

В. $\text{CH}_2 - \text{Cl}_2$

3) 1,1,2,2 - тетрахлорметан;

Г. $\text{C}_2\text{H}_2 \text{Cl}_4$

4) хлоретан.

9. Визначте формулу алкену, якщо його відносна молекулярна маса становить 56.

10. Зобразіть структурні формули ізомерів алкану C_6H_{14} і назвіть їх.

11. Масові частки елементів хлорпохідного метану становлять: Карбон – 14,11%, Гідрогену – 2,35% і Хлор. Густина парів за воднем – 42,5. Знайдіть молекулярну формулу сполуки.

12. Згорів вуглеводень масою 5,2 г. Утворився вуглекислий газ масою 17,6 г і вода масою 3,6 г. Відносна густина вуглеводню за воднем – 13. Знайдіть молекулярну формулу сполуки, назвіть його.