*Приложение 3.*

**По вертикали:** 1. Одно из названий предельных углеводородов.

**По горизонтали:** 2. Алкан, имеющий молекулярную формулу C3Н8. 3. Простейший представитель предельных углеводородов. 4. Французский химик, чье имя носит реакция галогенпроизводных углеводородов с металлическим натрием. 5. Геометрическая форма, которую напоминает пространственное строение молекулы метана. 6. Тривиальное название трихлорметана. 7. Название радикала C2Н5. 8. Тип реакции, наиболее характерные для алканов. 9. Агрегатное состояние первых четырех представителей алканов при обычных условиях.

**Ответы:** 1. Парафины 2. Пропан 3.Метан 4. Вюрц 5. Тетраэдр 6. Хлороформ 7. Этил

8. Замещение 9. Газы

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  | **2** |  |  | **1** |  |  |
| **3** |  |  |  |  |
|  | | | | **4** |  |  |  |  | |
|  | | **5** |  |  |  |  |  |  |  |
|  | **6** |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | **7** |  |  |  |  |  |
| **8** |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | **9** |  |  |  |