

Питання до самостійної роботи 1.5

- Який тип гібридизації електронних хмар в молекулах:
 - а) BCl_3 ;
 - б) CaCl_2 ;
 - в) GeCl_4 ;
 - г) SiCl_4 ;
 - д) ZnI_2 ;
 - е) BeH_2 ?
- Яку просторову конфігурацію мають молекули $\text{BCl}_3, \text{CaCl}_2, \text{GeCl}_4$?
- Яка кратність у молекулах $\text{O}_2, \text{N}_2, \text{NO}, \text{H}_2$?
- Який водневий зв'язок називається міжмолекулярним?
- Який хімічний зв'язок називають дативним? Який механізм його утворення? Наведіть приклади.
- Що спільного і відмінного в обмінному та донорно-акцепторному механізмах утворення ковалентного зв'язку?
- Які види вандерваальсових взаємодій ви знаєте? Охарактеризуйте кожен із них. Який вид вандерваальсових взаємодій характеризується найбільшим значенням енергії?
- Чи може один й той самий елемент утворювати у різних сполуках: а) металічний та йонний зв'язки; б) металічний та ковалентний зв'язки; в) йонний, ковалентний полярний і ковалентний неполярний зв'язки? Наведіть приклади.
- За яких умов за наявності полярних зв'язків молекула є неполярною?

