

Química Inorgânica 1

Cores de Complexos

Felipe Pinto - 61387

11 de Maio de 2021.1

Conteúdo

		1.3 Estado T	2
1	Estado eletrônico: 3 Tipos:	2	2
1.1	Estado A	2	
1.2	Estado E	2	
		2.1 Regra de Laporte	2
		2.2 Regra de Spin	2

1 Estado eletrônico: 3 Tipos:

1. estado A - Estado fundamental não degenerado
2. estado E - Duplamente degenerado
3. estado T - Triplamente degenerado

Multiplicidade = Numero de elentrons desemparelhados + 1

Orbitais degenerados: Se referencia ao numero de possibilidades de configuração eletrônica no orbital de menor energia

1.1 Estado A

Exitado ou não exitado sem diferentes configurações

1.2 Estado E

Exita eletron da camada mais energetica sem diferentes configurações

1.3 Estado T

Triplamente degenerado, 2 ou 1 eletron nos 3 orbitais de menor energia
excita com estado final eletrônico com diferentes configurações nos orbitais de menor energia

2 Intencidade de Bandas

2.1 Regra de Laporte

a luz q interage c a molecula é absorvida e ha mudanca de momento dipolar
quando não é absorvida não ha alteração de momento dipolar

2.2 Regra de Spin

Sempre que haja multiplicidade variavel, As mudanças que envolvem multiplicidade são proibidas

3 Para a prova

Tudo até magnetismo