

Контрольні запитання і завдання до лекції 1.5

- Який спосіб утворення ковалентного зв'язку називають донорно- акцепторним?
- Які хімічні зв'язки в іонах NH_4^+ і BF_4^- ? Вкажіть донор і акцептор?
- Яка залежність існує між:
 - а) кратністю та енергією зв'язку;
 - б) довжиною та енергією зв'язку;
 - в) довжиною та кратністю?
- Наведіть визначення водневого зв'язку. Які види водневого зв'язку вам відомі? Наведіть приклади.
- Яке значення для вивчення хімії має теорія хімічного зв'язку?
- Де практично можна використати знання про типи хімічного зв'язку?
- Що називається кратністю зв'язку?
- На підставі відносної електронегативності елементів укажіть тип хімічного зв'язку в молекулі BeCl_2 . Наведіть схему перекривання електронних хмар. Укажіть, яким типом гібридизації атомних орбіталей Берилію описується утворення цієї молекули.
- Визначте ковалентність атомів Оксигену та Сульфуру в стаціонарному і збудженому станах.

