|  |  |
| --- | --- |
| **Самостоятельная работа 10 кл.**  **1 вариант.**  1. Составьте схему строения, электронную и графическую формулы атома кислорода.  2. Изобразите схему образования π-связи.  3. Достройте структурную формулу, назовите вещество, определите число σ-связей.  С-С-С-С-С-С-С  │ │  С С  4. При горении метана CH4  выделилось 2,24 литра углекислого газа (оксида углерода (IV)). Вычислите массу сгоревшего метана. | **Самостоятельная работа 10 кл.**  **2 вариант.**  1. Составьте схему строения, электронную и графическую формулы атома азота.  2. Изобразите схему образования σ-связи.  3. Достройте структурную формулу, назовите вещество, определите число σ-связей.  С-С-С-С-С=С  │ │  С С  4. При горении 32 грамм метана CH4  выделился углекислый газ (оксида углерода (IV)). Вычислите его объём. |
| **Самостоятельная работа 10 кл.**  **1 вариант.**  1. Составьте схему строения, электронную и графическую формулы атома кислорода.  2. Изобразите схему образования π-связи.  3. Достройте структурную формулу, назовите вещество, определите число σ-связей.  С-С-С-С-С-С-С  │ │  С С  4. При горении метана CH4  выделилось 2,24 литра углекислого газа (оксида углерода (IV)). Вычислите массу сгоревшего метана. | **Самостоятельная работа 10 кл.**  **2 вариант.**  1. Составьте схему строения, электронную и графическую формулы атома азота.  2. Изобразите схему образования σ-связи.  3. Достройте структурную формулу, назовите вещество, определите число σ-связей.  С-С-С-С-С=С  │ │  С С  4. При горении 32 грамм метана CH4  выделился углекислый газ (оксида углерода (IV)). Вычислите его объём. |