有美丽位化台物的理论 分子闯化合物. 金属离子(绝大多数). + 图已位体 一) 图位化台物。 什么类型的化学键. \二、价键. 一、价键理论两飞离子·内界 . 离子键. (静电作用). 一晶体场理论. 相关现象 (1) 石盆性 (n=\(\frac{1}{n(n+2)}\) /B. (n=0. (3) 雪石位数与空间结构 (4)颜色、一有无可跃迁的电子、有空轨道和电 晶体场理论 价键理论 1. 键 静电作用力 轨通重叠. 不需要填入电子. 图的体电子填入中心原子空轨道 2. 对于磁性(单电子)的解释, 2 . a 轨道能级分裂 問名体电负性 (大(F.O)→)外轨一高扇 (1)八面体场。 Jag dr-y2 dz2. (小(·c.N)-> 内轨·帕自破 11111dry dy= drz tzy. Fe# 1 1111 C3+ 11111 11 11 11 __ 的电子重新排布的两种原则 F-/ex/H20/NH3. CN -. /NH3/NOZ 条化方式 / 外轨 ns-np-nd 呈红 →强勠 △。大 先頃,满tzg.可以成对一 (L电负性的). 内轨 (n-1)d-ns-np 弱场 △·小、先以平·镇廉成对于高泉 呈蓝色 (2)四面体场。 上电负性力 3/5 Jac / Tax day dyr 举例.fe3t Δt drindzi. e

3. 稳定性、 3、颜色 Ecn-1)d < End. E=hD. 当少在可见光区. 外轨→高易旋 を 与 △t/△の相近 低长内轨 · d一d跃生 > 吸收特殊 上电负性小 上电负性大、 (产满) 呈现互补色 3 稳定。 ▼相对不稳定 (1) $Cr(\mathbb{I})$ $3d^3$ $\uparrow \uparrow \uparrow$ 四. 图像 为人外轨 字化形式 两包位数. (2). Co (II). 3d⁶. — — — 11 11 11 东下的中心 如: Co COV)6 不稳定 《原子昭若 (3). Al (11). 3 d -(4) Zn (I) 3el10 11 11. 命名. [---]· / → [x) 廢([---]) 【 M·[---] → ([--]) 爾(M). ,制备分离、 应用 方析·指示 沉淀掩蔽 [M L₁ [z] $\chi(L_1)$ $\chi(L_2)$ 台(M)(氰化数). 【催化 从晶体场理论关于颜色的酒 无机先有机后. 可以推断价键理论内轨外轨程试 离子先 易后. eg. 截02 血红素 吸收蓝照光 2个 10个 阳先阳后 低的旋号内轨 NH2 > NO2 > NH3 > H20