

# Химические свойства алканов

Подготовил Павловский Даниил 10А



## Химическая активность

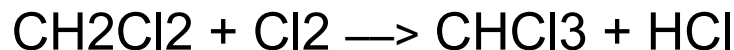
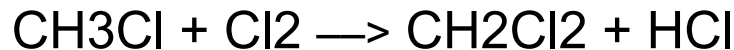
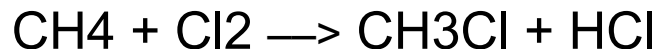
Все алканы характеризуются низкой химической активностью. Они не взаимодействуют с растворами кислот, оснований, солей.

Из-за низкой химической активности алканов реакции с их участием протекают в жестких условиях( при нагревании или облучении ультрафиолетовым излучением ).



## Галогенирование. Взаимодействие с галогенами

Галогенирование - реакция замещения одного или нескольких атомов водорода в молекуле алкана на атомы галогена.

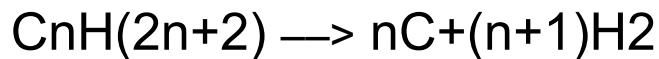
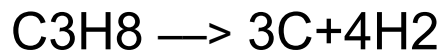
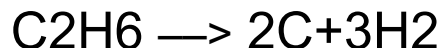
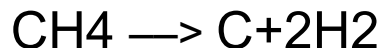




# Пиролиз

Разложение веществ при высоких температурах называют **пиролизом**.

Пиролиз происходит только при высоких температурах.

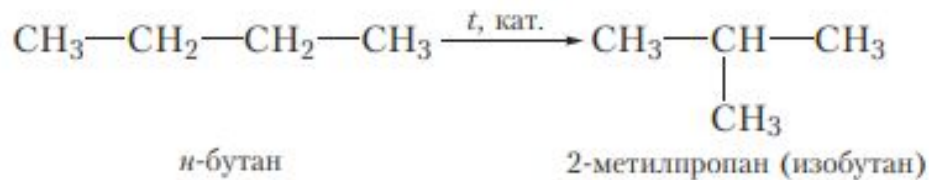




# Изомеризация

Процесс превращения одного изомера в другой называется **изомеризация**. Это свойство возможно для алканов, начиная с бутана.

Для выполнения реакции необходим катализатор.

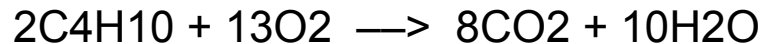
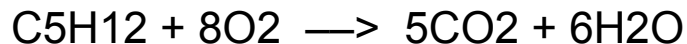
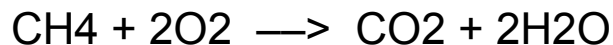




## Горение. Взаимодействие с кислородом

Важнейшее свойство алканов - горение.

Горение - реакция взаимодействия алканов с кислородом.





## Вывод

Химические свойства алканов не отличаются большим разнообразием. Для них характерны в основном реакции окисления, разложения и изомеризации при высокой температуре, а также реакции замещения.