Уланов Павел

1. Дентальность леганда определяется способность занимать определенное число координационных мест, то есть числом координационных мест, которые занимает один ленад во внутренней сфере комплекса.
2. Могут образовывать донорно-акцепторный тип связи как донор электронов. По аналогии эквивалентности I- и Xe, могут образовываться XeCl2, XeF2, XeF4, XeF6.
3. Триплетный вступает в обычную ковалентную связь: два электрона на разрыхляющей орбитали. Синглетный кислород – все электроны спарены, 3 p оболочка свободна. Если рассмотреть Cl- - у него все орбитали заполнены (4 пары электронов) и он может участвовать своей парой электронов и орбиталью с орбиталью синглетного кислородаю. Таким образом могут образовываться такие соединения, как ClO-, ClO2- , ClO3- , ClO4- .
4. Потенциалом U(r), зависящим от r – расстояния между ядер, невозможно описать, так как смещается электронная плотность при неизменном положении ядер.
5. Водородная связь дает линейную структуру трех атомов. Расстояние короче ковалентная связь ослабевает, так как электронам приходится часть времени проводить на другом плече.
6. Зависимость плотности от температуры (макс. при 4 Цельсия).

Зависимость коэффициентов расширения от температуры.

Зависимость теплоемкости от температуры (минимум при 35 Цельсия).

1. Гидролиз- это химическая реакция с водой. Вода распадается на Н и ОН в результате гидролиза, и эти Н и ОН образуют новые соединения.
2. Так называемое приближение Хюккеля для π орбиталей, обобществление p – электронов. π и σ орбитали разделяются и рассматриваются только π.
3. Для динамической задачи – очень много частиц. Для сплошной среды – их очень мало. Для периодичности, как у твердого тела – очень много поверхности.
4. Кристаллы можно легко описывать так как они имеют дальний порядок. Наноструктуры имеют более сложную структуру, которая зависит от расположения атомов углерода.