Непредельные углеводороды: алкены и алкины

1. Изучить параграф 53, презентацию.
2. Выполнить задание (слайд 3).
3. Выписать определения (сл. 5,6)
4. Выполнить задание (сл.7)
5. Выполнить задание (сл.8)

Вспомним:

- Что изучает органическая химия?
- Что такое органические вещества?
- Какой класс веществ вами изучен?

«Верно-неверно» о метане:

1) молекула содержит 4 атома водорода

2) является непредельным углеводородом

3) атом углерода в молекуле соединён с атомами во дорода двойной связью

4) вступает в реакцию замещения с хлором

5) не вступает в реакции присоединения с бромоводо родом

6) нерастворим в воде

7) при сгорании выделяется большое количество теп лоты

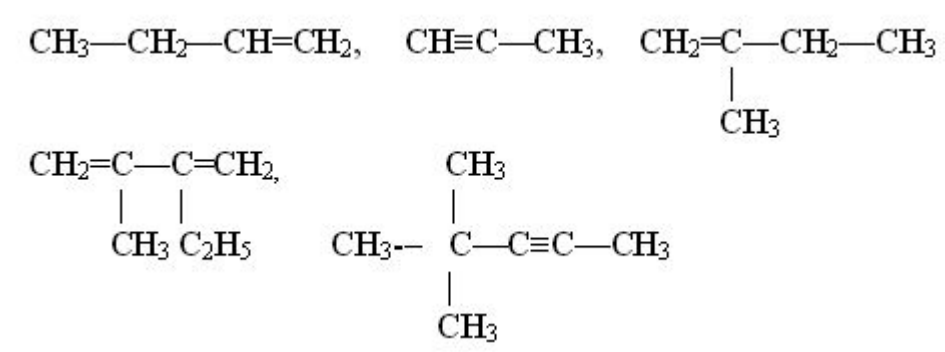
8) реагирует с водородом

Проверка:

Верно: 1, 4, 5, 6, 7;

Неверно: 2, 3, 8.

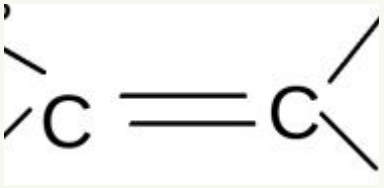
Непредельные углеводороды — углеводороды , в молекулах которых между атомами углерода имеются двойные или тройные связи.



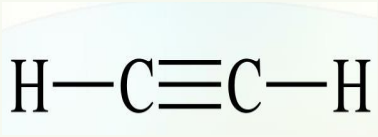
Непредельные углеводороды

Общая формула

Алкены C_nH_{2n}



Алкины C_nH_{2n-2}



Закрепление

1.Выпишите отдельно формулы предельных и непредельныхх углеводородов:

C_5H_{10}; C_2H_2;CH_4;
C_2H_6; C_3H_4;C_4H_{10};
C_2H_2; C_6H_6

https://learningapps.org/903704

- Выполни задание. Запиши фамилию химика.

Применение этилена

1. В овоще-хранилищах
2. Производство полиэтилена
3. Производство растворителей
4. Производство уксусной кислоты

5,6. Производство спиртов

Применение ацетилена