

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи 1.5

- Які недоліки теорії ВЗ ви знаєте?
- Напишіть електронну формулу атома Нітрогену. Укажіть валентні електрони та кількість зв'язків у молекулі азоту з позиції методу ВЗ.
- Укажіть тип хімічного зв'язку в молекулах CH_4 та CCl_4 . Наведіть схему перекривання електронних хмар. Укажіть, яким типом гібридизації атомних орбіталей Карбону описують ці молекули.
- Згідно з методом ВЗ поясніть тип хімічного зв'язку та тип гібридизації АО Оксигену в молекулі води.
- Укажіть тип гібридизації АО Нітрогену в молекулі аміаку, згідно МВЗ. Яка геометрична конфігурація цієї молекули?
- Опишіть з позицій методу ВЗ електронну будову молекул:
 - А) BF_3 та йона BF_4^- ;
 - Б) NO та NO_2 ;
 - В) H_2 , N_2 та NH_3 .
- Як визначається кратність зв'язку за МВЗ?
- Як метод валентних зв'язків пояснює будову молекули води?