**Контрольная работа № 2 по теме: «Углеводороды»**

**Часть А. Тестовые задания с выбором ответа.**

1. Укажите общую формулу аренов

1) CnH2n +2 2) CnH2n 3) CnH2n—2 4) CnH2n -6

1. Укажите, к какому классу относится УВ с формулой СН3 – СН3

1) алканов 2) алкенов 3) алкинов 4) аренов

1. Укажите название изомера для вещества, формула которого

СН2 = СН – СН2 – СН3

1) 2- метилбутен -2 2) бутен -2 3) бутан 4) бутин- 1

1. Укажите название гомолога для пентадиена- 1,3

1) бутадиен- 1,2 2) бутадиен- 1,3

 3) пропадиен -1,2 4) пентадиен- 1,2

1. Укажите название вещества, для которого характерна реакция замещения

1) бутан 2) бутен -1 3) бутин 4) бутадиен- 1,3

1. Укажите название вещества, для которого характерна реакция гидрирования

1) пропен 2) пропан 3) этан 4) бутан

1. Укажите формулу вещества X в цепочке превращений СН4 → X → С2Н6

1) CO2  2) C2H2  3) C3H8  4) C2H6

1. Укажите, какую реакцию применяют для получения УВ с более длинной цепью

1) Вюрца 2) Кучерова 3) Зайцева 4) Марковникова

1. Укажите формулы веществ, которые вступают в реакцию друг с другом

1) С2Н4 и СН4  2) С3Н8 и Н2

3) С6Н6 и Н2О 4) С2Н4 и Н2

1. Сколько литров углекислого газа образуется при сжигании 4,2 г пропена

1) 3,36 л 2) 6,36 л 3) 6,72 л 4) 3,42 л

**Часть Б. Задания со свободным ответом**

1.Осуществить цепочку превращений

CH4 C2H2 C6H6 циклогексан

 C2H4 Хлорбензол

2.Определить молекулярную формулу УВ, если массовая доля углерода в нем составляет 85, 75%, водорода – 14,3%, а плотность вещества по азоту равна 2.