***ГУО «Средняя школа №1 г.Давид-Городка»***

***Проверочная работа 10 класс***

|  |  |
| --- | --- |
| ***Вариант 1*** | ***Вариант 2*** |
| 1. ***Укажите длину связи и валентный угол для***
 |
| алкинов | алкенов |
| ***2. Запишите формулы ближайших гомологов и дайте им названия для веществ:*** |
| Бутен-2 | Пентин-1 |
| 1. ***Из приведенного перечня СН4, С4Н8, С5Н12, С2Н2, С6Н14, С3Н4, С7Н12, С3Н6, С4Н10, С2Н6, С5Н10, С8Н14, С6Н10, С6Н6, С9Н20, С6Н12, С2Н4 выберите формулы УВ, содержащих***
 |
| двойные связи. Укажите, что послужило основанием для выбора формул. | тройные связи. Укажите, что послужило основанием для выбора формул. |
| ***4. Запишите два изомера с разными типами изомерии и дайте им названия для:*** |
| пентена-2 | гептина-1 |
| ***5. Напишите структурные формулы предложенных веществ:*** |
| А) 2,2,3-триметилпентанБ) 1,3-диметилбензолВ) 3-метилбутин-1 | А) 2,3-диметилпентен-2Б) 3-этилгексин-1В) 2,3,4-триметилгексан |
| ***6.Предложите три способа получения:*** |
| этилена | ацетилена |
| ***7. Решите задачу*** |
| При сжигании соединения массой 3,2 г образовалось 7,2 г воды и 4,48 л углекислого газа. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 8. Определите МФ. | При сжигании вещества массой 8,6 г образовалось 12,6 г воды и 13,44 л углекислого газа. Плотность паров этого вещества по метану равна 5,375. Определите МФ. |
| ***8. Приведите уравнения реакций, продукты назовите:*** |
| А) этан + 1 моль хлора (при освещении)→Б) горение бутена→В) 2-бромбутен-2 + хлороводород→Г) пропин + 2 моль брома→Д) 2-хлорбутен-2→ полимеризация | А) бутин-1 + 1 моль бромоводорода→Б) горение этана→В) пропен + хлор→Г) метан + 2 моль хлора→Д) 3-бромпентен-2→полимеризация |
|  |