

План характеристики классов органических веществ.

1. Определение класса.

(Общая формула, строение простейшего представителя, тип гибридизации, валентный угол, длина связи, форма молекулы)

2. Изомерия, номенклатура.

(Изобразить изомеры на примере вещества, с атомами углерода C_6)

3. Получение.

а) В лаборатории

б) В промышленности

4. Химические свойства

(Характерные реакции, написать уравнения реакций, указать условия)

5. Применение

Химический диктант по классам углеводородов

1. Общая формула, простейший представитель.
2. Тип гибридизации.
3. Угол валентный.
4. Длина связи.
5. Форма молекул.
6. Особенности связей (одинарная, двойная)
7. Виды изомерии
8. Особенности номенклатуры.
9. Характерные реакции.
10. Где находят применение, отдельные представители класса.

Химические реакции.

1. Реакция горения ($+O_2 - CO_2 + H_2O$).
2. Галогенирование ($+G_2 - C_n H_m G + HГ$)
3. Гидрирование ($+H_2$)
4. Дегидрирование ($-H_2$)
5. Гидрогалогенирование ($+HГ$)
6. Дегидрогалогенирование ($-HГ$)
7. Дегидратация ($-H_2 O$)
8. Гидратация ($+H_2 O$)
9. Нитрирование ($+HNO_3$)
10. Полимеризация ($n/) - /- -)n$)