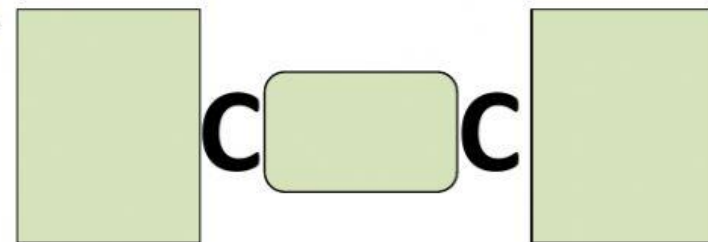


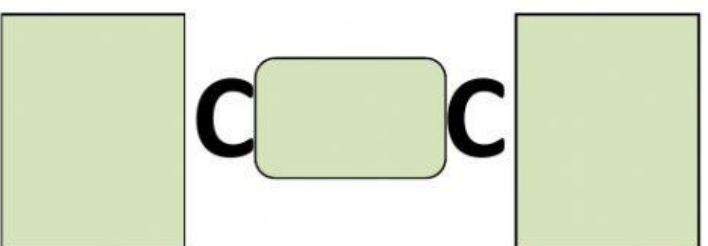
Етен Етин

Побудуйте структурні формули етану, етену та етину, перетягнувши картки з елементами будови на відповідні місця

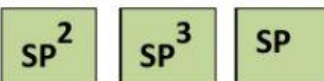
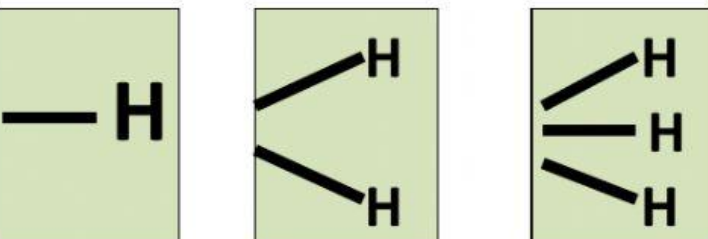
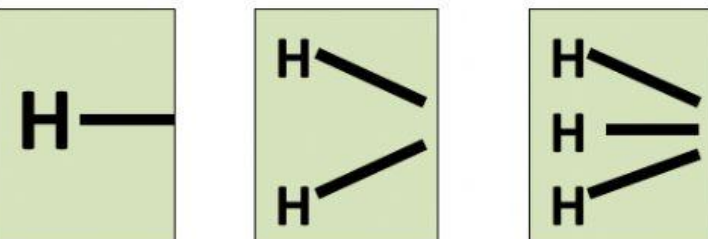
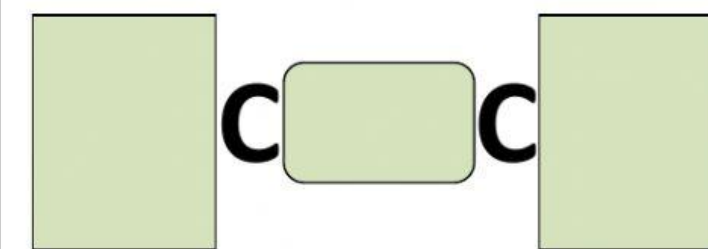
етан; тип гібридизації



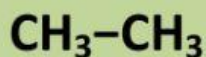
етен; тип гібридизації



етин; тип гібридизації



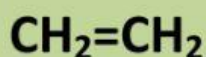
Сполучіть лініями формулу вуглеводню і його назву



етен



етан



етин

Оберіть правильні вислови щодо будови етену та етину

- ☐ При sp^2 гібридизації орбіталі розміщені під кутом 180°
- ☐ Етин – представник гомологічного ряду алкінів
- ☐ В молекулі етину є один подвійний зв'язок
- ☐ В молекулі етену між атомами карбону утворюються один сигма і один пі-зв'язок
- ☐ Потрійний зв'язок характерний для алкінів
- ☐ Загальна формула гомологічного ряду алкенів C_nH_{2n+2}
- ☐ Етен і етин є гомологами
- ☐ Для алкенів характерна sp -гібридизація атомів карбону
- ☐ Для алкенів на відміну від алкінів характерна ізомерія положення кратного зв'язку.