|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 10 класс\_\_\_\_урок\_8 | Фамилия ………………. имя ………. | | | Проверено   |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  | |
| Тема: «Применение и получение алканов». | | | | число |
| Предельные углеводороды находят широкое применение в самых разнообразных сферах жизни и деятельности человека.  Газообразные алканы (метан и пpопан-бутановая смесь) используются в качестве ценного топлива. Жидкие углеводоpоды составляют значительную долю в моторных и ракетных топливах и используются в качестве растворителей.  Вазелиновое масло (смесь жидких углеводоpодов с числом атомов углерода до 15) - пpозpачная жидкость без запаха и вкуса, используется в медицине, паpфюмеpии и косметике.  Вазелин (смесь жидких и твеpдых пpедельных углеводоpодов с числом углеpодных атомов до 25) пpименяется для пpиготовления мазей, используемых в медицине.  Паpафин (смесь твеpдых алканов С19-С35) - белая твеpдая масса без запаха и вкуса (т.пл. 50-70 °C) - пpименяется для изготовления свечей, пpопитки спичек и упаковочной бумаги, для тепловых пpоцедуp в медицине. Служит сырьём при получении органических кислот и спиртов, моющих средств и поверхностно-активных веществ.  Нормальные предельные углеводороды средней молекулярной массы используются как питательный субстрат в микробиологическом синтезе белка из нефти.  Большое значение имеют галогенопроизводные алканов, которые используются как растворители, хладоагенты и сырье для дальнейших синтезов.  В современной нефтехимической промышленности предельные улеводороды являются базой для получения разнообразных органических соединений, важным сырьем в процессах получения полупродуктов для производства пластмасс, каучуков, синтетических волокон, моющих средств и многих других веществ. | | | | |
| Задание: составьте блок-схему применения алканов | | | | |
|  | | Алканы |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
|  | |  | |
| Проверь себя: | | | | |
| 1. Для вещества, имеющего строение составьте структурные формулы:а) гомолога; б) изомера.   CH3 ⎯ CH – CH – CH2 – CH3  ׀  CH3 | | | | |
| 2. Общая формула алканов**:** а) СnH2n-6, б) СnH2n-2, в) CnH2n, г) CnH2n+2. | | | | |
| Соотнесите:  Формула алкана: 1) СН3-СН2-СН-СН2-СН3 2) СН3-СН-СН-СН3  │ │ │  С2Н5 СН3 СН3  Название: а) 3- этилпентан, б) 2,3-диметилбутан. | | | | |