

杂化轨道理论 局部共价键

有方向性的有饱和性的

甲烷的构型、二氧化碳的空间构型,杂化轨道、水的空间构型,杂化轨道

乙烯乙烷

非静态的高分子材料

你如果操控非静态的高分子，玻璃态，镰铁态，橡胶态

应用的话你要根据它不同的态、高分子材料化学键、原子轨道 S P 轨道

原子轨道是由量子数来决定的，主量子数决定层数，角量子数决定形状，S 轨道是球形,P 轨道是哑铃形,D 轨道是花瓣形

了解电子排铺

电子排铺几个原则，第一个是满量最低原理，然后是衡测规则和泡利不相容原理

根据电子排布原子轨道、能容纳多少个电子

一个 S 轨道你能容纳几个电子？两个电子

那 P 轨道呢？P 轨道是几条轨道？P 轨道是三条轨道,对吧？

D 轨道是五条，五条轨道的话呢,容纳十个电子

会排元素，依次往下排，比如说前 20 个元素，你只要知道这个规则

溶液的依数性，它是溶质的粒子数决定溶剂的依数性，水溶液的凝固点是看你溶脂水溶液的什么样，你的溶剂的粒子的多少

我溶解一摩尔氯化钠和溶解一摩尔蔗糖，它俩凝固点能一样吗？那你自己去算

计算题

电化学：电极电势

化学电池掌握，重要电池的原理，锂电池、镍镉电池、银锌电池等等，涉及能源应用水溶液相关的计算，缓冲溶液的计算（作业）、沉淀溶解平衡

利用原电池的反应计算电势差、电极电势

写电离反应、电池反应、溶液的平衡、解离平衡、铜离子效应