



# มิกซ์ซี 4

# และอนุพันธ์ มิกซ์ซี 4



# มิกซ์ซี 4 และอนุพันธ์ มิกซ์ซี 4

- ❖ เป็นผลิตภัณฑ์ปิโตรเคมีขั้นต้นในกลุ่มโอเลฟินกลุ่มสำคัญที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์ปิโตรเคมีชั้นกลาง และชั้นปลายหลายชนิด
- ❖ เป็นของผสมไฮโดรคาร์บอนที่มีองค์ประกอบหลักเป็น ไฮโดรคาร์บอนที่มีอะตอมคาร์บอน 4 อะตอม เช่น ไอโซบิวทีน บิวทาไดอีน และบิวทีน
- ❖ เป็นผลพลอยได้จากการผลิตสารโอเลฟินจากกระบวนการแตกตัวของแนฟทาและก๊าซออยล์โดยการนำ มิกซ์ซี 4 มาแยกองค์ประกอบแต่ละชนิดให้บริสุทธิ์ก่อน และนำไปใช้ประโยชน์
- ❖ ลักษณะทางกายภาพ ณ อุณหภูมิห้องและความดันบรรยากาศ เป็นก๊าซ ไม่มีสี มีกลิ่น

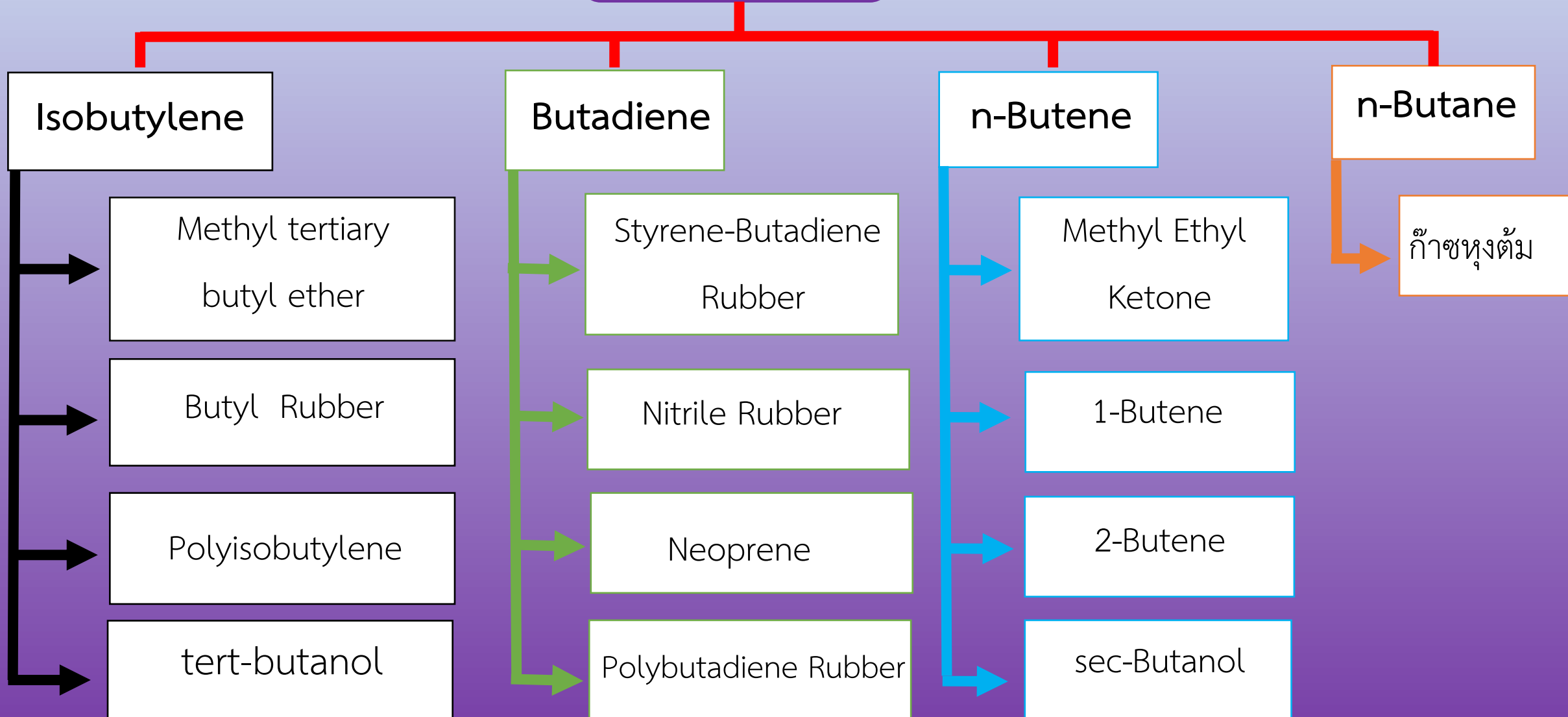
# Mixed C4

- เป็นผลิตภัณฑ์ปิโตรเคมีขั้นต้นในกลุ่มโอเลฟิน
- ใช้ผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ปิโตรเคมีขั้นกลาง และขั้น ปลายหลายชนิด
- เป็นของผสมที่มีไฮโดรคาร์บอนองค์ประกอบหลักซึ่งมีอะตอมคาร์บอน 4 อะตอม
- เป็นผลพลอยได้จากการผลิตสารโอเลฟินจากกระบวนการแตกตัวของ แนฟทา
- ลักษณะทางกายภาพ ณ อุณหภูมิห้องและความดันบรรยากาศเป็น ก๊าซ ไม่มีสี ไม่มีกลิ่น

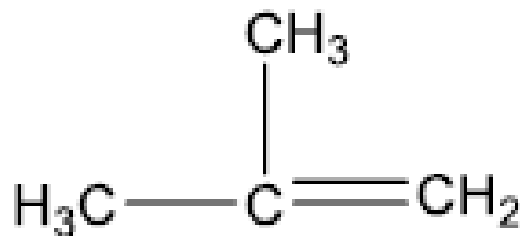
# กระบวนการอัลคิเลชัน

กระบวนการสังเคราะห์สารอัลคิลเลต เกิดจากปฏิกิริยาการรวมโมเลกุลของสารประกอบอัลเคนกับอัลคีน โดยเติมหมู่อัลคิลของสารประกอบอัลเคนเข้าไปที่พันธะคู่ของคาร์บอนของสารประกอบอัลคีนมีกรดซัลฟิวริกเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาได้ สารประกอบอัลเคนที่มีโมเลกุลใหญ่และมีโครงสร้างแบบกิ่งมากขึ้น

# Mixed C4

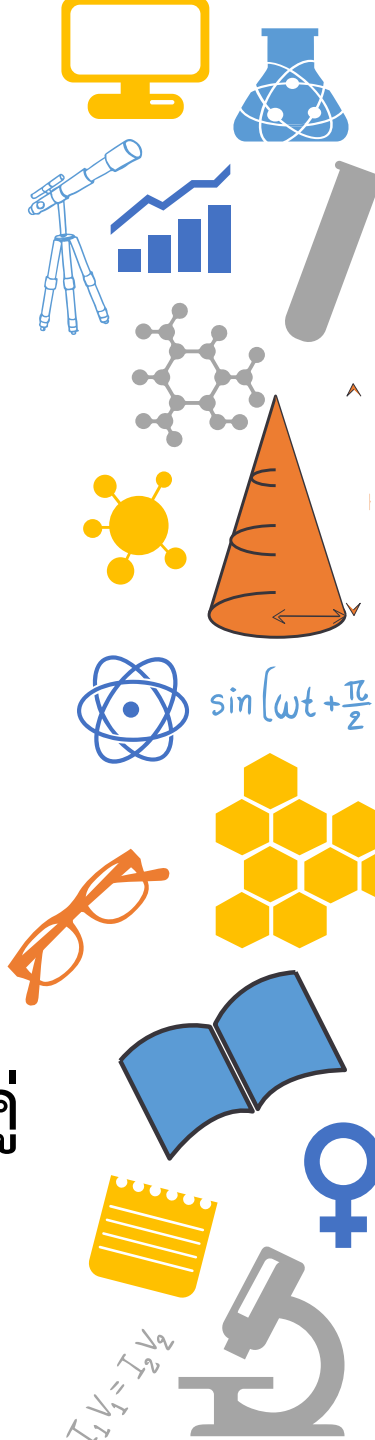


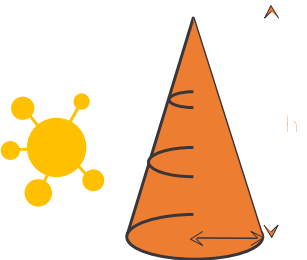
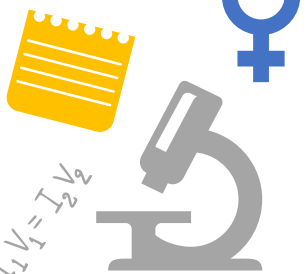
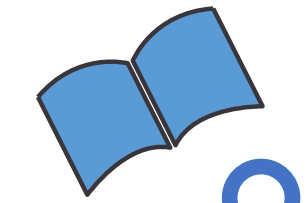
# 1



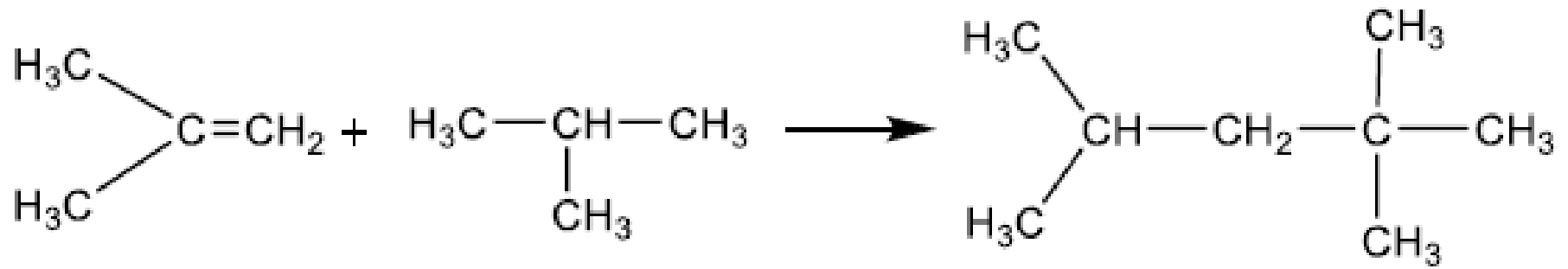
## Isobutene

- ไอโซบิวทีน หรือไอโซบิวทิลีน เป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนไม่อิ่มตัวประเภทอัลคีน
- ประกอบด้วยอะตอมคาร์บอน 4 อะตอม มีโครงสร้างเป็นโซ่กิ่งและมีพันธะคู่ของคาร์บอน 1 พันธะ





ไอโซบิวทีน เป็นสารตั้งต้นในการ ผลิตเมทิลเทอร์ทีอารีบิวทิลอีเทอร์หรือเอ็มทีบีอี (methyl tertiary butyl ether, MTBE)



ไอโซบิวทีลีน

ไอโซบิวเทน

2, 2, 4-ไตรเมทิลเพนเทนหรือไอโซออก

# การแยกไอโซบิวทิลีนออกจากมิกซ์ซี 4

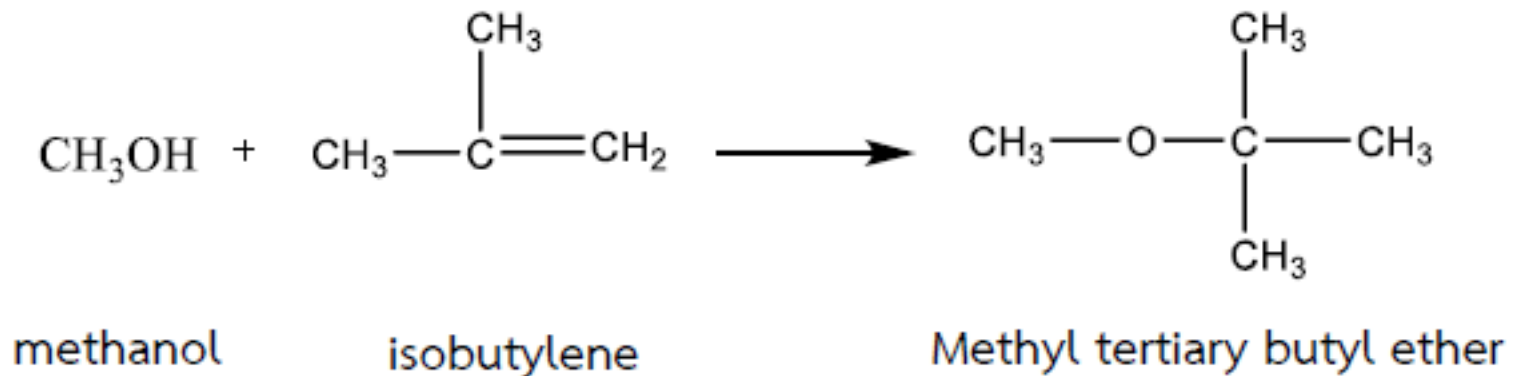
- การแยกไอโซบิวทิลีนออกจากมิกซ์ซี 4 ทำหลังจากแยกเอาบีวทาได้อื่นออกแล้วและทำได้โดย การเปลี่ยนให้เป็นเมทิลเทอร์ที่อะรีบิวทิลอีเทอร์ หรือเทอร์ที่อะรีบิวทิลแอลกอฮอล์
- แยกโดยการทำอัลคิลเลชัน
- การแยกไอโซบิวทิลีนและนอร์มาลบีวทีนออกจากกันสามารถใช้ โมเลคิวลาร์ซีฟ (molecular sieve)
- เมื่อต้องการเอานอร์มาลบีวทีนออกจากโมเลคิวลาร์ซีฟให้ใช้ตัวทำละลายที่มีจุดเดือดสูงเพื่อชะนอร์มาลบีวทีน แล้วจึงนำมากลั่นแยกเอานอร์มาลบีวทีนกลับคืนมา



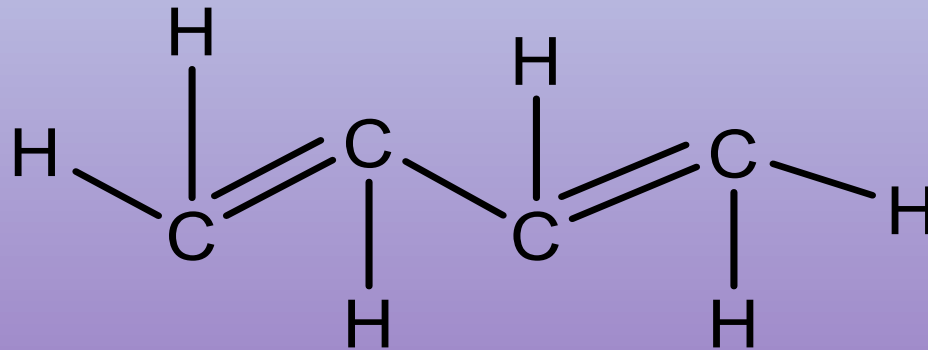
# Methyl tertiary butyl ether (MTBE)

- เป็นสารประกอบอินทรีย์ประเภทอีเทอร์
- ประกอบด้วยอะตอมคาร์บอน 5 อะตอม

สังเคราะห์โดยใช้ไอโซบิวทิลีนเป็นสารตั้งต้นทำปฏิกิริยากับเมทานอลที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส มีกรดเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา



# บิวทาไดอีน (Butadiene)

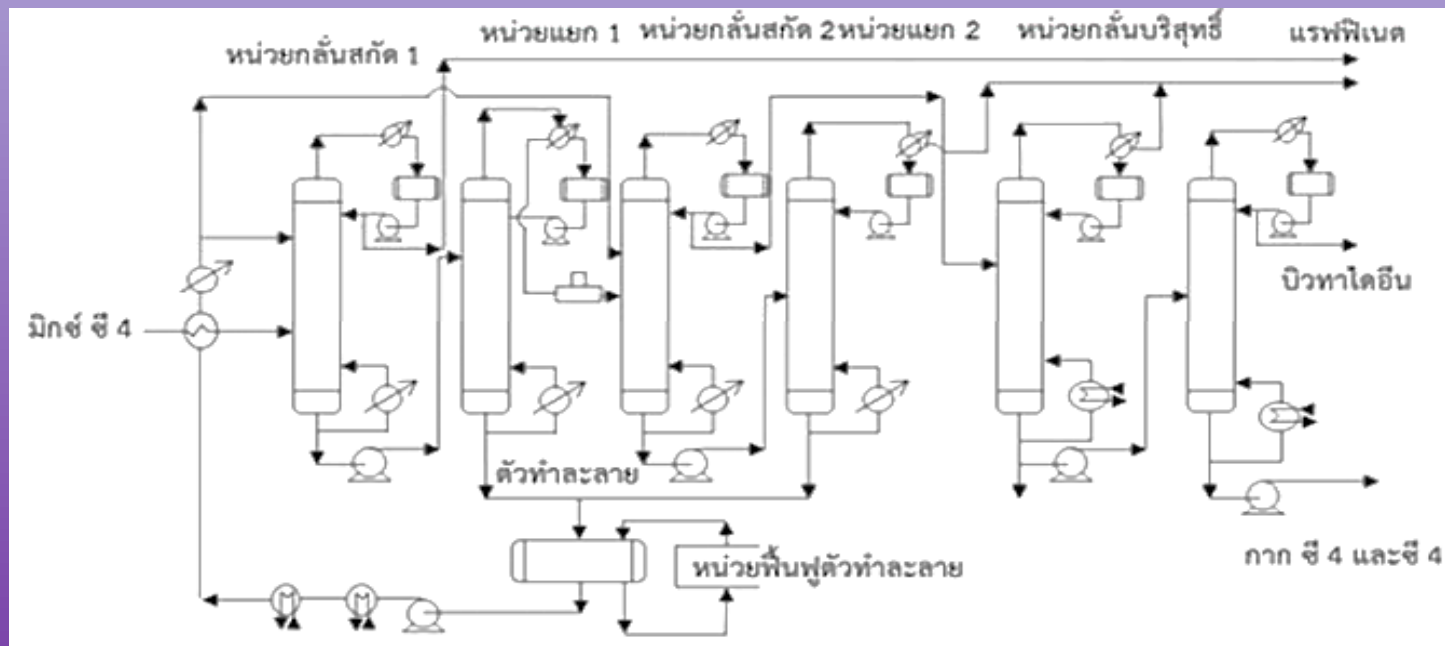


โครงสร้างของ Butadiene

บิวทาไดอีน สารประกอบไฮโดรคาร์บอนไม่อิ่มตัวประเภทอัลคีนที่ภายในโครงสร้างประกอบด้วยคาร์บอน 4 อะตอมและพันธะคู่จำนวน 2 พันธะเรียกอีกอย่างว่า ไดอีน(diene) มี 2 ไอโซเมอร์คือ 1,2-บิวทาไดอีน (1,2-butadiene) และ 1,3-บิวทาไดอีน (1,3-butadiene)

# ➤ กระบวนการผลิตบิวทาไดอินโดยการกลั่นสกัดจากมิกซ์ซี 4

วิธีที่นิยมในการแยกและทำให้บิวทาไดอินบริสุทธิ์ในปัจจุบันคือ การกลั่นสกัด (extractive distillation) โดยการเติมตัวทำละลายลงในมิกซ์ซี 4 โดยใช้ตัวทำละลายที่มีขั้ว ตัวทำละลายนี้จะทำให้การระเหยของบิวทาไดอินลดลง เมื่อเปรียบเทียบกับบิวทีนและบิวเทนจึงสามารถกลั่นและแยกบิวทาไดอินออกมาได้ง่ายนิยมใช้อะซีโตนไนไตรล์เป็นตัวทำละลาย เพราะมีจุดเดือดสูงกว่าบิวทาไดอินมากจึงสามารถกลั่นแยกบิวทาไดอินออกได้ง่าย



รูป 1 กระบวนการแยกบิวทาไดอินออกจากมิกซ์ซี 4

ที่มา : Chauvel,A. and Lefebvre, G,volume 2 หน้า 203

## ➤ การใช้ประโยชน์จากบิวทาไดอิน

บิวทาไดอินมีพันธะคู่ 2 คู่อยู่ในโมเลกุลจึงทำให้บิวทาไดอินมีความไวต่อการเกิดปฏิกิริยาสูง การใช้ประโยชน์มีดังนี้

- บิวทาไดอินใช้ผลิตยางสังเคราะห์ ได้แก่ ยางพอลิบิวทาไดอิน (polybutadiene) หรือยางบีอาร์(BR)
- โคพอลิเมอร์ไรซ์กับมอนอเมอร์ชนิดอื่นทำให้ได้เป็นโคพอลิเมอร์ โคพอลิเมอร์ที่สำคัญที่สุด คือ ยางสไตรีน-บิวทาไดอิน (styrene-butadiene rubber) หรือเรียกชื่อย่อว่ายาสีอาร์ (SBR) สำหรับใช้ในอุตสาหกรรมผลิตยางรถยนต์



## ➤ การใช้ประโยชน์จากบิวทาไดอิน (ต่อ)



- การผลิตเรซินที่เรียกว่า เอบีเอส (ABS) ซึ่งเป็นโคพอลิเมอร์ของอะครีโลไนไตรล์-บิวทาไดอิน-สไตรีน เรซิน (acrylonitrile-butadiene-styrene resin) ใช้ทำท่อพลาสติกชิ้นส่วนรถยนต์ของเครื่องใช้ และของเด็กเล่น
- บิวทาไดอินเป็นสารตั้งต้นที่นำมาผลิตสารปิโตรเคมีชั้นกลางคือ อะดิไพไนไตรล์และเฮกซะเมทิลีน ไดเอโนลอน 6,6 สำหรับทำเส้นใย พรม และแผ่นรองพรม



1.) ยางเอสบีอาร์  
(Styrene-Butadiene  
Rubber, SBR)

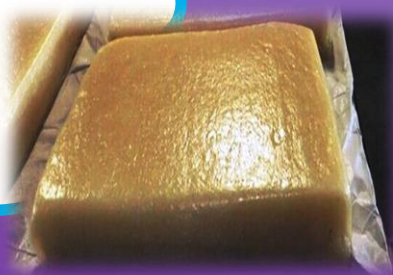


2.) ยางไนทริล  
(Nitrile Rubber)

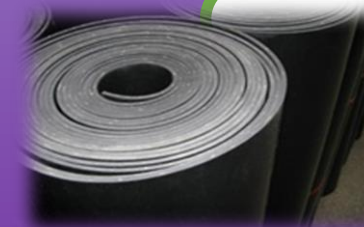


# ยางสังเคราะห์

4.) ยางบีอาร์  
(Polybutadiene  
Rubber, BR)



3.) ยางนีโอพรีน  
(Neoprene)



## ➤ ยางสังเคราะห์



### 1.) ยางเอสบีอาร์ (Styrene-Butadiene Rubber, SBR)

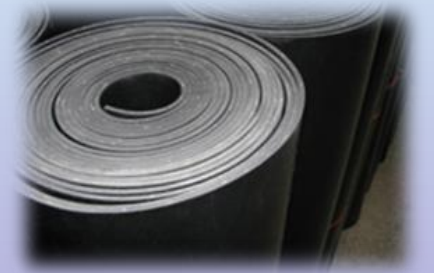
ยางเอสบีอาร์เป็นยางสังเคราะห์ที่มีปริมาณการผลิตสูงสุด ยางเอสบีอาร์เป็นแรนดอมโคพอลิเมอร์ (random copolymer) บิวทาไดอีนและสไตรีนโดยมีอัตราส่วน 76:24 เป็นยางที่ใช้สำหรับงานทั่วไป แต่ใช้ผลิตยางรถยนต์มากที่สุด

### 2.) ยางไนทริล (Nitrile Rubber)

ยางไนทริลเป็นโคพอลิเมอร์ของบิวทาไดอีนและแอครีโลไนทริล เป็นยางที่มีสมบัติพิเศษ ใช้งานที่ต้องการความทนทานต่อน้ำมันและสารเคมี



## ➤ ยางสังเคราะห์ (ต่อ)

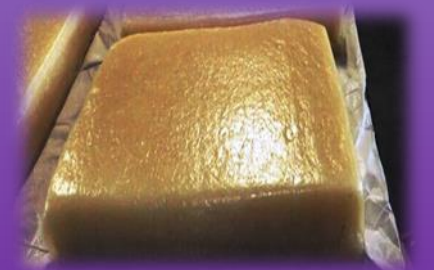


### 3.) ยางนีโอพรีน (Neoprene)

ยางนีโอพรีนเป็นพอลิเมอร์ของคลอโรพรีน เป็นยางที่มีสมบัติพิเศษมักใช้ในงานที่ต้องการความทนทานต่อตัวทำละลายและสารเคมี

### 4.) ยางบีอาร์ (Polybutadiene Rubber, BR)

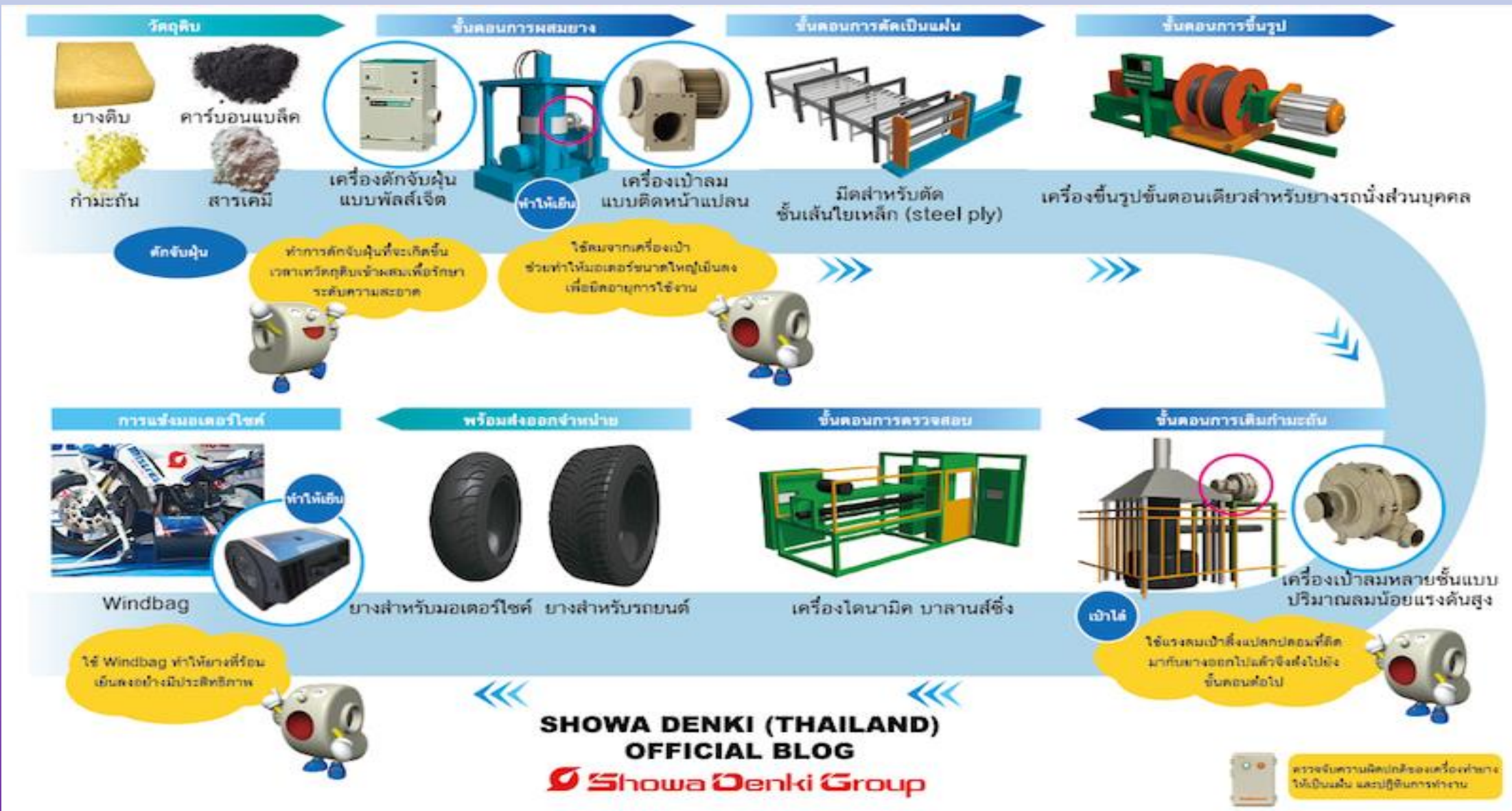
ยางบีอาร์เป็นพอลิเมอร์ของบิวทาไดอีน ซึ่งมีโครงสร้างส่วนใหญ่เป็นซิส-1,4-บิวทาไดอีน (cis-1,4-butadiene) อยู่ในสายโซ่พอลิเมอร์เป็นยางที่ใช้งานทั่วไป แต่มีการคืนตัวที่ดี





# กระบวนการผลิตยางรถยนต์

<https://www.youtube.com/watch?v=TxNt3AWXby0>



SHOWA DENKI (THAILAND)  
OFFICIAL BLOG  
Showa Denki Group

เราจะจับความผิดปกติของเครื่องเป่าลมให้ไ้เป็นแผ่น และปฏิบัติงานทำงาน

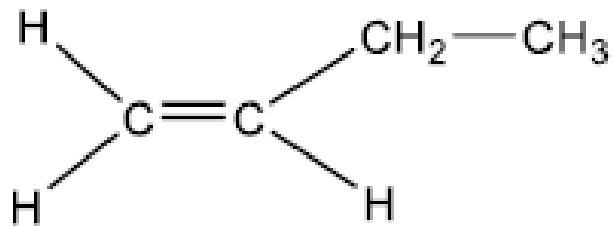
# 3

## *n*-butene

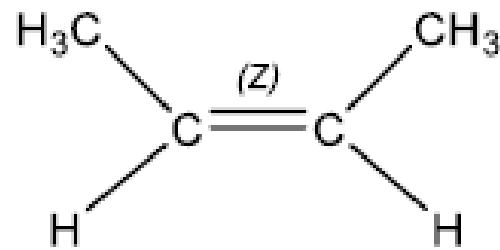
- บิวทีนเป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนไม่อิ่มตัวประเภทอัลคีน
- ประกอบด้วยคาร์บอน 4 อะตอม และพันธะคู่ 1 พันธะ



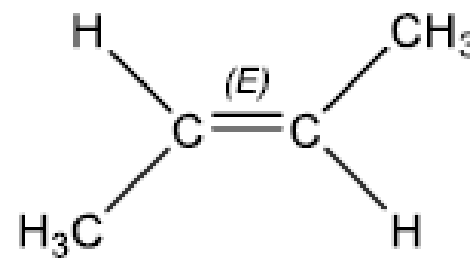
# Butene มี 4 isomers



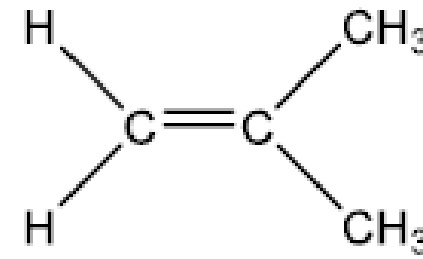
1 - butene



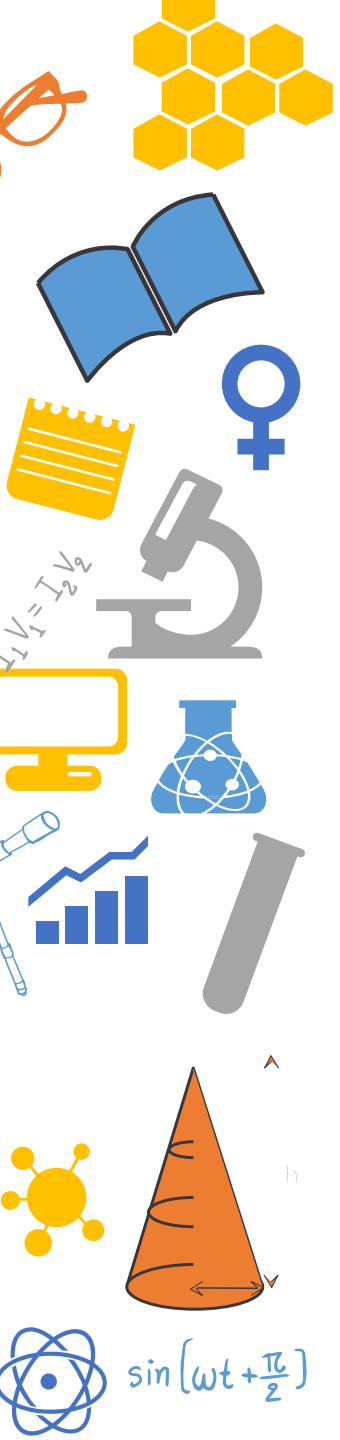
Cis 2 - butene



Trans 2 - butene



isobutene

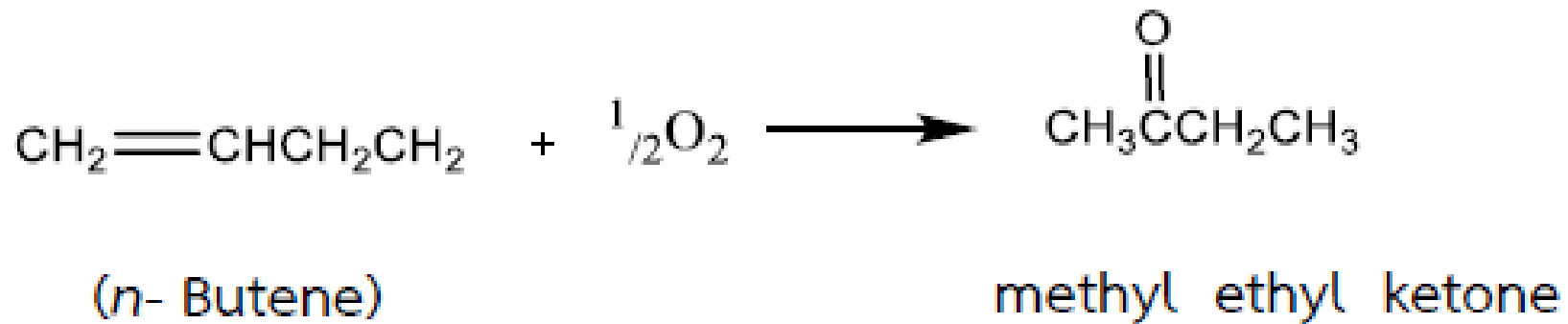


จากไอโซเมอร์ทั้ง 4 ชนิด

- บิวทีนเป็นก๊าซ ไม่มีสี มีกลิ่น ไวไฟอัดเป็นของเหลวได้โดยการลดอุณหภูมิหรือเพิ่มความดัน
- เป็นผลิตภัณฑ์ข้างเคียงจากระบวนการแตกตัวด้วยตัวเร่งปฏิกิริยา (catalytic cracking) ของน้ำมันก๊าดหรือก๊าซออยล์ (gas oil) ในโรงกลั่นน้ำมัน
- กระบวนการแตกตัวโดยใช้ไอน้ำ (steam cracking) ของแนฟทา (naphtha) ใช้เป็นสารตั้งต้นในการผลิตพอลิเมอร์

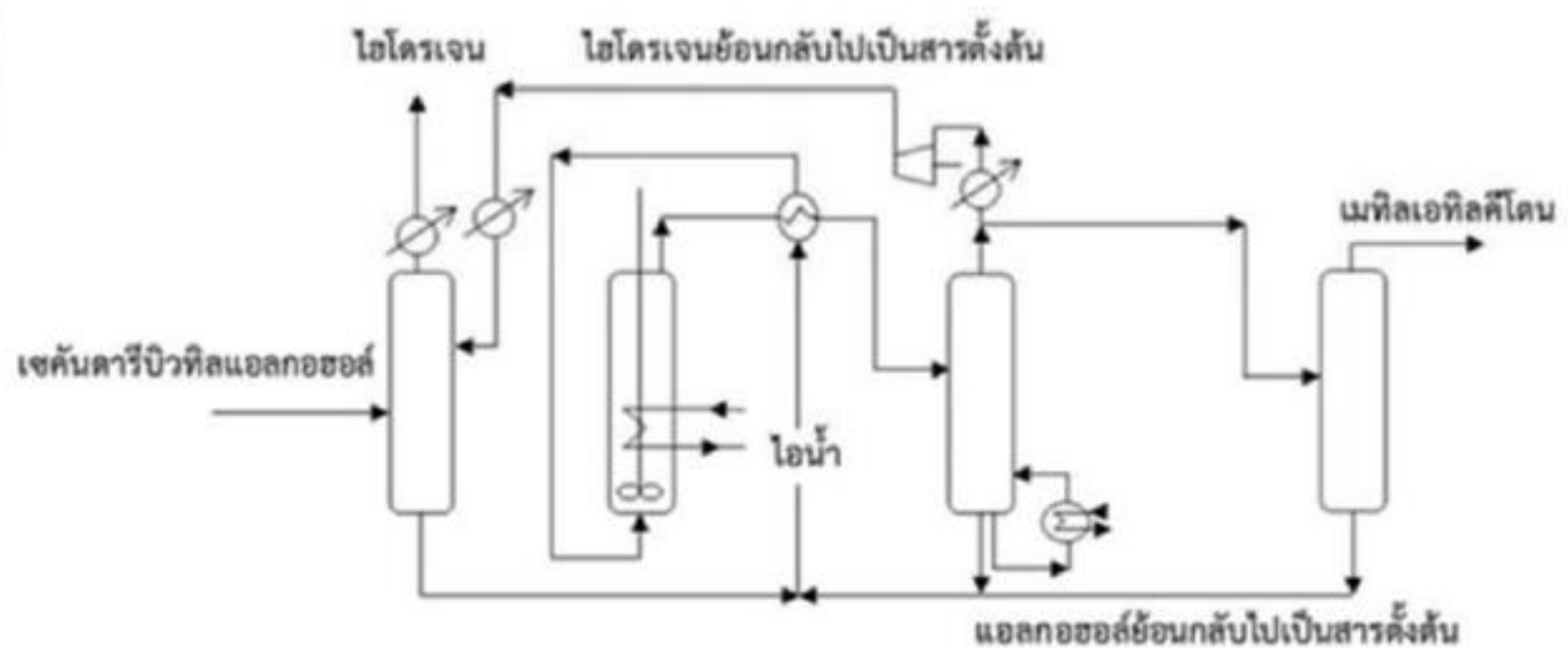
# Methyl ethyl ketone

สังเคราะห์โดยใช้นอร์มาลบิวทีนเป็นสารตั้งต้น ผ่านปฏิกิริยาออกซิเดชันที่  
ภาวะอุณหภูมิ 130 องศา เซลเซียส ความดัน 3 บาร์ โดยใช้แพลเลเดียม (II) คลอ  
ไรด์เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา



# การผลิต Methyl ethyl ketone

- เมทิลเอทิลคีโตนผลิตด้วยปฏิกิริยาออกซิเดชันในวัฏภาคของเหลวของนอร์มาลบิวทีน
- ผลิตจากเซคันดารีบิวทิล แอลกอฮอล์ด้วยปฏิกิริยาอะทาลิทิกดีไฮโดรเจเนชันทำได้ทั้งในวัฏภาคไอหรือในวัฏภาคของเหลว



# ประโยชน์ของ *n*- Butene

- นำไปผลิตมาเลอิกแอนไฮไดรต์สำหรับนำไปผลิตเรซินพอลิเมอร์ไม่อิ่มตัว
- นำไปผลิตกรดฟูมาริก (fumaric acid) เพื่อใช้ในสารเคมีทางการเกษตร สารเติมแต่งในน้ำมันหล่อลื่น