

Group learning

If you can help your friends learn and understand well Organic Chemistry. I will reward you some bonus marks for your expertise and positive attitude. You get 1 additional point for each person you help.

What do you think?

“Học thầy không tày học bạn”

Organic Chemistry

CHE 203

Lecture 10: Organohalides

Le Quoc Chon – Duy Tan University

Dân xuất halogens

Volcano eruption
Mount Pinatubo
12 June 1991
Philippine



An aerial photograph of Augustine volcano, showing a large plume of dark smoke and ash rising from the peak against a backdrop of a cloudy sky and distant landmasses.

Volcanic gas
Augustine 2012
(Alaska, US)

Keywords

Alkyl halides

Nucleophilic substitution reaction

(phản ứng thế ái nhân)

Elimination reaction

(phản ứng tách)

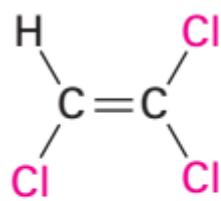
Dẫn xuất halogens

Organohalides

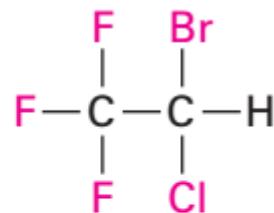
Contain one or more halogen atoms (chứa halogens)

Released by algae (tảo), marine organism (vi sinh vật ở biển)

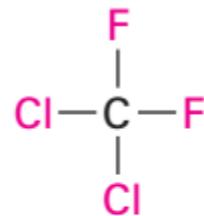
Used as solvents, inhaled anesthetics, pesticides



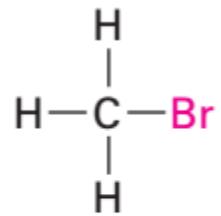
Trichloroethylene
(a solvent)



Halothane
(an inhaled anesthetic)



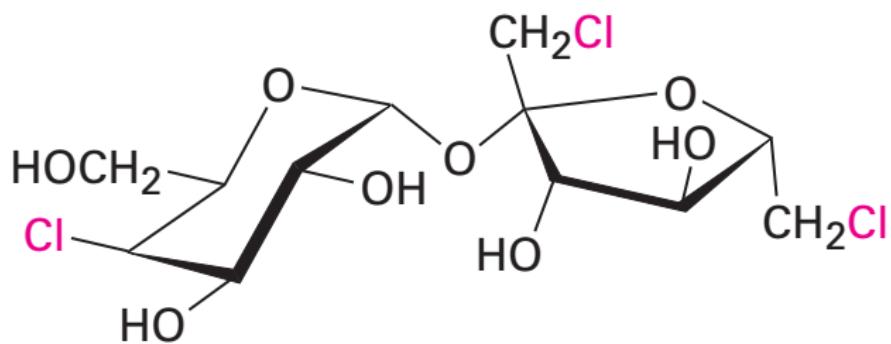
Dichlorodifluoromethane
(a refrigerant)



Bromomethane
(a fumigant)

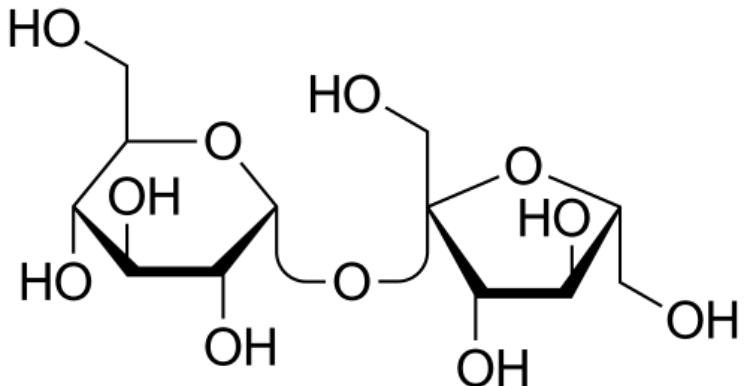
Applications

(Ứng dụng)



Sucratose

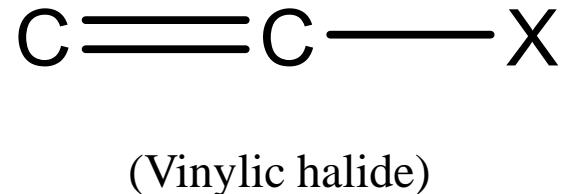
(sweetener, 600 times as sweet as sucrose)



Sucrose
173 MT/year 2013

Organohalides

X is halogens (F, Cl, Br, I)



Naming alkyl halide

(đọc tên dẫn xuất halogen)

STEP 1

Find the longest chain, and name it as the parent. If a double or triple bond is present, the parent chain must contain it.

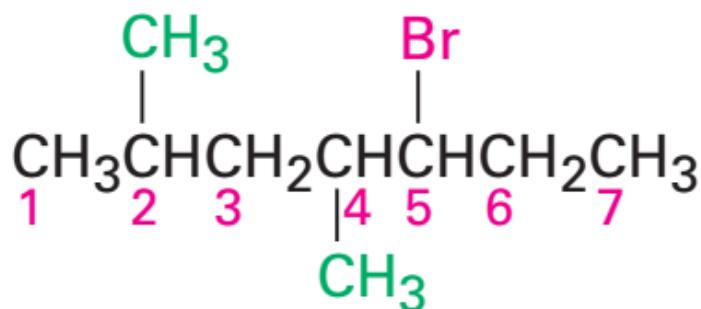
STEP 2

Number the carbons of the parent chain beginning at the end nearer the first substituent, whether alkyl or halo. Assign each substituent a number according to its position on the chain.

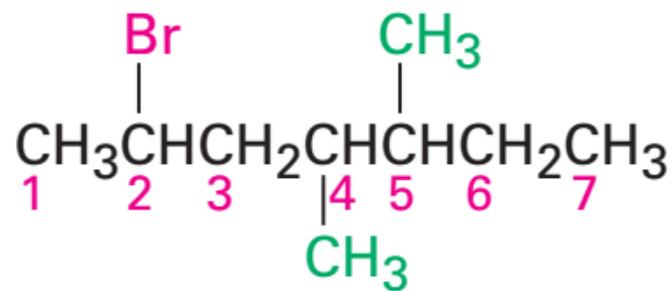
STEP 3

If the parent chain can be properly numbered from either end by step 2, begin at the end nearer the substituent that has alphabetical precedence.

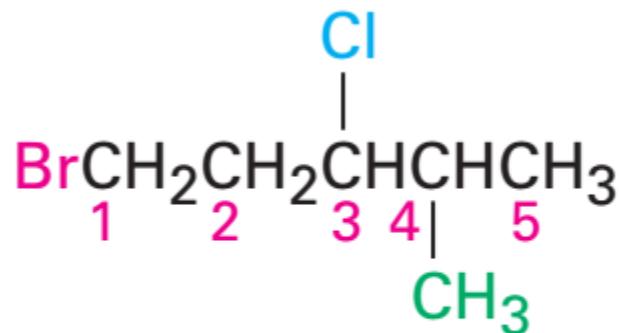
Examples



5-Bromo-2,4-dimethylheptane



2-Bromo-4,5-dimethylheptane



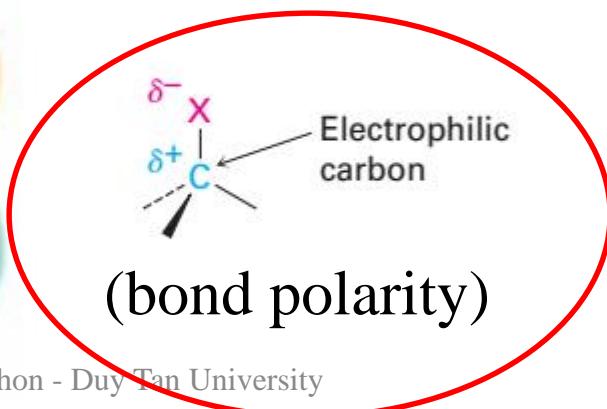
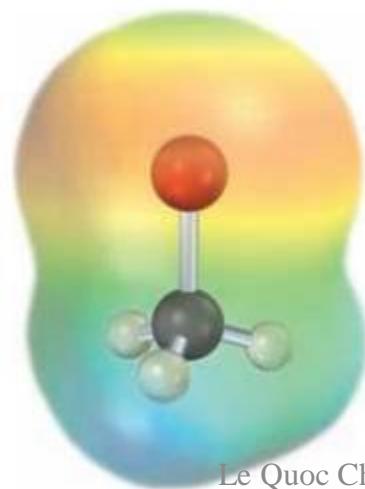
1-Bromo-3-chloro-4-methylpentane

TABLE 10-1 A Comparison of the Halomethanes

Độ dài của
liên kết

Halomethane	Bond length (pm)	Bond strength		Dipole moment (D)
		(kJ/mol)	(kcal/mol)	
CH ₃ F	139	460	110	1.85
CH ₃ Cl	178	350	84	1.87
CH ₃ Br	193	294	70	1.81
CH ₃ I	214	239	57	1.62

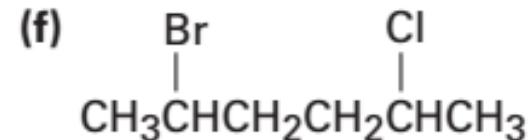
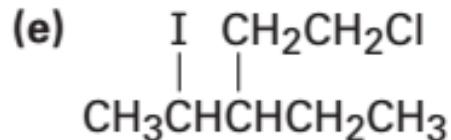
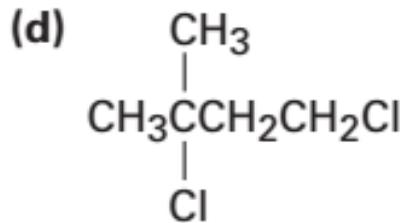
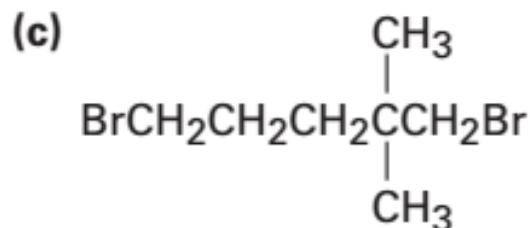
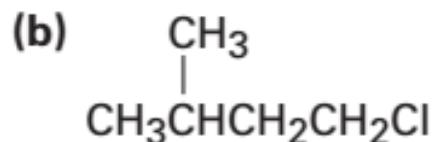
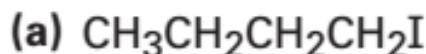
Độ bền
của liên
kết



Problem

PROBLEM 10-1

Give IUPAC names for the following alkyl halides:



Problem

PROBLEM 10-2

Draw structures corresponding to the following IUPAC names:

- (a) 2-Chloro-3,3-dimethylhexane (b) 3,3-Dichloro-2-methylhexane
- (c) 3-Bromo-3-ethylpentane (d) 1,1-Dibromo-4-isopropylcyclohexane
- (e) 4-sec-Butyl-2-chlorononane (f) 1,1-Dibromo-4-*tert*-butylcyclohexane

Tổng hợp từ alkanes

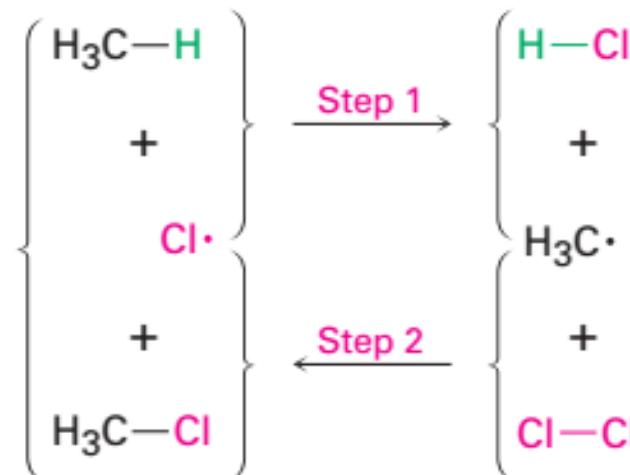
Preparing alkyl halides from alkanes

Initiation step



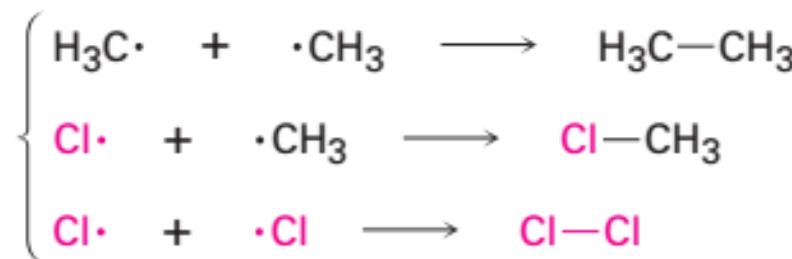
(1) Khơi mào

Propagation steps
(a repeating cycle)



(2) Tiếp diễn

Termination steps

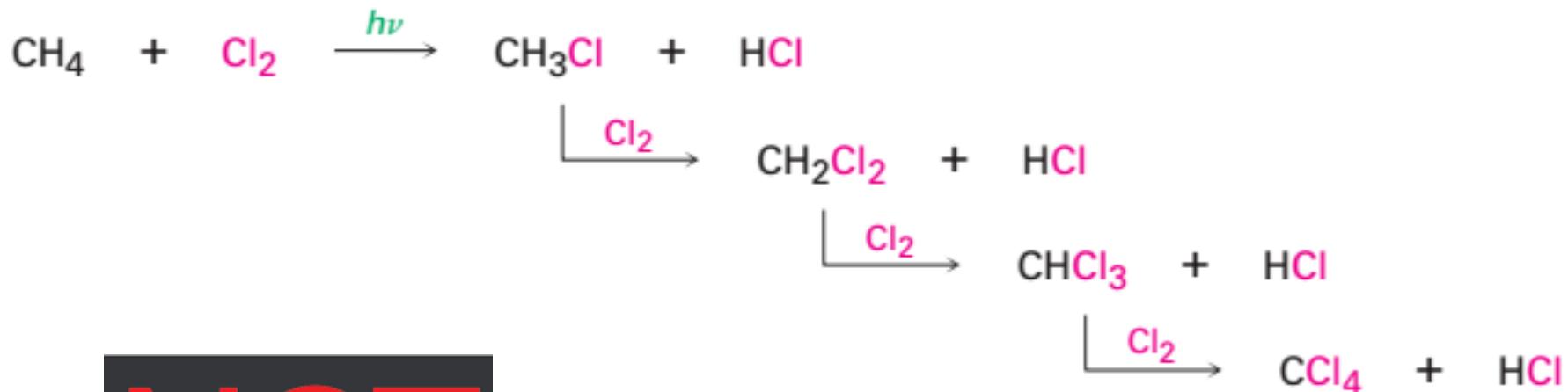


(3) Kết thúc

Overall reaction



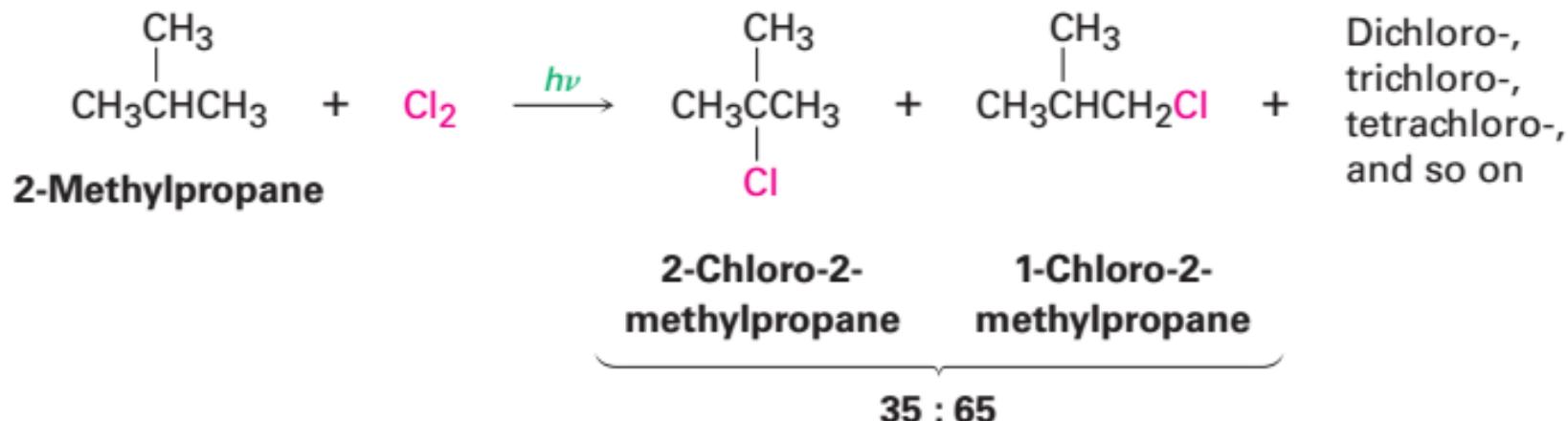
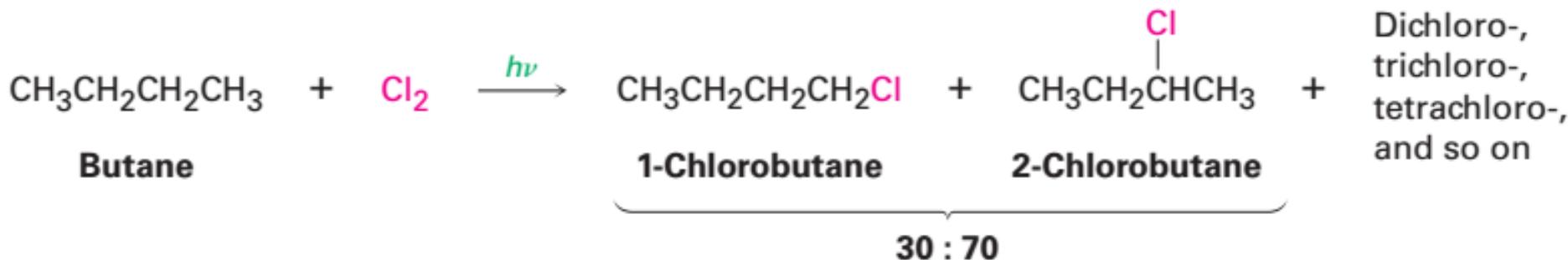
Tổng hợp Alkyl halide từ alkane cho hỗn hợp sản phẩm



NOT
Good

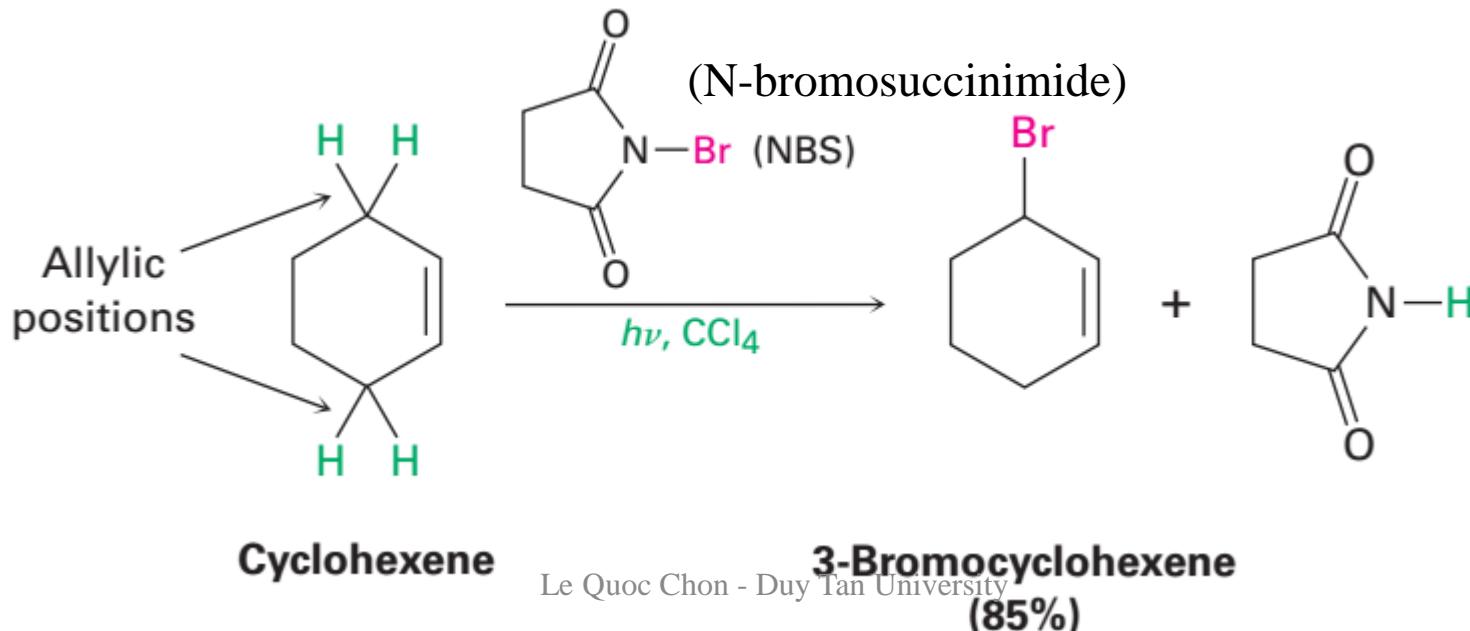
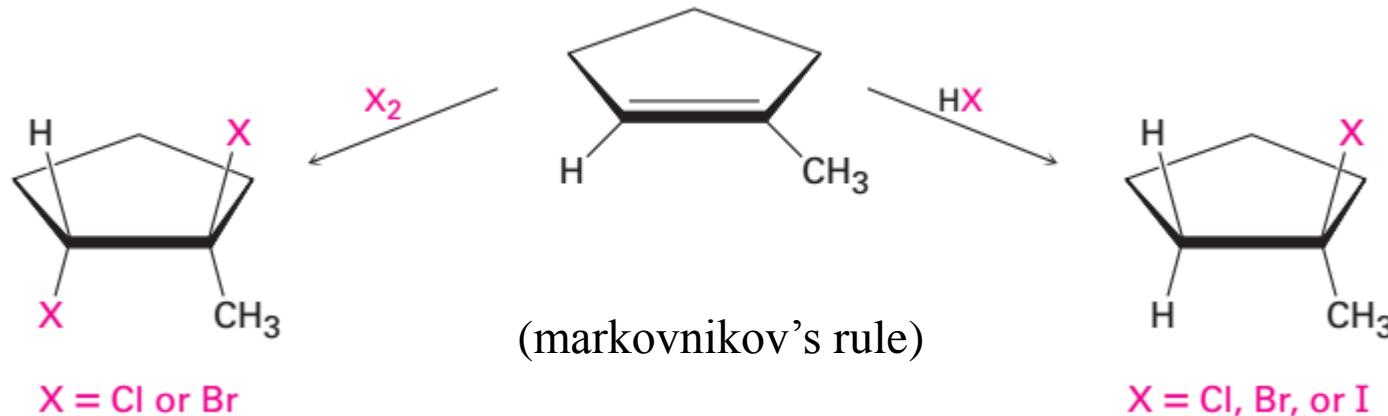
Vì độ tinh khiết của
sản phẩm không cao.

Tổng hợp Alkyl halide từ alkane cho hỗn hợp sản phẩm



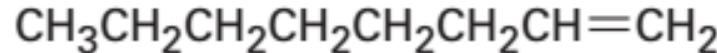
Tổng hợp từ alkenes

Preparing alkyl halides from alkenes

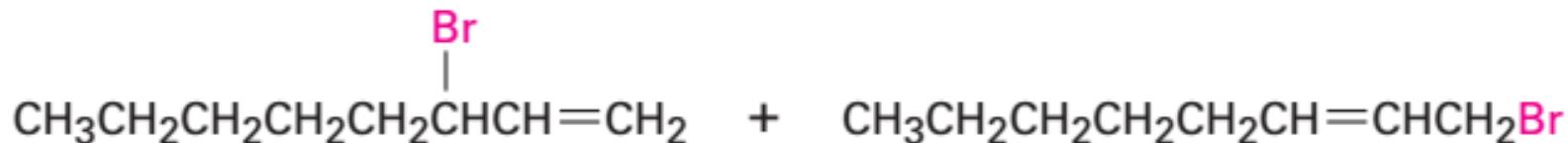


Tổng hợp từ alkenes

Preparing alkyl halides from alkenes



1-Octene

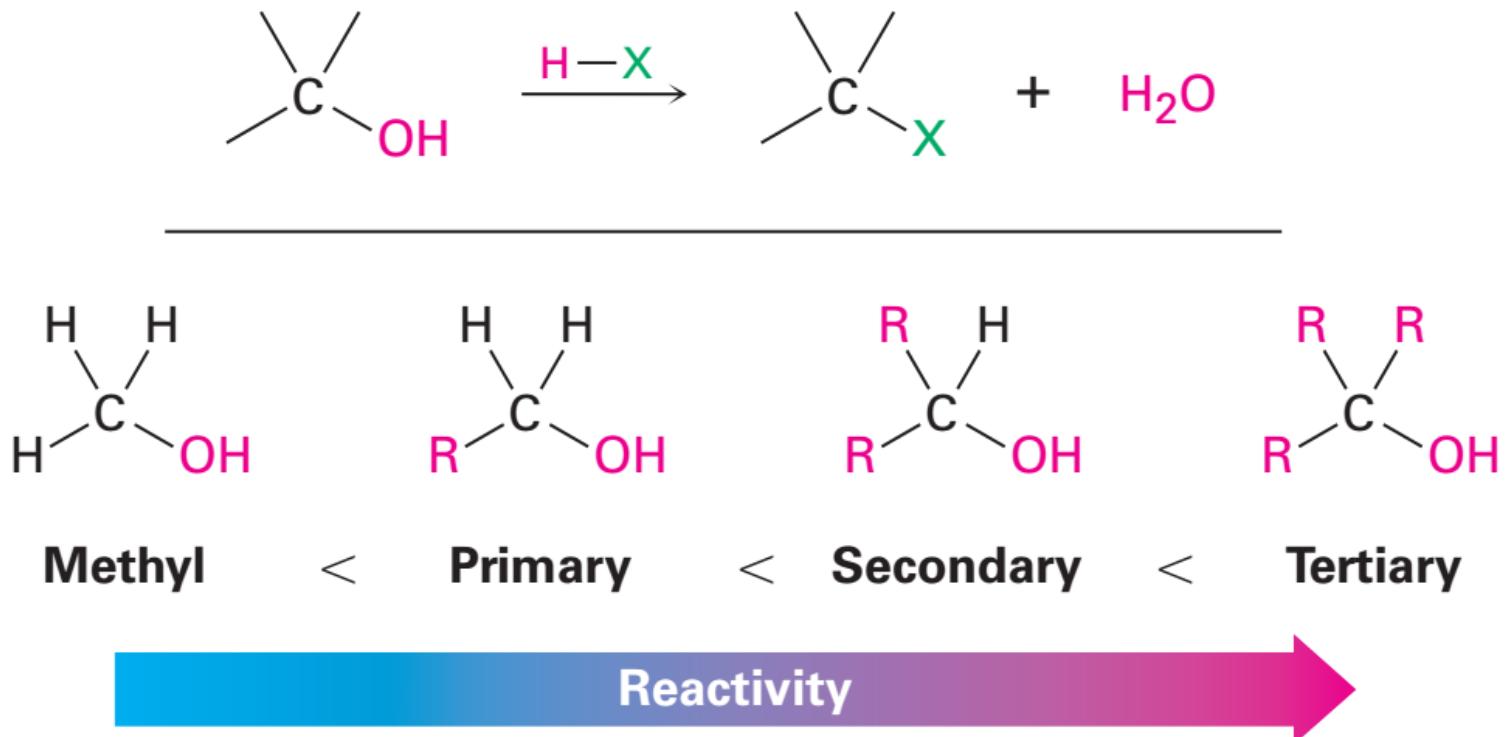


3-Bromo-1-octene (17%)

1-Bromo-2-octene (83%)
(53 : 47 trans : cis)

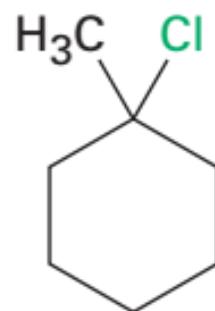
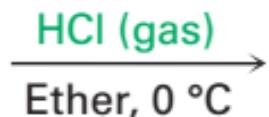
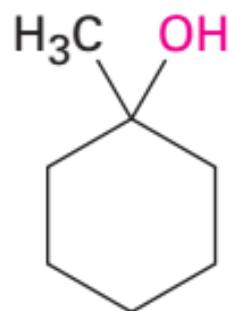
Preparing alkyl halides from alcohols

Tổng hợp từ alcohols



Preparing alkyl halides from alcohols

Tổng hợp từ alcohols



+

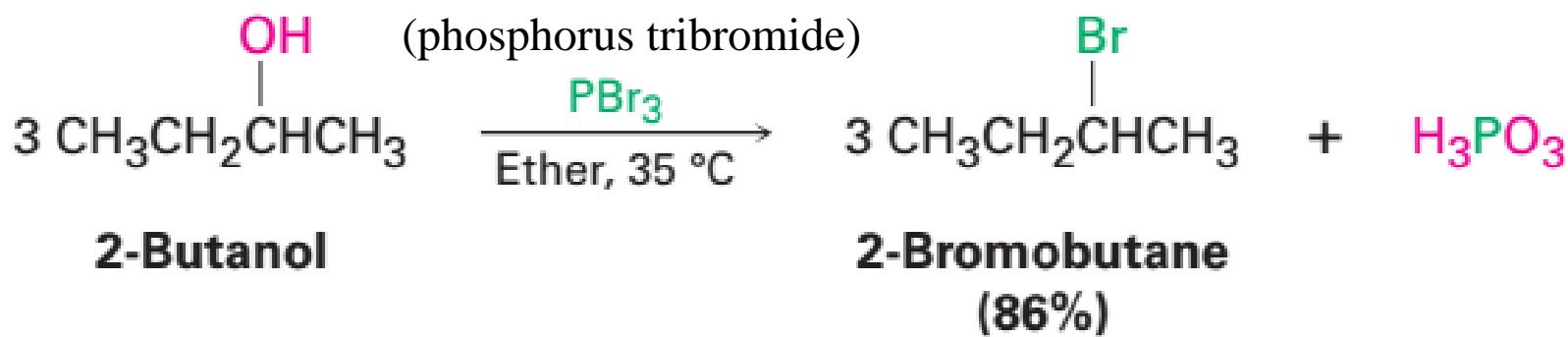
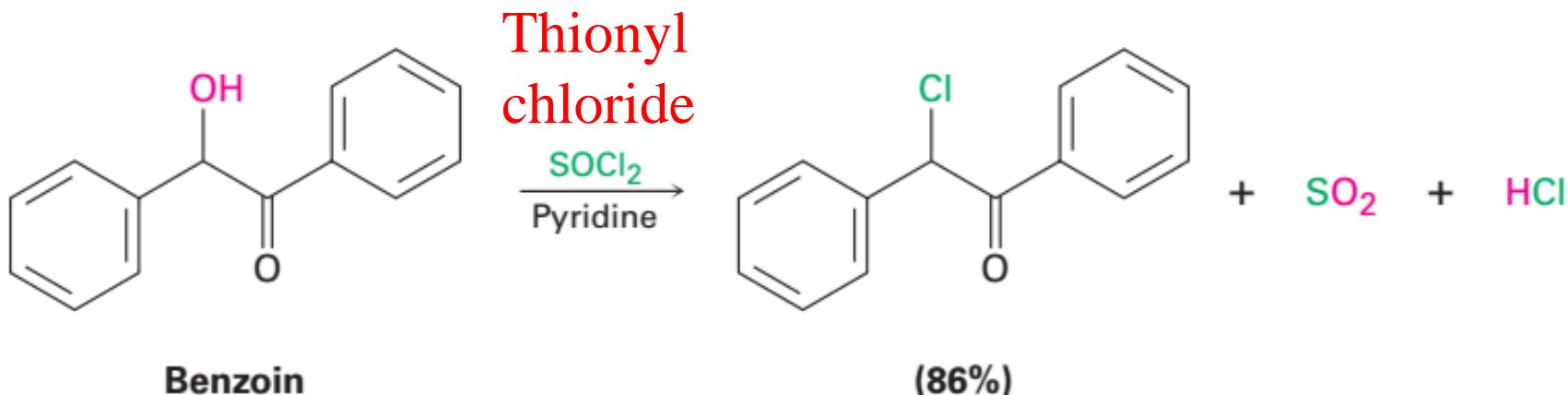
H_2O

1-Methylcyclohexanol

**1-Chloro-1-methylcyclohexane
(90%)**

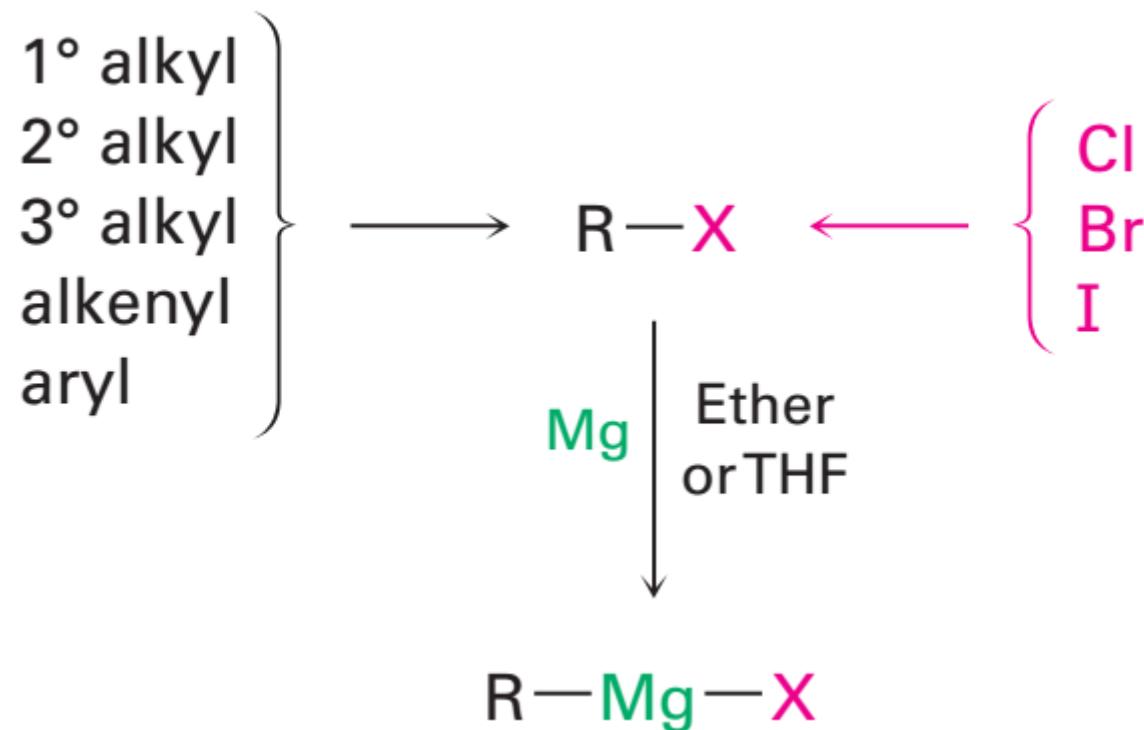
Preparing alkyl halides from alcohols

Tổng hợp từ alcohols

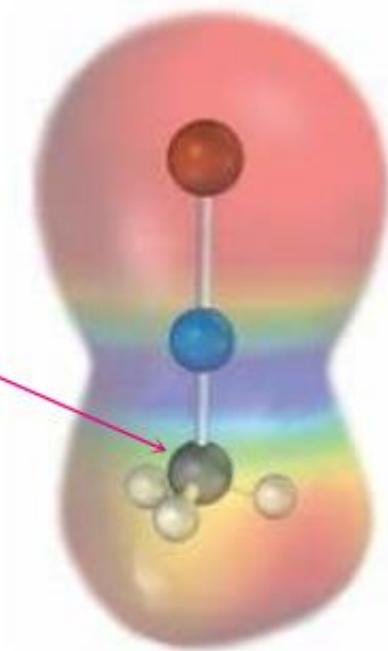
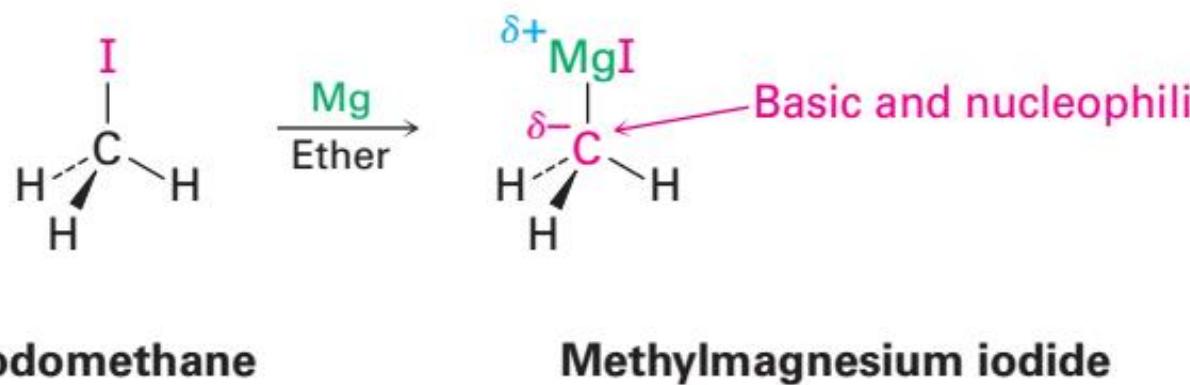


Reactions of alkyl halides: Grignard reagents (RMgX)

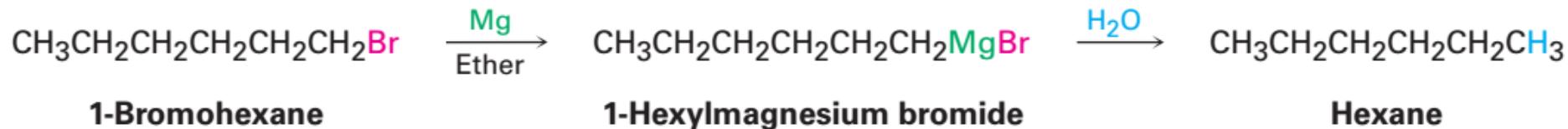
Phản ứng với tác nhân Grignard



Grignard reagents: RMgX



Tác nhân RMgX rất nhạy với môi trường



Phản ứng acid-base này phá hủy
tác nhân RMgX

Problem

PROBLEM 10-9

How strong a base would you expect a Grignard reagent to be? Look at Table 9-1 on page 276, and predict whether the following reactions will occur as written. (The pK_a of NH_3 is 35.)

- (a) $\text{CH}_3\text{MgBr} + \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H} \rightarrow \text{CH}_4 + \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{MgBr}$
(b) $\text{CH}_3\text{MgBr} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{CH}_4 + \text{H}_2\text{N}-\text{MgBr}$

TABLE 9-1 Acidity of Simple Hydrocarbons

Family	Example	K_a	pK_a	
Alkyne	$\text{HC}\equiv\text{CH}$	10^{-25}	25	Stronger acid ↑
Alkene	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$	10^{-44}	44	
Alkane	CH_4	10^{-60}	60	Weaker acid ↑

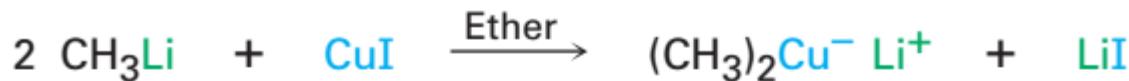
Problem

PROBLEM 10-10

How might you replace a halogen substituent by a deuterium atom if you wanted to prepare a deuterated compound?



Organometallic coupling reactions



Methyl lithium

Lithium dimethylcopper
(a Gilman reagent)



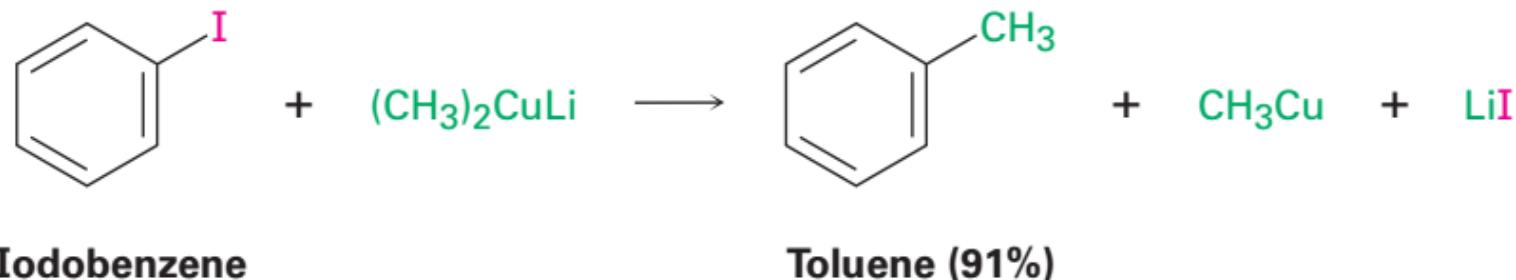
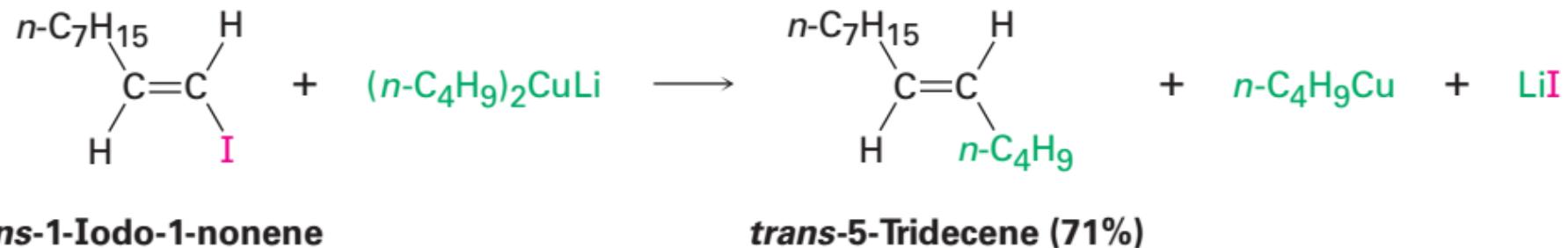
Lithium
dimethylcopper

1-Iododecane

Undecane (90%)

Create C-C bond: prepare large molecules from smaller ones

Organometallic coupling reactions



Nối mạch C

Thứ sáu, 17/2/2017 | 09:50 GMT+7



Trùm màn ăn cơm vì ruồi tấn công ở Lạng Sơn

Sau khi bãi rác cách khu dân cư khoảng một km đi vào hoạt động, cả trăm hộ dân phố Tân Long (huyện Văn Quan, Lạng Sơn) sống trong sợ hãi vì ruồi nhiều bất thường.

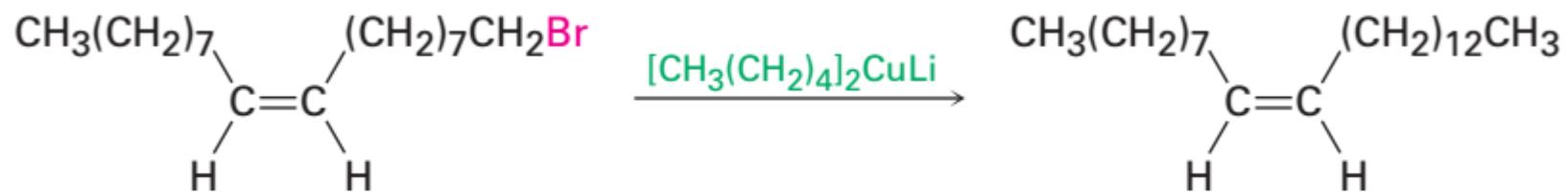
Khoảng hai tháng nay, người dân khu phố Tân Long với 115 hộ dân sinh sống dọc quốc lộ 1B (thị trấn Văn Quan, huyện Văn Quan, Lạng Sơn) hàng ngày đóng cửa im im vì sợ ruồi bay vào nhà.

Số lượng ruồi nhiều lên bất thường khiến cuộc sống người dân ở đây bị đảo lộn. Chỉ tay vào những chiếc keo dán đen kịt ruồi, bà Đàm Thị Cúc thở dài: "Nhà tôi bán hàng tạp hóa nên phải mở cửa liên tục, ngày gió rét còn đỡ, khi thời tiết ẩm và ấm thì chỗ nào cũng có ruồi, bẫy không xuể".



Example

Nối mạch C



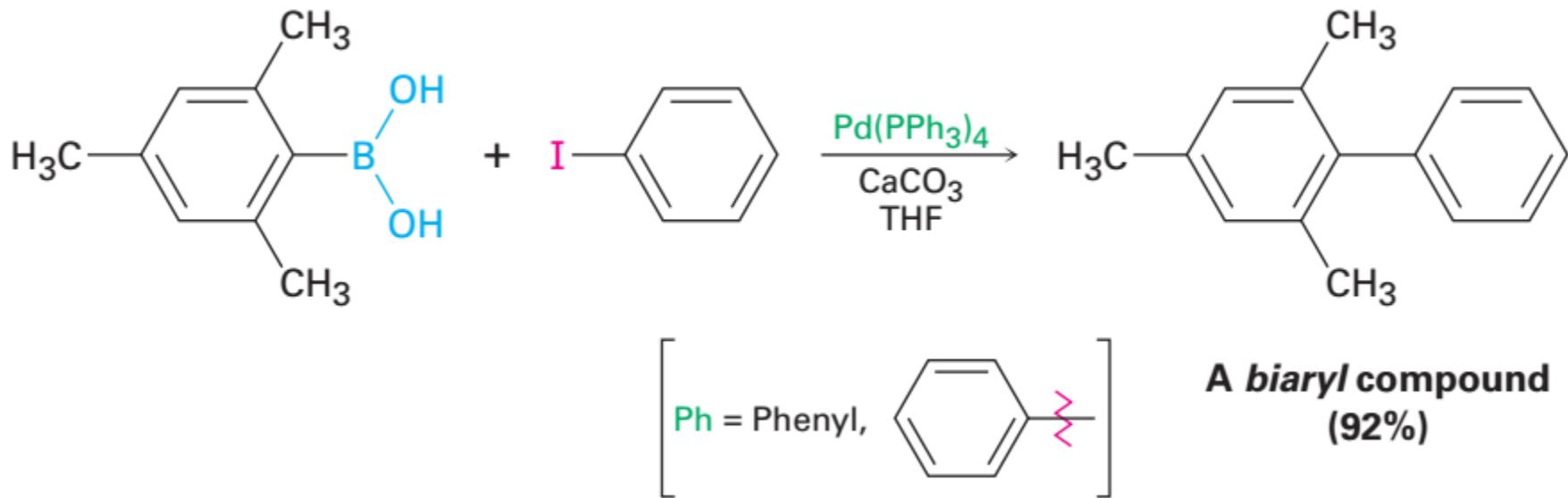
cis-1-Bromo-9-octadecene

Muscalure
(9Z-tricosene)

Sex attractant: use
for insect control

(sử dụng trong kiểm
soát con trùng)

Example



Suzuki-Miyaura reaction
a must-used in Pharmaceutical industry
(phản ứng này được dùng rộng
rãi trong công nghiệp dược)

TIN MỚI ■ Văn khấn rằm tháng Giêng chuẩn nhất Tết Nguyên đán Mậu Tuất 2018

Tỷ lệ người bị tăng huyết áp ở Việt Nam đang ở mức báo động đỏ

SỨC KHỎE | 18:26 Thứ Hai ngày 15/05/2017



Chia sẻ

(HNMO) - Đó là thông tin được đưa ra tại họp báo truyền thông và giáo dục về phòng chống tăng huyết áp (THA) nhân Ngày thế giới phòng chống THA (17-5) do Quỹ Vì sức khoẻ Tim mạch Việt Nam phối hợp với Viện Tim mạch Việt Nam tổ chức chiều 15-5 tại Hà Nội.

ĐỌC NHIỀU

PHẢN HỒI

Trà xanh không hoàn toàn tốt như mọi người vẫn nghĩ

Mỗi năm trên thế giới có 9 triệu người chết vì bệnh tăng huyết áp.
Ở Việt Nam, cứ 10 người trưởng thành có 4 người bị mắc bệnh tăng huyết áp.

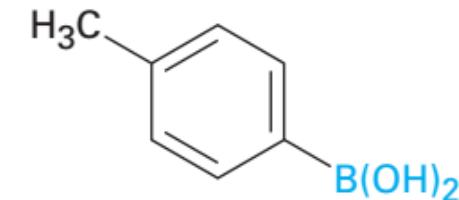
Huyết áp

For most adults, normal blood pressure at rest is within the range of 100–130 millimeters mercury (mmHg) systolic and 60–80 mmHg diastolic.

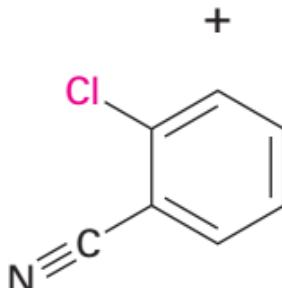
For most adults, **high blood pressure** is present if the resting blood pressure is persistently at or above **130/80 or 140/90 mmHg**

Example in Pharma

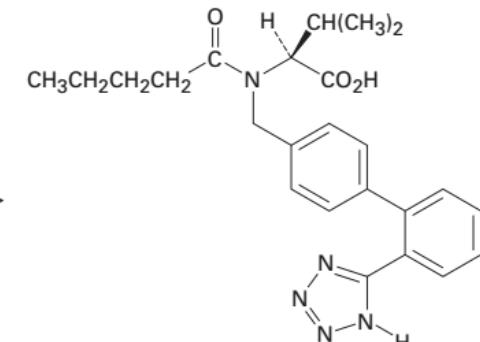
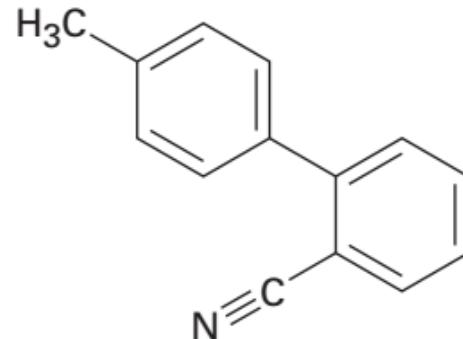
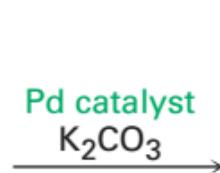
(ví dụ tổng hợp thuốc trong công nghiệp dược)



para-Methylbenzene-
boronic acid



ortho-Chloro-
benzonitrile



Valsartan
(Diovan)

Diovan

antihypertensive agent
(thuốc trị cao huyết áp)



Oxidation and reduction in Organic Chemistry

(sự oxy hóa và khử trong Hóa hữu cơ)

Oxidation Decreases electron density on carbon by:

- forming one of these: C–O C–N C–X
- or breaking this: C–H

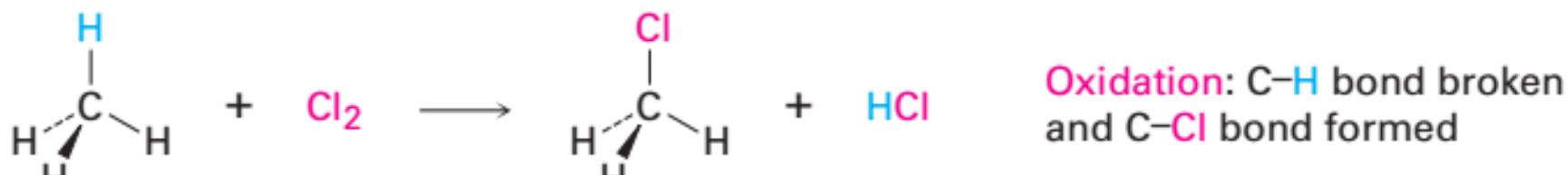
Reduction Increases electron density on carbon by:

- forming this: C–H
- or breaking one of these: C–O C–N C–X

How different it is to normal definition?

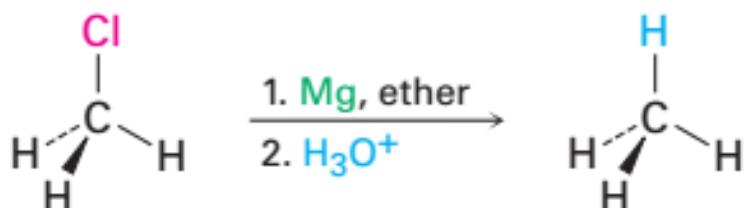
Oxidation and reduction in Organic Chemistry

(sự oxy hóa và khử trong Hóa hữu cơ)



Methane

Chloromethane



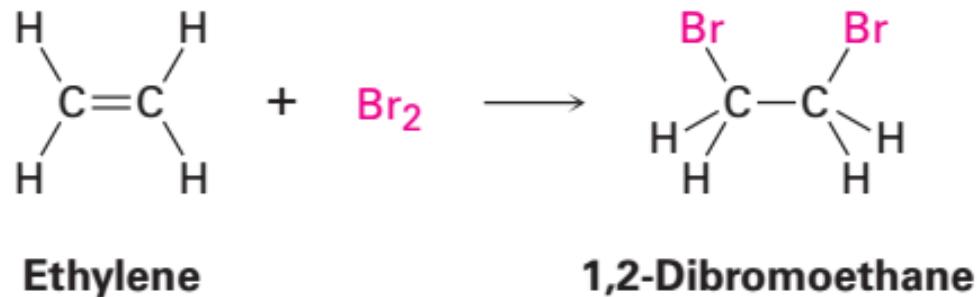
Chloromethane

Methane

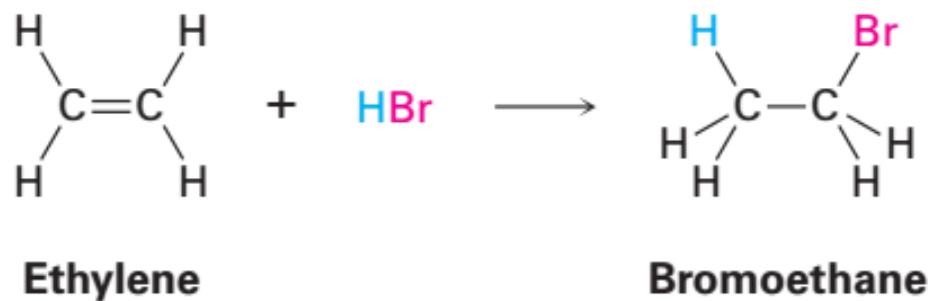
Oxidation: C-H bond broken
and C-Cl bond formed

Reduction: C-Cl bond broken
and C-H bond formed

Example



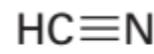
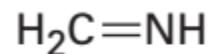
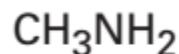
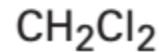
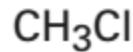
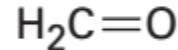
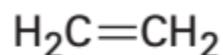
Oxidation: Two new bonds formed between carbon and a more electronegative element



Neither oxidation nor reduction: One new C-H bond and one new C-Br bond formed

Level of Redox

Mức độ oxy hóa khử



Low oxidation
level



High oxidation
level