

Контрольні запитання до лекції 1.2

1. Яка ідея лежала в основі застосування теорії валентних зв'язків?
2. Яка частка вважається донорною? Яка акцепторною?
3. Що потрібно для утворення ковалентних зв'язків між комплексоутворювачем і лігандами?
4. Чому відповідає число гібридних орбіталей?
5. Що відбувається внаслідок взаємодії неподілених пар електронів з гібридними орбіталями?
6. Чому теорія кристалічного поля зараз не використовується у чистому вигляді?
7. Якою теорією була замінена теорія кристалічного поля? Чому?
8. Якого характеру хімічний зв'язок комплексоутворювач - ліганд у теорії кристалічного поля?
9. Як, відповідно теорії кристалічного поля, розташовані ліганди відносно комплексоутворювача?
10. Від чого залежить характер розщеплення, енергія нових енергетичних рівнів?