**11 класс. Контрольная работа № 1 «Алканы. Циклоалканы. Алкены» I вариант**.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Тема** | **НПС** | **ППС** | **ВПС** |
| **Номенклатура и**  **изомерия** | Назовите:а)  б) | Составьте формулу:  а) 2,2-диметилгексан  б) 2-метилбутен-2 | Запишите по два изомера разных видов изомерии, дайте названия для состава С6Н12 |
| **Свойства и получение** | Закончите уравнения:  СН4 + О2 →  + H2→  C2H4+H2O→ | Закончите уравнения, назовите образующиеся вещества  ClCH2-CH2-CH2Cl+Mg→  C2H5Cl + Na→ | Осуществить превращения:  С2Н5ОН→С2Н4→С2Н4Вr2  ↓  CO2 |
| **Задача на вывод молекулярной формулы** | Относительная плотность циклоалкана по азоту равна 2 . Определите формулу. | Вычислите формулу углеводорода, содержание углерода в котором 80%, относительная плотность по водороду равна 15. | При сгорании вещества массой 5,6г образуется 17,6г СО2 и 7,2г Н2О, плотность паров этого вещества по воздуху равна 2. Определите формулу. |

**11 класс. Контрольная работа № 1 «Алканы. Циклоалканы. Алкены» II вариант**.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Тема** | **НПС** | **ППС** | **ВПС** |
| **Номенклатура и**  **изомерия** | Назовите:а)  б) | Составьте формулу:  а) 2,3,3-триметилпентан  б) 2-метил-3-этилгексен-1 | Запишите по два изомера разных видов изомерии, дайте названия для состава С7Н14 |
| **Свойства и получение** | Закончите уравнения:  С2Н6 + Сl2 →  С4Н8 + О2 →  + HCl→ | Закончите уравнения, назовите образующиеся вещества  Al4C3+H2O→  C6H6+H2→ | Осуществить превращения:  СН2 – ‌‌‌СН2  → ‌‌‌С3Н8 → ‌‌‌С3Н7Br →  СН2  →С6Н14  ‌‌‌ |
| **Задача на вывод формулы** | Относительная плотность алкана по воздуху равна 2,48 . Определите формулу. | Вычислите формулу углеводорода, содержание углерода в котором 75%, относительная плотность по кислороду равна 0,5. | При сгорании вещества массой 7,5г образуется 11г СО2 и 4,5г Н2О, плотность паров этого вещества по водороду равна 15. Определите формулу. |