

الفصل السادس

(مختارات من التحضير العضوي)

في هذا الفصل سوف نستعرض خطوات التحضير العضوي لطوائف عضوية مختلفة والتي تمثل اساسيات التحضير العضوي والتي تم توضيحها في الفصول السابقة .

عندما يراد من الكيميائي تحضير اي مركب عضوي عليه ان يخطط للتحضير كالاتي :

* نستعمل المواد الاولية البسيطة والمتوفرة

* يجب ان يتضمن التحضير اقل عدد من الخطوات

* تجنب التفاعلات التي تؤدي الى تكوين خليط من النواتج والتي يضطر الكيميائي الى فصل هذه الخلائط .

* الحصول على منتج جيد .

وسيتم في هذا الفصل تحضير عدد من المركبات العضوية بطريقة (Disconnection – Synthesis) حيث يتم في هذه الطريقة تحطيم الجزيئة المراد تحضيرها للوصول الى المواد الاولية المطلوبة ثم عملية التحضير لهذه الجزيئة من المواد الاولية التي تم التوصل اليها في الخطوة الاولى .

السنثون : Synthone

هو الايون الناتج من عملية التحطيم (dis.) للجزيئة المطلوب تحضيرها وهذا السنثون قد يكون ايون سالب (Nuc.) او ايون موجب (Elec.) .

المكافئ التحضيري : Synthetic Equivalent

هي الجزيئة او المادة الاولية التي تستخدم للحصول على السنثونات في عملية التحضير .

والجداول التالية توضح ذلك :

(a) Nucleophilic synthons and synthetic equivalents :

Synthon	Synthetic Equivalent
	CH_3MgBr , CH_3Li ,
	$\text{CH}_2 = \text{CHMgCl}$

	CHCl_3

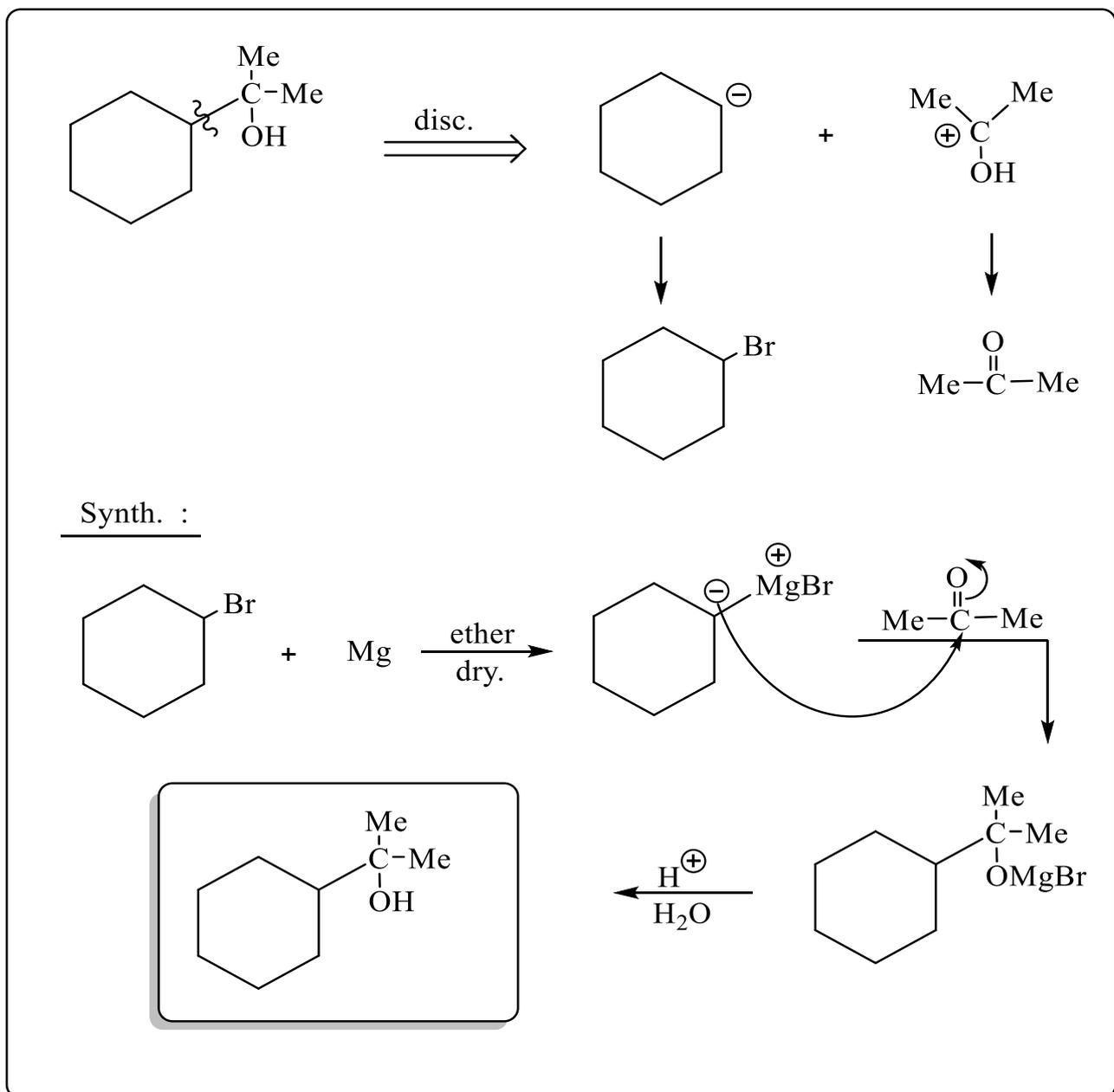
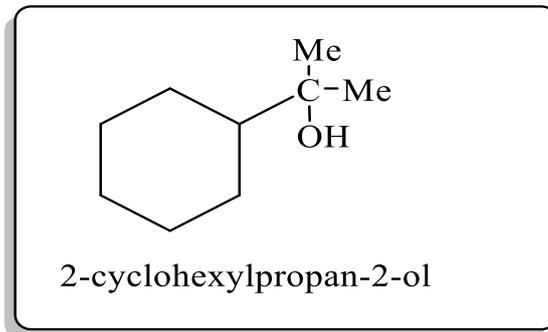
(b) Electrophilic synthons and synthetic equivalents :

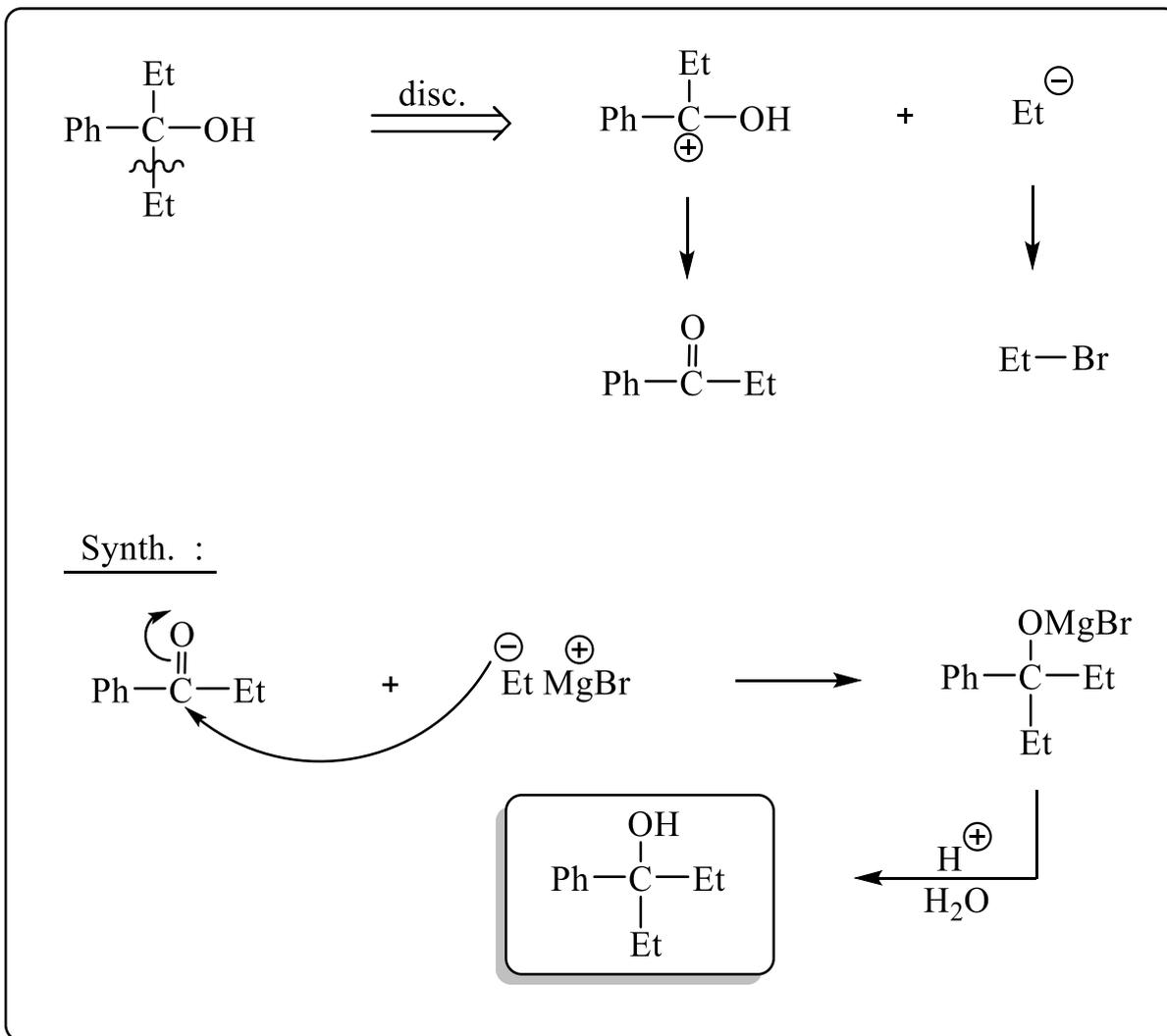
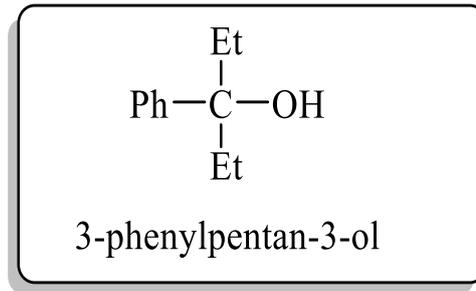
Synthon	Synthetic Equivalent

Synthon	Synthetic Equivalent
$\text{CH}_3-\overset{\oplus}{\text{C}}=\text{O}$	$\text{CH}_3\text{COCl}, \text{CH}_3\text{CO}_2\text{Et}, (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
$\text{H}-\overset{\oplus}{\text{C}}=\text{O}$	$\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OEt}$
$\text{Et}-\text{O}-\overset{\oplus}{\text{C}}=\text{O}$	$\text{Cl}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OEt}$
$\overset{\oplus}{\text{C}}=\text{O}$	$\text{EtO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}, \text{Cl}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}$
$\overset{\oplus}{\text{C}}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\overset{\oplus}{\text{C}}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}$	$\text{EtO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OEt}$
$\overset{\oplus}{\text{C}}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\overset{\oplus}{\text{C}}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}$	$\text{EtO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OEt}$
$\overset{\oplus}{\text{C}}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NMe}_2$	$\text{Cl}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NMe}_2$
$\text{Me}-\text{O}-\overset{\oplus}{\text{C}}\text{H}_2$	$\text{Me}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{Cl}$
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\overset{\oplus}{\text{C}}$	$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{Br}$
$\text{CH}_3-\text{CH}=\overset{\oplus}{\text{C}}\text{H}$	$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{Br}$

1 - الكحولات :

كيف يمكنك تحضير المركب :





كيف يمكنك تحضير المركب :

