Тема: Вуглеводні

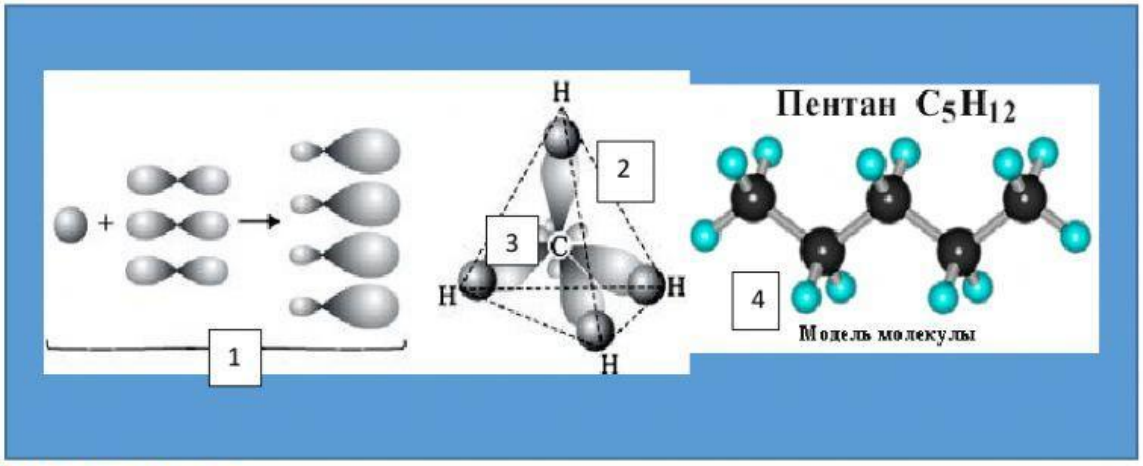
1. Вставити пропущені слова.
   Вуглеводні - це сполуки _____ і _____.
   Вуглеводні, що мають у своєму складі прості _____ зв'язки, називаються _____. Сполуки які різняться на групу CH_2 , називаються_____. Сполуки , що мають однакову молекулярну формулу, але різну будову називаються _____. Щоб дати 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 карбоновому _____.

2. Установіть відповідність між назвою та формулою речовини.

C_2H_6	Гептан
C_8H_{18}	Метан
$C_{10}H_{22}$	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 C_nH_{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.



LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS