Повторення та узагальнення знань 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:

а) $CH_3-CH=CH_2$

б) $CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

в) $CH\equiv C-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

г) $CH_3-CH_2-CH=CHCl$

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:

$C2H2 + 2Cl2 \rightarrow C2H2Cl4$

А) 5 л;

Б) 10 л;

В) 2,5 л;

Г) 22,4 л.

6. Метан застосовують:

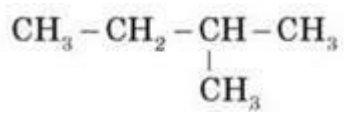
А) як паливо;

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: C2H6 → C2H4 → C2H5Cl → C4H10 → CO2

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. (C4H10)