**Підсумкова контрольна робота з хімії**

**за І семестр 10 клас**

1.Укажіть загальну формулу алкенів. (1-6) 0,5 баллів

А)CnH2n+2 Б)CnH2n В)CnH2n-2

2.Виберіть тип хімічного зв’язку в молекулі бутану.

А)Подвійний. Б)Одинарний. В)Потрійний. Г)Металічний.

3.Укажіть назву вуглеводню, у якого відсутні ізомери.

А)Бутан. Б)Бутен. В)Пропан. Г)Пентан.

4.Укажіть назву насиченого вуглеводню, відносна густина якого за повітрям становить 2,48.

А)Гексан. Б)Пентан. В)Бутан. Г)Гептан.

5.Як можна добути хлорбензен з неорганічних ручовин?

А)Бензен. Б)Кальцій оксид. В)Етин. Г)Кальцій карбід.

6.З якої речовини добувають бензен?

А)Метан. Б)Етен. В)Етин. Г)Етан.

7.Установіть відповідність між назвою речовини та її гомологічним рядом.

А)Октан. 1.Дієнові. (7-8)1 бал

Б)Бензен. 2.Насичені.

В)Бутен. 3.Ароматичні.

Г)Бутит. 4.Алкени.

5.Алкіни.

8)Яка формула вуглеводню, якщо масова частка Карбону в ньому 84%?

(9-11) 2 балла

9)Складіть структурні формули можливих ізомерів для C6H14.Дайте їм назви

10)Напишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі перетворювання: CH4 → CH3Br → C2H6 → C2H4 → [-CH2-CH2-]n.

Укажіть назви продуктів реакції, умови проведення їх.

11)Задача. При салюванні 28 л органічної сполуки утворилося 112 л вуглекислого газу(н.у) і 67,5г води. Відносна густина пари речовини за воднем дорівнює 27. Установіть молекулярну формулу речовини.