



Варіант II

- Загальною формулою алканів є  
**A**  $C_nH_{2n+2}$                       **B**  $C_nH_{2n}$                       **B**  $C_nH_{2n-2}$                       **Г**  $C_nH_{2n-1}$
- Формула алкіну позначена літерою  
**A**  $C_6H_{14}$                       **B**  $C_2H_4$                       **B**  $C_6H_6$                       **Г**  $C_2H_2$
- Ізомерами гексану є  
**1)** 2-метилпентан;    **2)** 2,3-диметилбутан;    **3)** 2-метилбутан;    **4)** 2,3-диметилгептан;  
**5)** 2-метилгептан  
**A** 4, 5                      **B** 3, 4                      **B** 1, 2                      **Г** 2, 5
- Газуватий метан за нормальних умов характеризується фізичними властивостями  
**A** добре розчинний у воді  
**B** безбарвний, легший за повітря  
**B** погано розчинний в органічних розчинниках  
**Г** має різкий запах
- Характеристикою алкенів є  
**1)**  $C_nH_{2n}$ ;    **2)**  $C_nH_{2n+2}$ ;    **3)**  $120^\circ$ ;    **4)**  $109,5^\circ$ ;    **5)**  $180^\circ$ .  
**A** 2, 4                      **B** 1, 3                      **B** 1, 4                      **Г** 2, 5
- Вуглеводень, структурна формула якого  $CH_3 - CH_2 - \underset{|}{CH} - CH - CH_3$  має назву  
 $|$   
 $C_2H_5$      $CH_3$   
**A** 2-метил-3-етилпентен    **B** 2-метил-3-етилпентан    **B** 3-етил-2-метилпентан  
**Г** 3-етил-4-метилпентан
- Складіть рівняння реакції, яка відбувається під час повного окиснення бензену.  
Коефіцієнти біля реагентів дорівнюють  
**1)** 12;    **2)** 15;    **3)** 7;    **4)** 2;    **5)** 6  
**A** 4, 2                      **B** 3, 4                      **B** 1, 5                      **Г** 5, 4
- Установіть відповідність між реагентом і продуктом реакції  

<i>Реагент для етину</i>	<i>Продукт реакції</i>
<b>A</b> часткове окиснення	<b>1</b> аргентум ацетиленід
<b>B</b> заміщення	<b>2</b> етен
<b>B</b> повне присєднання водню	<b>3</b> етан
	<b>4</b> щавлева кислота
- Послідовність добавляння реагентів (1 – 4) для здійснення хімічних перетворень за схемою  
 $C_2H_4 \xrightarrow{1} C_2H_6 \xrightarrow{2} C_2H_5Cl \xrightarrow{3} C_2H_4 \xrightarrow{4} C_2H_5Cl$  така:  
**A** хлор    **B** гідроген хлорид    **B** водень    **Г** калій гідроксид (спиртовий розчин)  
Складіть відповідні рівняння реакцій
- У порядку збільшення кратності зв'язків у молекулах вуглеводні розміщуються в ряд  
**A** бутин    **B** пентан    **B** етен
- Складіть рівняння реакції полімеризації етену. Продукт реакції має назву \_\_\_\_\_
- Відносна густина алкену за повітрям становить 1,93, масова частка Карбону в ньому дорівнює 0,86. Встановіть формулу та дайте назву цьому вуглеводню.