Atomos que podem se coordenar diretamente co os átomos oi iões metalicos	3
4	Grupo da Platina	3
5	Metais de Transição	3
6	Random         6.1 ligandos polidentados	3

### 1 Grupo 12: Metais pós transacionais

os elementos do grupo 12 dos metais possuem ultimo orbital completo, então possuem caracteristicas unicas, assim considerados um grupo separado

## 2 Metais do Bloco D: Grupo dos Metais Pesados

4 primeiros grupos

#### 2.1 caracteristicas

Estruturas de cristais, com exceção do mercurio sempre mais pequenos que os equivalentes do grupo seguinte tamanhos variam pouco diminuem ao longo dos lantanios Pouca Reatividade

### 3 Complexos

#### 3.1 Caracteristicas

- Elemento(s) Centrais
- Ligandos  $\rightarrow$  Elementos Ligados ao atomo Central
- Numero de Coordenação
- Esfera de Coordenação primária

### 3.2 Para se Considerar um complexo

O numero de ligações simples que se forma nos ligandos tem que ser superior ao estado de oxidação do elemento central

### 3.3 Ligandos

se caracterisa por numero de ligaçõe alem da que faz com o atomo central

- Monodentado
- Bidentados
- Polidentado
- Ambidentado: Pode ter mais de uma ligação mas não a está fazendo no momento

# 3.4 Atomos que podem se coordenar diretamente co os átomos oi iões metalicos

- mon-negativos: Hidretos e Halogênios
- $\bullet$  di-negativos:  $\mathrm{O}^{-2},\,\mathrm{S}^{-2},\,\mathrm{Se}^{-2},\,\mathrm{Te}^{-2}$

## 4 Grupo da Platina

### 5 Metais de Transição

### 6 Random

### 6.1 ligandos polidentados

possuem pouco espaco

### 6.2 Pridina Pi

Anel aromatico com um nitrogenio no lugar do carbono

### 6.3 EN: Etileno Diamina NH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>

Se liga pelos N

## 6.4 CO,CN

São monodentados e ambidentados, pois ambos os atomos podem se coordenar com o átomo metalico central

### 6.5 Quelatos: Aneis ao redor do atomo principal