

QI 1 - Ligação em compostos de ligação

Felipe Pinto - 61387

22/04 - 2021.1

Conteúdo

1	Teoria de campo ligando	2
1.1	Valencia primaria e secundária	2
2	Teoria campo cristalino	2
2.1	Δ_{oct}	2
2.2	ΔP	2
2.3	Spin eletronico baixo - alto	2

1 Teoria de campo ligando

Limitada

1.1 Valência primaria e secundária

Estado de oxidação e Numero de coordenação

2 Teoria campo cristalino

Metais de transição tem 5 orbitais D
orbitais iso degenerados

2.1 Orbitais Octaédricos “t” e “e”

2.2 Δ_{oct}

Diferença energética entre os orbitais “t” e “e” Define a cor que é absorvida pelo complexo

2.3 ΔP

2.4 Spin eletrônico baixo - alto

Soma dos numeros de spin, mais eletrons desemparelhados em orbitais tem maior numero de spin que quando existem eletrons eparelhados anulando seu spin