

Тема: Вуглеводні

1. Вставити пропущені слова.

Вуглеводні - це сполуки _____ і _____.

Вуглеводні, що мають у своєму складі прості _____ зв'язки, називаються _____. Сполуки які різняться на групу CH_2 , називаються _____. Сполуки, що мають однакову молекулярну формулу, але різну будову називаються _____. Щоб дати назву насиченому вуглеводню, необхідно: обрати _____ карбоновий ланцюг. Визначити _____. Пронумерувати _____ ланцюг. Нумерацію розпочинати з того краю, де _____ розташований радикал. Дати назви радикалам за _____, вказуючи _____ атомів Карбону, біля яких вони містяться. Якщо _____ радикалів декілька, то до назви _____ додають префікс _____, а номери атомів Карбону перелічують через кому. Дати назву карбонівому _____.

2. Установіть відповідність між назвою та формулою речовини.

C_2H_6	Гептан
C_8H_{18}	Метан
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	Декан
C_4H_{10}	Етан
CH_4	Бутан
C_7H_{16}	Октан

3. Вибрати одну правильну відповідь.

1. Яка валентність Карбону в органічних сполуках?

А) два Б) три В) чотири Г) один

2. Який тип реакцій характерний для алканів?

А) приєднання Б) заміщення В) полімеризації

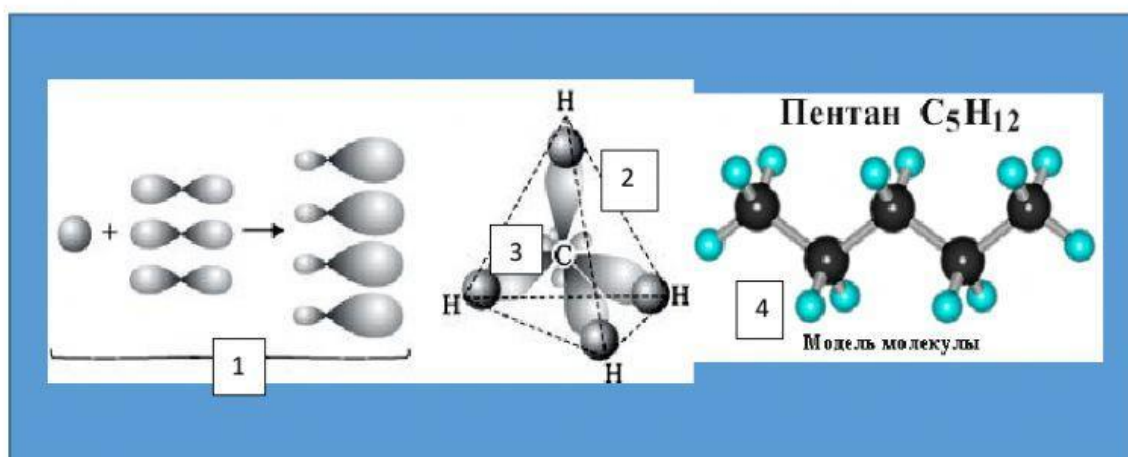
3. Загальну формулу $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ мають:

А) алкени Б) алкани В) арени Г) алкіни

4. Укажіть формулу алкану, відносна густина якого за воднем 22:

А) C_3H_8 Б) CO_2 В) C_4H_6 Г) C_2H_6

4.



1. sp^3 гібридизація
2. кут між осями гібридних хмар– $109,28^\circ$
3. Відстань між атомами карбону 0,154 нм
4. ланцюг має зигзагоподібну форму