

Контрольна робота з теми Вуглеводні

1. Загальна формула етиленових вуглеводнів – ...

2. Гібридизація – це явище змішування й вирівнювання за формою й енергією... з утворенням однакових...

3. Назвіть вид ізомерії, не характерний для алкінів:

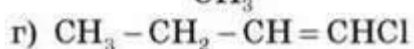
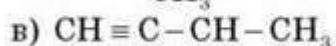
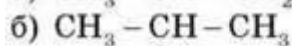
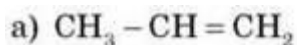
А) структурна;

Б) положення кратного зв'язку;

В) просторова;

Г) міжкласова.

4. Установіть відповідність:



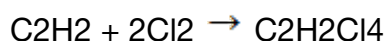
1) 2-метилпропан

2) пропен

3) 1-хлор-1-бутен

4) 3-метил-1-бутин

5. Укажіть, який об'єм хлору приєднається до 5 л ацетилену відповідно до рівняння:



А) 5 л;

Б) 10 л;

В) 2,5 л;

Г) 22,4 л.

6. Метан застосовують:

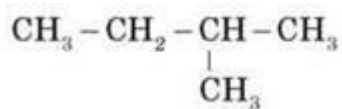
А) як паливо;

Б) як ліки;

В) для зварювання металів;

Г) як сировину хімічного синтезу.

7. Напишіть два ізомери й два найближчі гомологи до речовини, назвіть їх:



8. Напишіть рівняння реакцій, необхідні для здійснення перетворень: $\text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4$
 $\rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} \rightarrow \text{C}_4\text{H}_{10} \rightarrow \text{CO}_2$

9. Обчисліть об'єм етану, який можна одержати в результаті взаємодії 10 л етилену і 5 л водню (н. у.).

10. Визначте молекулярну формулу вуглеводню, якщо внаслідок спалювання наважки цієї речовини масою 5,8 г утворилося 17,6 г вуглекислого газу й 9 г водню, а відносна густина за азотом дорівнює 2,07. (C_4H_{10})