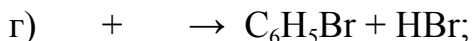
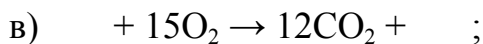
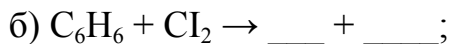


Тема: «Методи одержання бензену, його застосування»

Доброго дня, мої хороші! Сьогодні будемо розглядати **методи одержання бензену та його застосування**.

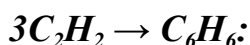
Та спершу **повторимо хімічні властивості бензену**.

Допишіть наступні рівняння реакцій:



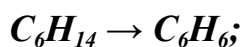
Одержання бензену:

1). З етіну реакцією тримеризації:



2). Дегідрування гексану:

→



3). Дегідрування циклогексану: →



Одержати бензен можна, як і інші вуглеводні, можна з нафти, кам'яного вугілля, природного газу.

Застосування бензену.

Бензен – добрий розчинник. Покращує якість моторного палива. Він є сировиною для отримання багатьох ароматичних органічних сполук: нітробензену $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$, фенолу - $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$, стирену - $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH=CH}_2$, який полімеризується у полістирен і з бутадієном утворює каучуки.

Закріплення матеріалу. Здійснити перетворення:

1) Метан → етін → бензен → циклогексан → гексан

2) Циклогексан → бензен → хлоробензен

3) Етін → етен → етан → хлороетан → дихлороетан

Д/з: вивч. § 8, 9 стор. 64 – 65, на стор. 66 впр. 2