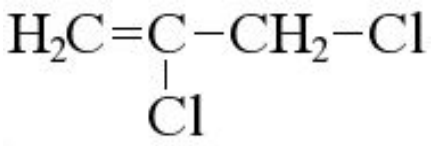
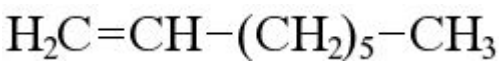
Физические свойства алкенов



2,3-дихлорпропен-1 – ***газ***



октен-1 – ***жидкость***

Алкены имеют такие же свойства, как и алканы с таким же числом атомов углерода в молекуле. (2-4 атома углерода – бесцветный газ. 5-17 атомов углерода – жидкости, более 18 – твердые вещества.

Алкены нерастворимы в воде, но растворимы в органических растворителях.

Плотность алеконов меньше, чем у воды.

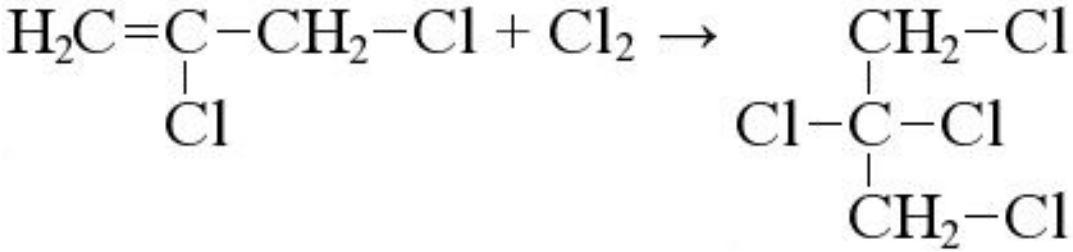
Химические свойства алкенов

Из-за пи-связи в молекулах алкенов реакционная способность алкенов намного выше, чем у алканов.

Характерными реакциями для алкенов являются реакции присоединения.

Реакции присоедниненения в алкенах сопровождаются разрывом пи-связи, т.к. она менее прочная, чем сигма-связь.

Реакции замещения для алкенов не характерны



Галогенирование алкенов происходит ***присоединением***