Nel progettare la sintesi di un composto organico si tiene conto di diversi fattori, che possono essere tra loro collegati:

- Tempo
- Costo
- Resa
- Rischio
- Impatto ambientale

Il processo ideale usa reagenti e materiali di partenza di basso costo, processi che non comportano temperature e pressioni estreme (da fornire o sviluppate), produrre i prodotti con alte rese, utilizzare solventi e reagenti (e produrre sottoprodotti) non pericolosi.

In generale, si cerca il percorso di sintesi che richiede il minor numero di passaggi, ma in altri casi sarà preferito un percorso più lungo perché consente rese più alte o abbassa i costi.

Non potendo conoscere costi e problemi pratici inerenti le sintesi progettate, nei corsi di chimica organica ci concentra sui percorsi che consentano di minimizzare i passaggi e non ottenere sottoprodotti.

Resa, condizioni e numero di passaggi

$$\begin{array}{c}
O \\
CH_3CH_2Br \\
\hline
\\
tBuOK
\end{array}$$

EtONa
$$CH_3CH_2Br$$
 OEt
 $EtONa$
 H_2O/H^+

Sintesi e retrosintesi

Disconnessioni

La **disconnessione** è una tecnica che facilita l'analisi retrosintetica: consiste nell'individuare quali legami **possono essere rotti** per generare frammenti che corrispondono a reagenti noti. Individuare un sito di disconnessione corrisponde ad individuare nella molecola bersaglio un legame che può essere formato da una reazione nota.

Spesso, l'individuazione dei reagenti viene aiutata dall'individuazione dei **sintoni**. I sintoni sono frammenti ionici generati dall'ipotetica rottura omolitica di un legame:

Sintoni ed equivalenti sintetici

I sintoni possono corrispondere ad intermedi realmente presenti nella reazione, ma non è necessario che lo siano.

L'equivalente sintetico è il reagente utilizzato come sorgente «formale» del sintoni

Sintoni ed equivalenti sintetici

Disconnessione (carbonile 1,3)

Sintoni

Equivalente sintetico

Trasformazione di gruppi funzionali

Se lo scheletro degli atomi di carbonio non cambia, la trasformazione ha solo modificato i gruppi funzionali coinvolti

Trasformazione di gruppi funzionali

Le reazioni radicaliche possono funzionalizzare gli alcani

Se un gruppo funzionale si è spostato in una posizione adiacente, probabilmente la reazione è passata attraverso un alchene

$$\begin{array}{c}
 & DBN \\
 & Br
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & 1. \text{ BHR}_2/\text{THF} \\
 & 2. \text{ H}_2\text{O}_2, \text{ HO}^-, \text{ H}_2\text{O}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & OH \\
 & Br
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & Br
\end{array}$$

Se lo scheletro di atomi di carboni si è modificato (con un numero costante di atomi), è probabilmente avvenuta una trasposizione

$$\begin{array}{c|c} & \xrightarrow{H_2SO_4} & & & & \\ \hline & & & \\ & & & \\ \end{array} \xrightarrow{H_2O} & \begin{array}{c} & & \\ & & \\ \end{array}$$

Allungamenti di catena di un atomo di carbonio

Allungamenti di catena di due atomi di carbonio

Usare i gruppi funzionali per individuare le disconnessioni

$$\begin{array}{c|c}
C \equiv N \\
\hline
HCI
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C \equiv N \\
\hline
HCI
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
H_2O \\
\hline
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$OH \\
OH$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH$$

$$OH \\
OH$$

compound

Composti 1,2 diossigenati

$$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{O} \\ \\ \text{A} \quad \text{A}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
O \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
A \text{ disconnection} \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
OH
\end{array}$$

Composti 1,3 diossigenati

Usare i gruppi funzionali per individuare le disconnessioni

Composti 1,4 diossigenati

$$\stackrel{O}{\longleftarrow} + \underset{N}{\longleftarrow} \stackrel{\text{trace}}{\longrightarrow} \stackrel{\text{och}_3}{\longrightarrow} \stackrel{O}{\longrightarrow} \stackrel{\text{och}_3}{\longrightarrow} \stackrel{\text{och}$$

Usare i gruppi funzionali per individuare le disconnessioni

$$\begin{array}{c} & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ &$$

Usare i gruppi funzionali per individuare le disconnessioni

Composti 1,6 diossigenati

Sintesi dell'LSD di R.B. Woodward

$$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{$$

Sintesi del cariofillene di R.B. Woodward ed E. J. Corey

Grob fragmentation of 1,3-diheterosubstituted compounds.

Sintesi dell'LSD di R.B. Woodward ed E. J. Corey

$$\begin{array}{c} H \\ h\nu \\ \hline \\ Pentane \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ (CH}_3\text{O})_2\text{CO} \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ H \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 3. \text{ COOCH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 3. \text{ COOCH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 3. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1. \text{ NaH} \\ \hline \\ 2. \text{ CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} 1$$

Sintesi del cariofillene di R.B. Woodward ed E. J. Corey

Grob fragmentation of 1,3-diheterosubstituted compounds.