

เคมีที่เป็นพื้นฐานของ สิ่งมีชีวิต

Chemistry in living organism

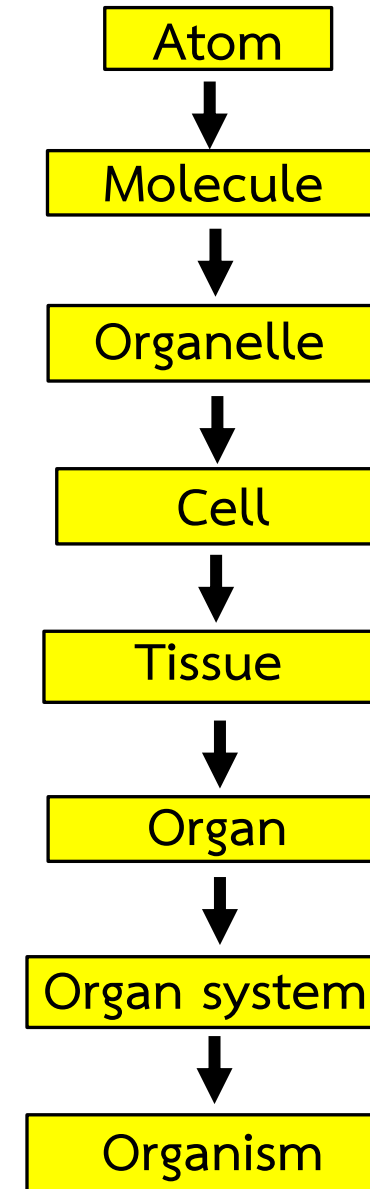
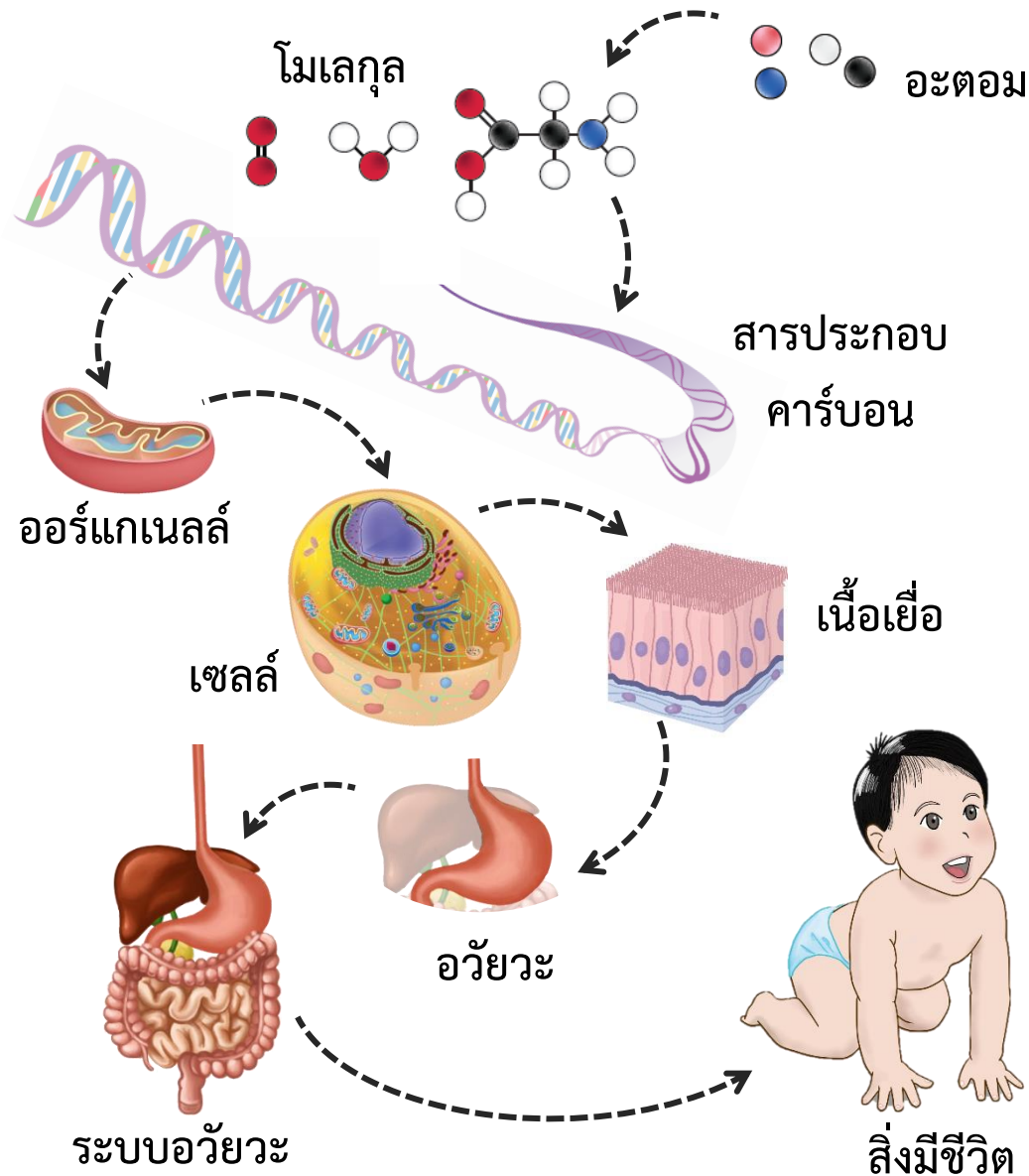


✓ น้ำและแร่ธาตุ
(water and minerals)

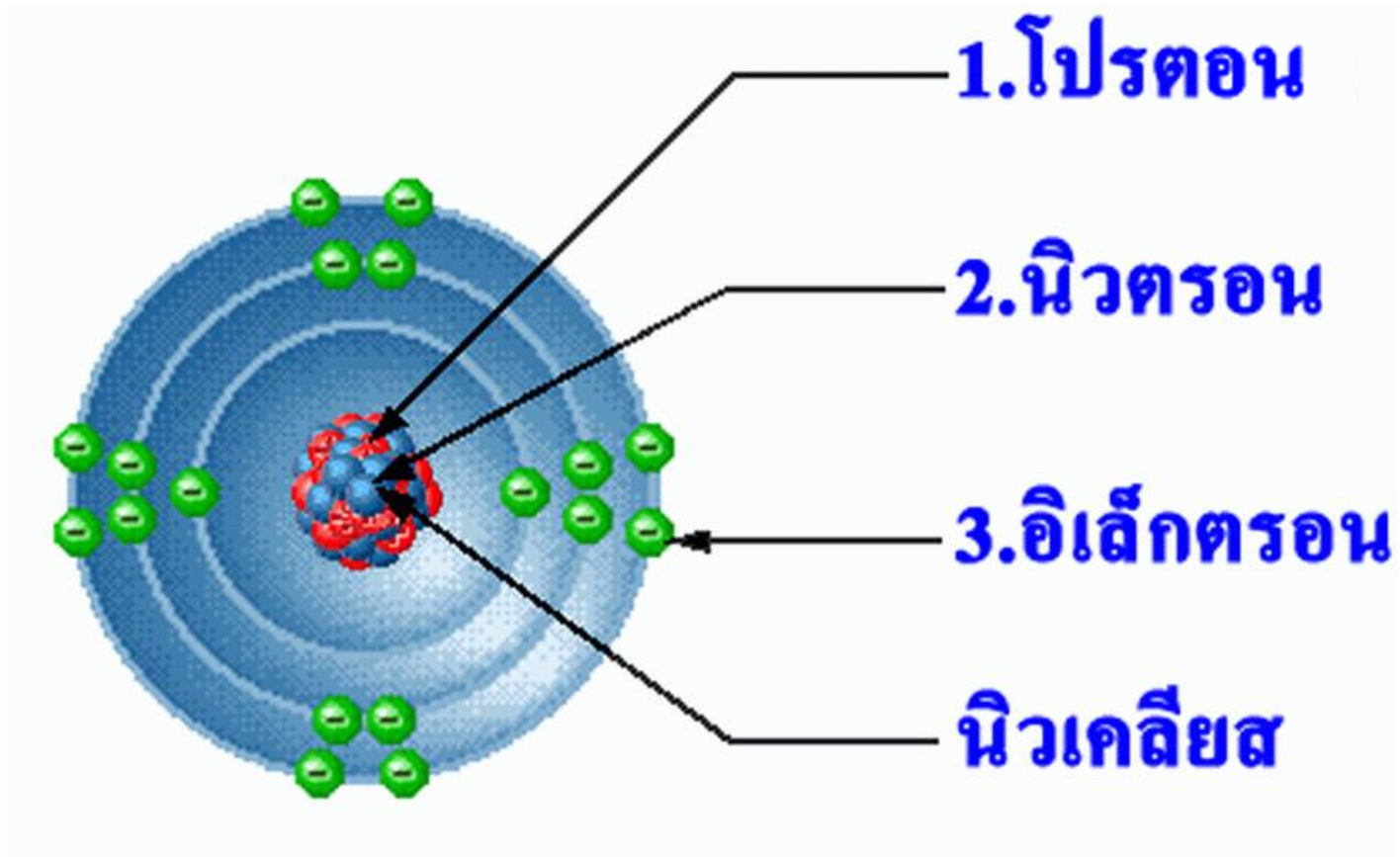
✓ สารประกอบคาร์บอน
(hydrocarbon compounds)



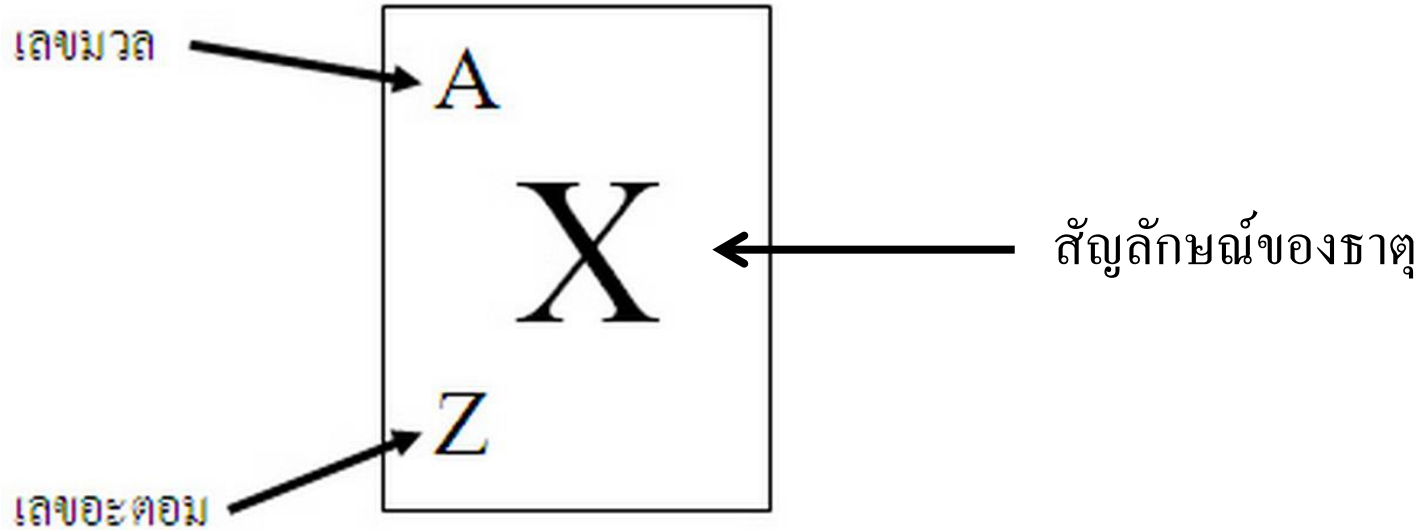
Organization of organism



อะตอม (Atom)



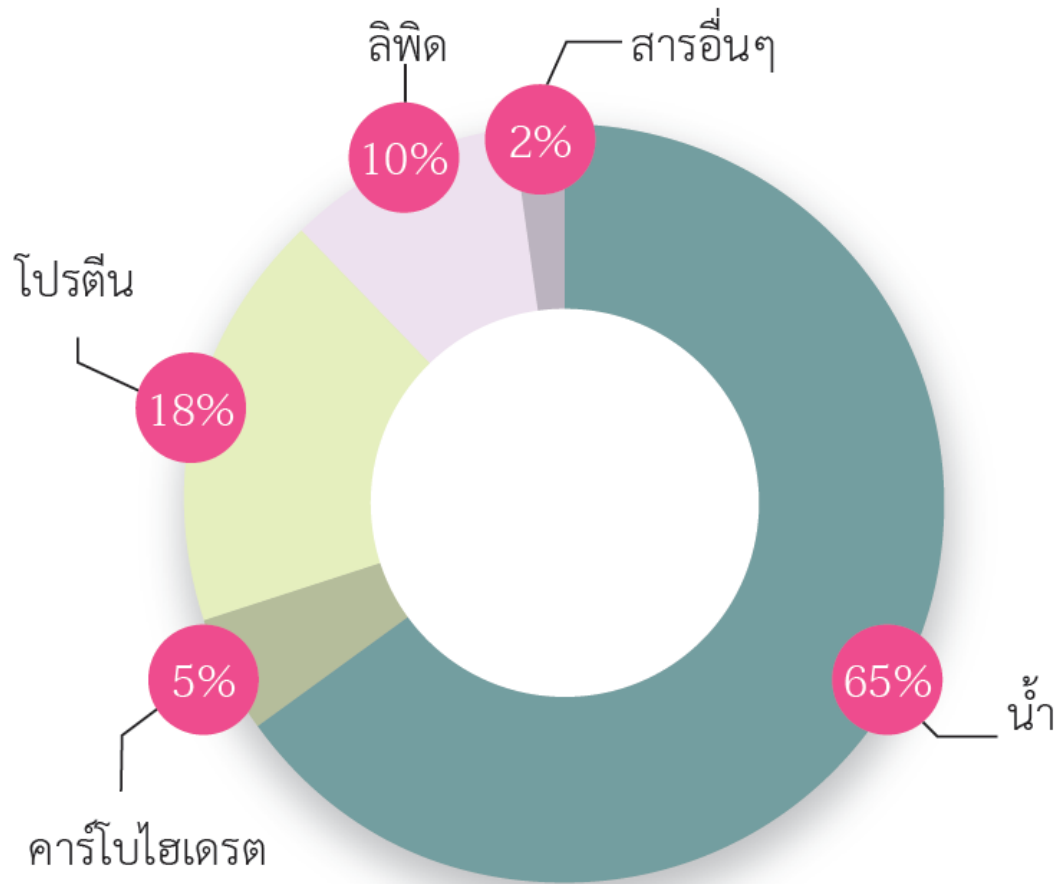
สัญลักษณ์นิวเคลียร์



เลขอะตอม คือ จำนวนของ โปรตอน ในนิวเคลียส

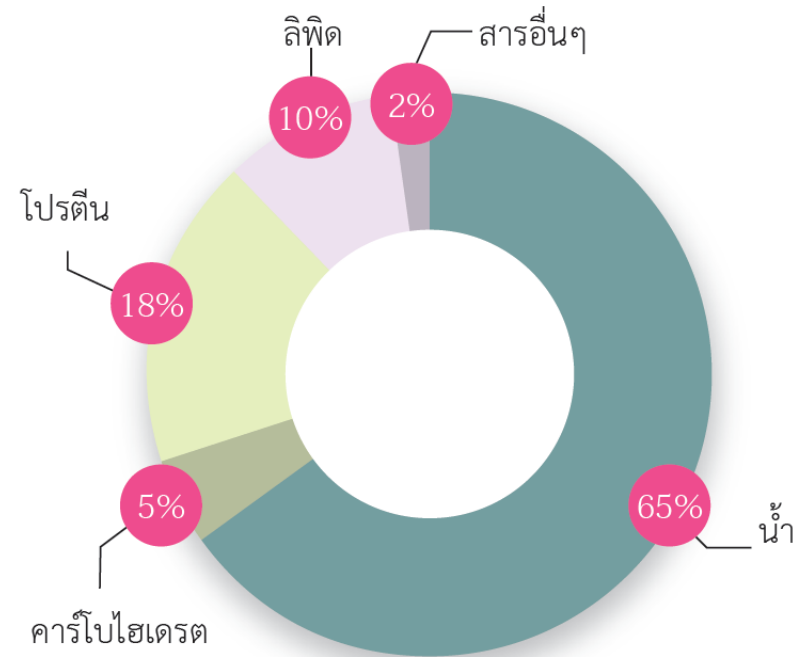
เลขมวล คือ ผลรวมของ โปรตอน และ นิวตรอน ในนิวเคลียส

Chemistry in human body



ปริมาณสารต่าง ๆ ในร่างกายมนุษย์

Chemistry in human body



สารต่างๆ ในร่างกายมนุษย์

- 1. สารอินทรีย์** คือ สารที่มีธาตุคาร์บอน (C) และไฮโดรเจน (H) เป็นองค์ประกอบ
- 2. สารอนินทรีย์** คือ สารที่ไม่มีธาตุคาร์บอน (C) และไฮโดรเจน (H) เป็นองค์ประกอบ

น้ำ (H₂O)

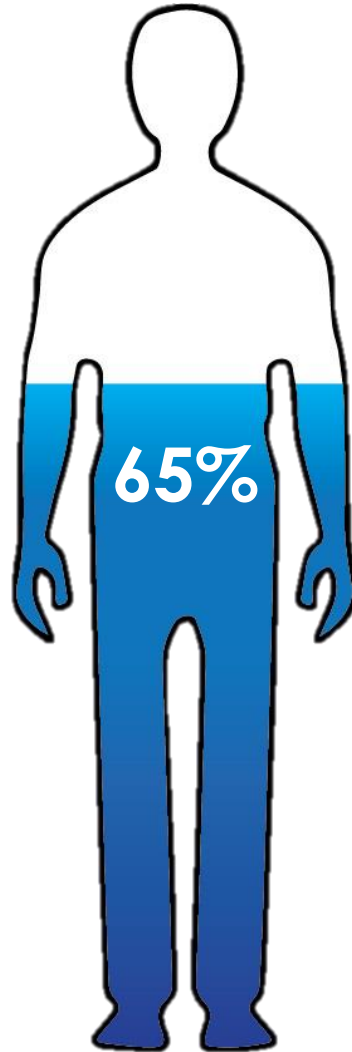
น้ำมีความสำคัญต่อคนอย่างไร

องค์ประกอบภายในเซลล์
และภายนอกเซลล์

องค์ประกอบของเลือด

ละลายออกซิเจน
และคาร์บอนไดออกไซด์

ละลายของเสีย
(เหงื่อ ปัสสาวะ)



ควบคุมอุณหภูมิของร่างกาย
(เหงื่อ การหายใจ)

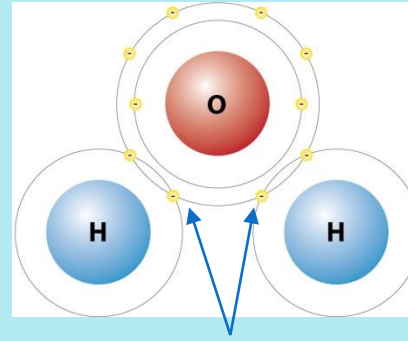
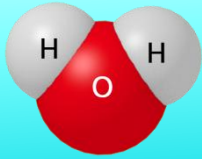
หล่อลื่นข้อต่อ

ใช้ในกระบวนการ
เมแทบอลิซึม

ป้องกันสมองและไขสันหลัง

น้ำ: สมบัติของน้ำ

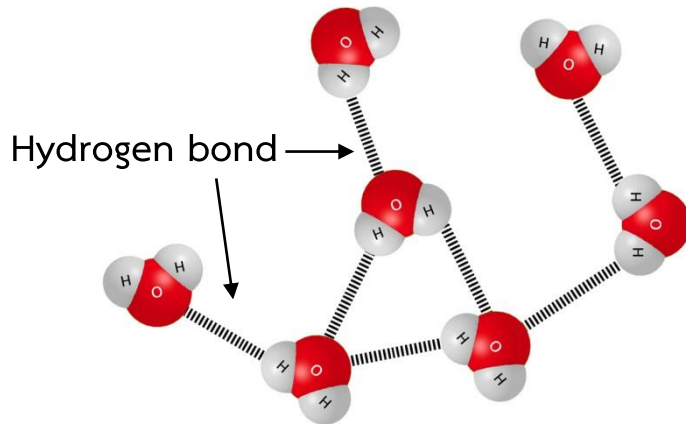
โครงสร้างของน้ำ



Covalent bond

อิเล็กตรอนจากอะตอมของไฮโดรเจน

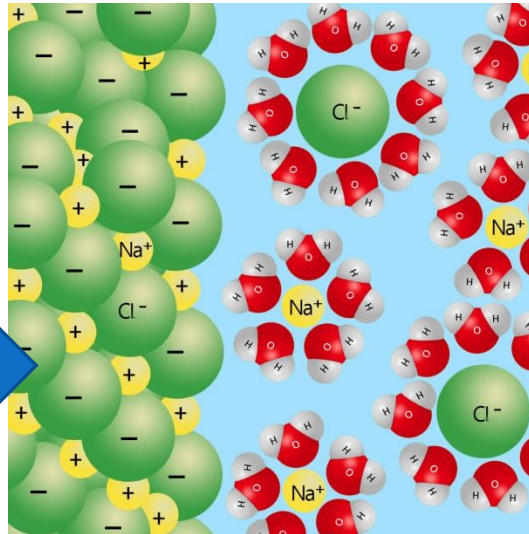
โมเลกุลน้ำยึดกันด้วย
Hydrogen bond



Hydrogen bond - ทำให้เกิดแรงตึงผิวสูง
จึงใ้้่น้ำจึงเดินบนผิวน้ำได้

น้ำ: สมบัติของน้ำ

- เป็นตัวทำละลายที่ดี



- สมบัติที่ละลายน้ำได้ดีของสาร เรียกว่า **ไฮโดรฟิลิก** (hydrophilic) ซึ่งหมายถึง ชอบน้ำ
- สมบัติที่ไม่ละลายน้ำของสาร เรียกว่า **ไฮโดรโฟบิก** (hydrophobic) ซึ่งหมายถึง ไม่ชอบน้ำ

แร่ธาตุ

- เป็นส่วนประกอบในโครงสร้าง เช่น แคลเซียมในกระดูก
- เป็นองค์ประกอบของสารอินทรีย์ เช่น ฟอสฟอรัสใน DNA
- เป็นส่วนประกอบของโปรตีน เช่น เหล็กในโมเลกุลของฮีโมโกลบิน
- ช่วยในการทำงานของเอนไซม์ เช่น แมกนีเซียมที่ทำหน้าที่เป็นโคแฟกเตอร์ของเอนไซม์ต่างๆ

แร่ธาตุบางชนิดในพืช

แร่ธาตุ	ความสำคัญ
N	เป็นองค์ประกอบของโปรตีน DNA RNA ฮอร์โมน chlorophyll และ coenzyme
P	เป็นองค์ประกอบของ DNA RNA เยื่อหุ้มเซลล์ ATP และ coenzyme
K	Co-factor ของเอนไซม์ ควบคุมสมดุลของน้ำ เปิด-ปิดปากใบของพืช
Ca	การสร้างและความคงตัวของผนังเซลล์และเยื่อหุ้มเซลล์ กระตุ้นการทำงานของเอนไซม์บางชนิด ควบคุมการตอบสนองของเซลล์ต่อสิ่งกระตุ้น
Mg	เป็นองค์ประกอบของคลอโรฟิลล์ และเป็น co-factor ของเอนไซม์
S	เป็นองค์ประกอบของโปรตีน และ coenzyme

แร่ธาตุบางชนิดในคน

แร่ธาตุ	ความสำคัญ
Ca	เป็นองค์ประกอบของกระดูกและฟัน ช่วยในการแข็งตัวของเลือด การทำงานของประสาทและกล้ามเนื้อ
P	การสร้างของกระดูกและฟัน การสร้าง DNA สมดุลของกรด-เบส
Mg	Co-factor ของเอนไซม์ ช่วยในการทำงานของเซลล์ประสาทและกล้ามเนื้อ
Na	สมดุลของกรด-เบส สมดุลของน้ำ ช่วยถ่ายทอดกระแสประสาทร่วมกับ K
K	สมดุลของกรด-เบส สมดุลของน้ำ และการทำงานของระบบประสาท
Cl	สมดุลของกรด-เบส เป็นองค์ประกอบของกรดไฮโดรคลอริกในกระเพาะอาหาร
I	เป็นองค์ประกอบของฮอร์โมนไทรอกซินจากต่อมไทรอยด์
Fe	องค์ประกอบของฮีโมโกลบิน Co-factor ของเอนไซม์
Co	เป็นองค์ประกอบของวิตามินบี 12
F	รักษาโครงสร้างฟัน และป้องกันฟันผุ
Cu	Co-factor ของเอนไซม์ที่จำเป็นต่อการสร้างฮีโมโกลบิน และ ATP

สารประกอบคาร์บอนที่สำคัญที่พบในสิ่งมีชีวิต

คาร์โบไฮเดรต

โปรตีน

ลิพิด

กรดนิวคลีอิก

อื่นๆ

หมู่ฟังก์ชันที่พบในสารอินทรีย์บางชนิด

ชื่อหมู่ฟังก์ชัน	โครงสร้าง	แหล่งที่พบ
hydroxyl	—O—H	น้ำตาล กลีเซอรอล
carboxyl	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—O—H} \end{array}$	กรดไขมัน กรดอะมิโน
ketone	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—} \end{array}$	น้ำตาล ใช้ linear form
aldehyde	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—H} \end{array}$	น้ำตาล
amino	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \diagup \\ \text{—N} \\ \diagdown \\ \text{H} \end{array}$	กรดอะมิโน โปรตีน
sulfhydryl	—S—H	กรดอะมิโน โปรตีน
phosphate	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—O—P—O—} \\ \\ \text{O}^- \end{array}$	ฟอสโฟลิพิด นิวคลีโอไทด์ กรด นิวคลีอิก

คาร์โบไฮเดรต



- แหล่งพลังงานที่สำคัญของสิ่งมีชีวิต
- ส่วนประกอบของเซลล์และโครงสร้างของเซลล์

คาร์โบไฮเดรต

- ธาตุที่เป็นองค์ประกอบหลัก : C H O
- มีอัตราส่วนของ H:O เท่ากับ 2:1

แบ่งตามขนาดของโมเลกุลได้เป็น 3 กลุ่ม

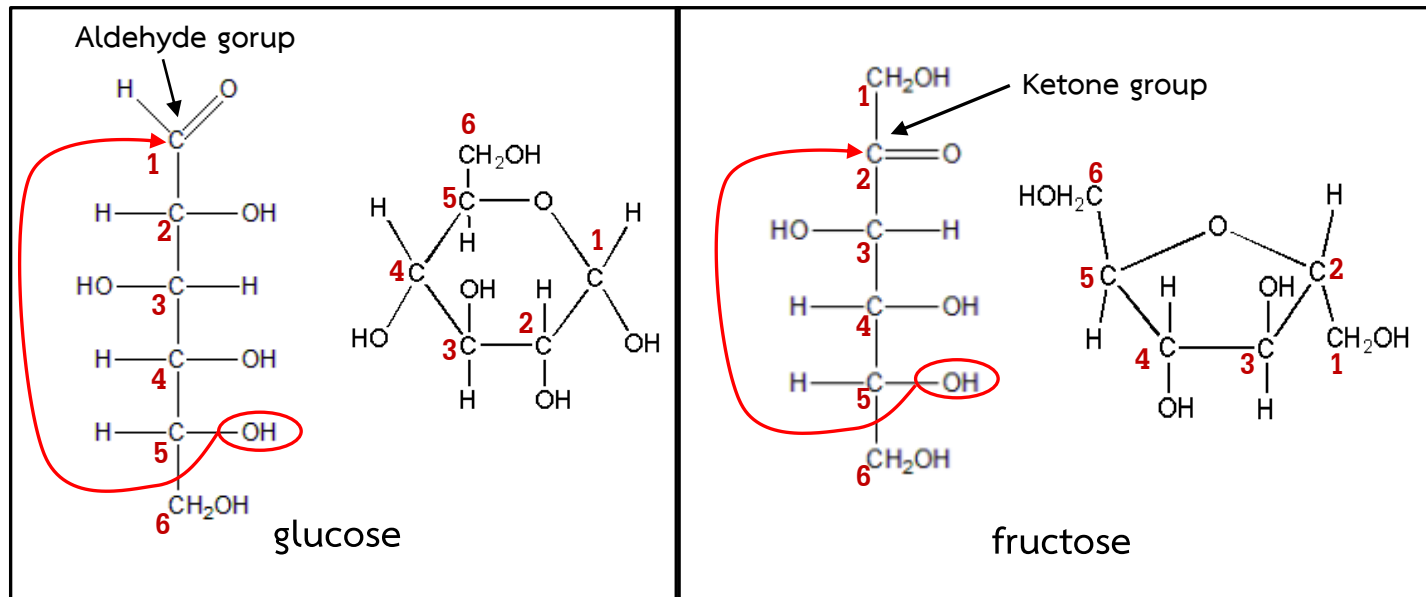
- Monosaccharide
- Oligosaccharide
- Polysaccharide

คาร์โบไฮเดรต

- มอโนแซ็กคาไรด์ (Monosaccharide)

- โครงสร้างของน้ำตาลมีได้ 2 รูปแบบ :

- แบบปลายเปิด (linear form) และรูปแบบวงแหวน (ring form)



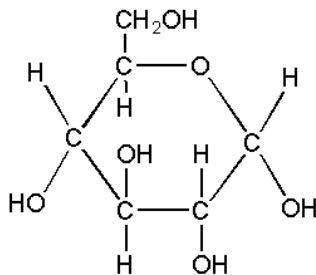
คาร์โบไฮเดรต

มอนแซ็กคาไรด์ (Monosaccharide)

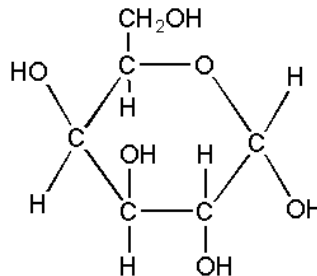
- ประกอบด้วยอะตอมของธาตุคาร์บอนตั้งแต่ 3 – 7 อะตอม
- มีรสหวาน ละลายน้ำได้

มอนแซ็กคาไรด์
ที่พบมากในธรรมชาติ

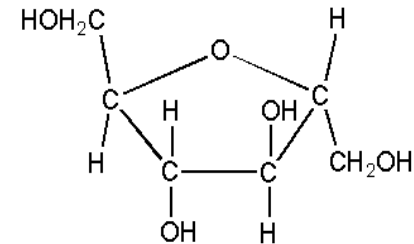
hexose



glucose

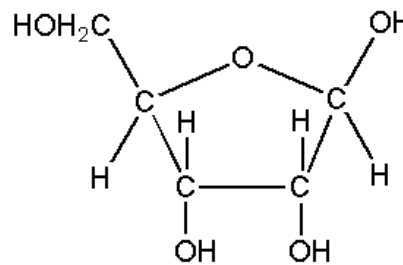


galactose

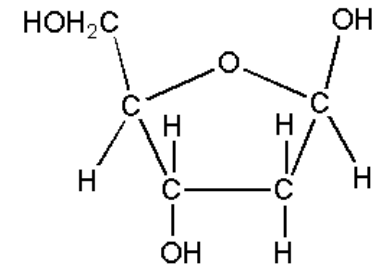


fructose

pentose



ribose

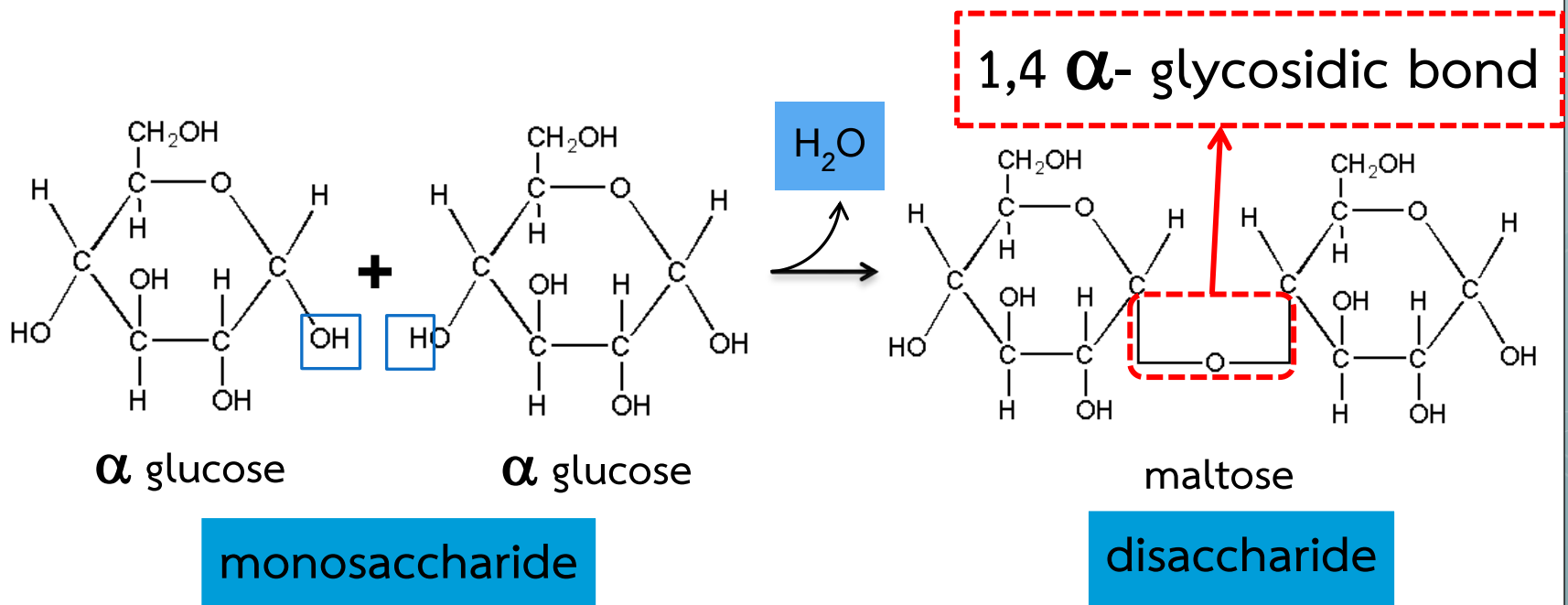


deoxyribose

คาร์โบไฮเดรต

- โอลิโกแซ็กคาไรด์ (Oligosaccharide)

- ประกอบด้วย monosaccharide ตั้งแต่ 2 – 10 โมเลกุล
- เชื่อมกันด้วยพันธะไกลโคซิดิก (glycosidic bond)

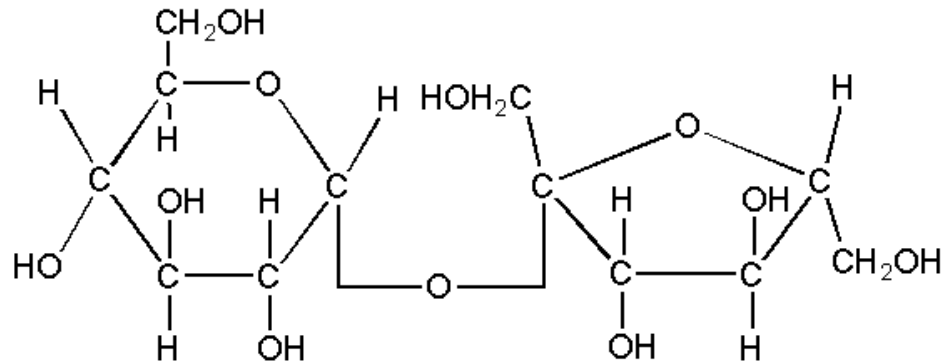


คาร์โบไฮเดรต

- ไดแซ็กคาไรด์ (Disaccharide)

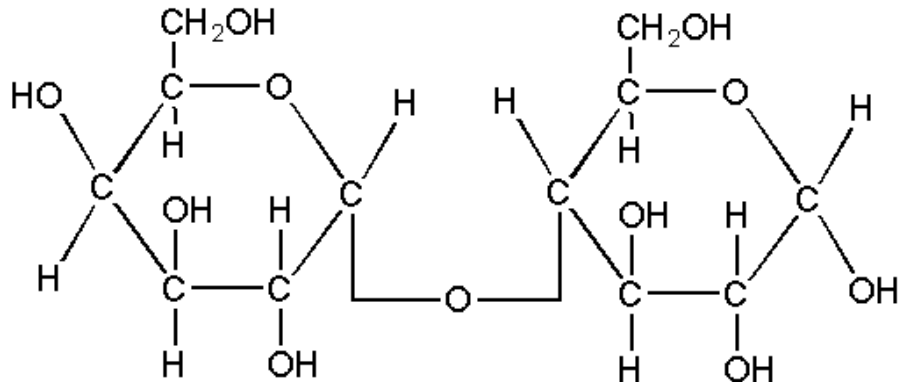
sucrose

(glucose+fructose)



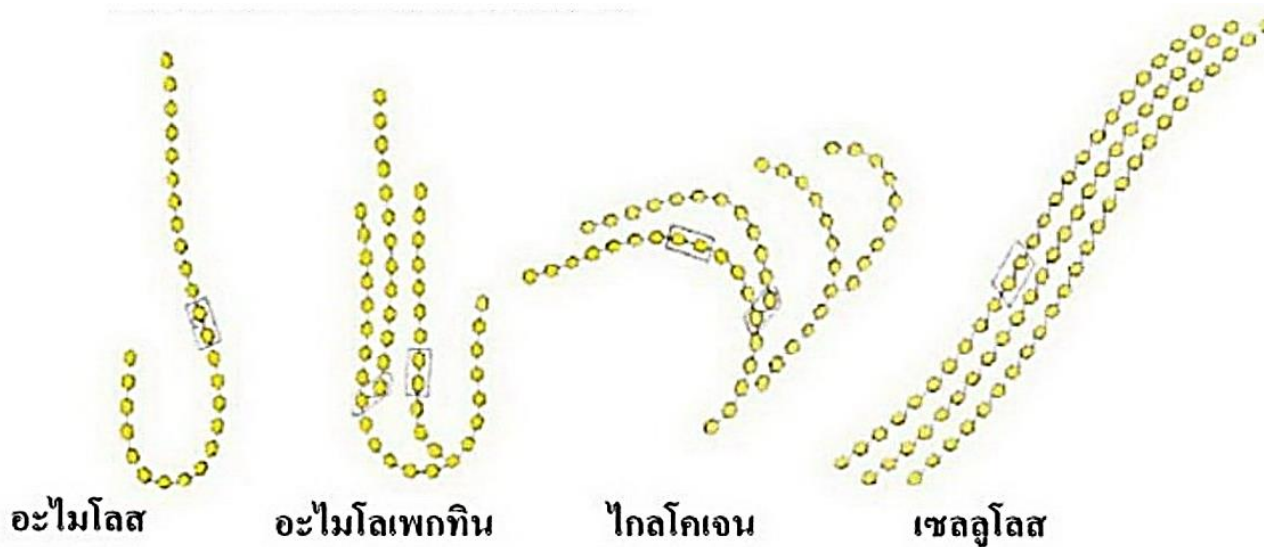
lactose

(glucose+galactose)

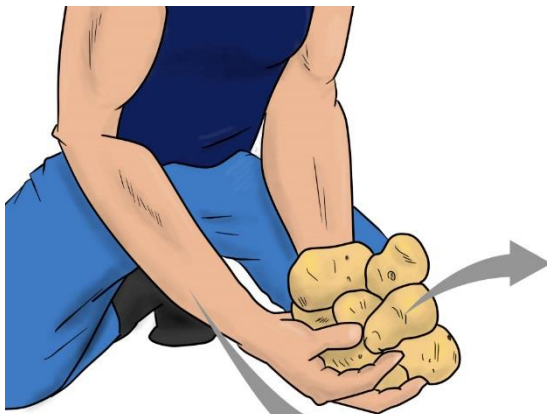


คาร์โบไฮเดรต

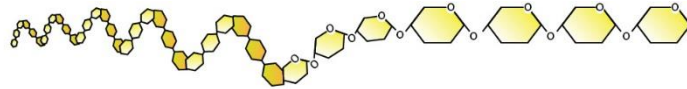
- พอลิแซ็กคาไรด์ (Polysaccharide)
 - ประกอบด้วย monosaccharide ≥ 11 โมเลกุล
 - อาจมีถึงล้านโมเลกุล เช่น amylopectin
 - เป็นสายยาว บางชนิดมีกิ่งก้านแยกออกไป



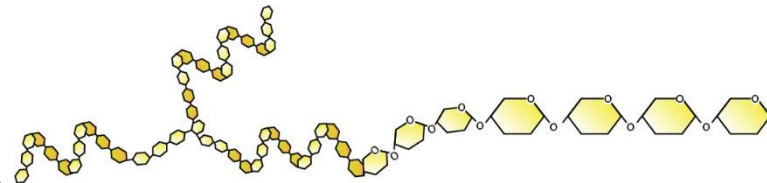
- พอลิแซ็กคาไรด์ (Polysaccharide)
 - ที่เป็นอาหารสะสม เช่น แป้ง ไกลโคเจน



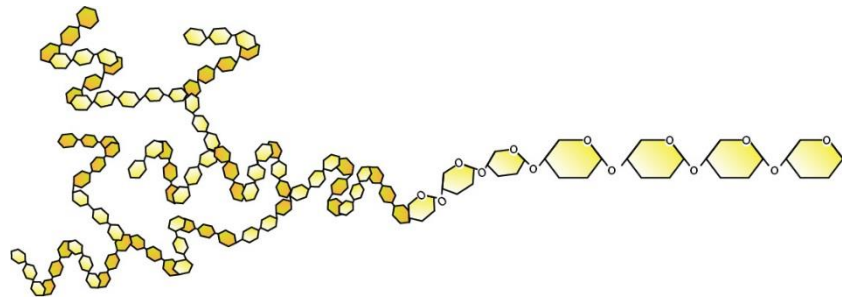
glucose เรียงต่อกัน
แต่มีรูปแบบที่แตกต่างกัน



amylose



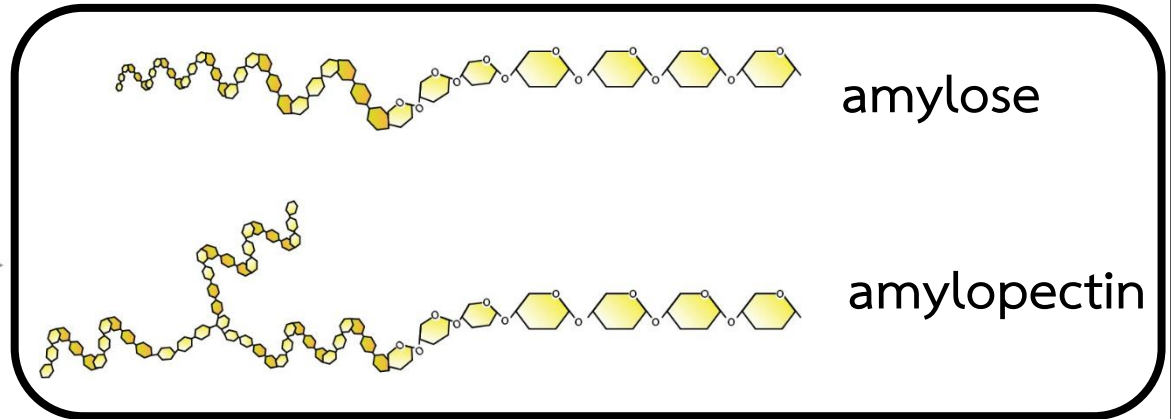
amylopectin



glycogen

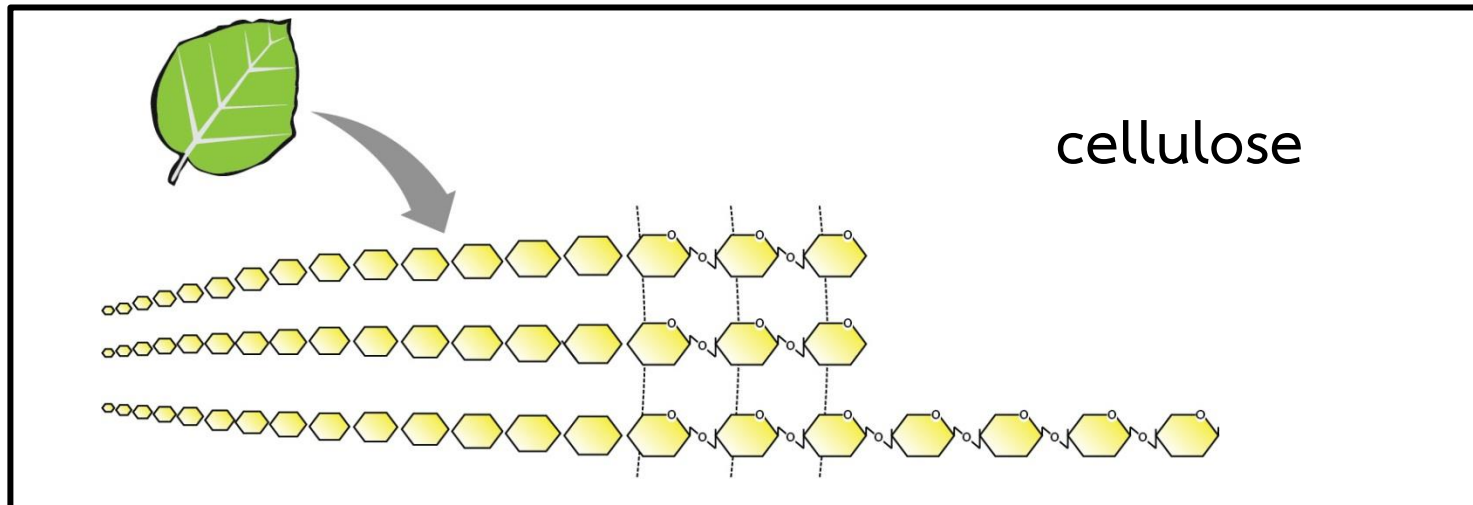
คาร์โบไฮเดรต

Hydrocarbon compounds



- แป้งจากพืชแต่ละชนิดมีส่วนของปริมาณอะไมโลส และอะไมโลเพกตินแตกต่างกันทำให้แป้งมีสมบัติต่างกัน
- ข้าวที่มีอะไมโลสสูง เมื่อหุงสุกจะร้อนและแข็ง
- ข้าวหอมมะลิจะมีอะไมโลเพกตินสูงกว่าข้าวเจ้า ทำให้นุ่มและเหนียว

- พอลิแซ็กคาไรด์ (Polysaccharide)
 - ที่เป็นโครงสร้าง เช่น cellulose
 - เป็นองค์ประกอบหลักในผนังเซลล์พืช
 - เซลลูโลสประกอบด้วย glucose เรียงต่อกัน



- พอลิแซ็กคาไรด์ (Polysaccharide)
 - **ไคติน** พบในเปลือกของพวกกุ้ง ปู แมลง



- พอลิแซ็กคาไรด์ (Polysaccharide)
 - **เพกทิน** พบในผนังเซลล์ เช่นด้านในเปลือกส้มโอ



โปรตีน

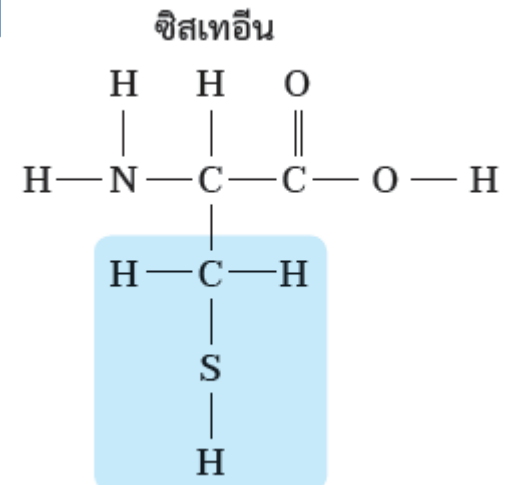
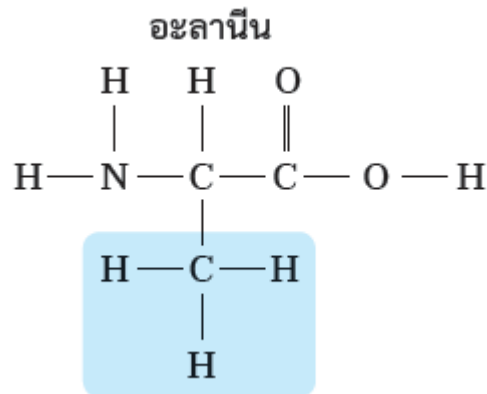
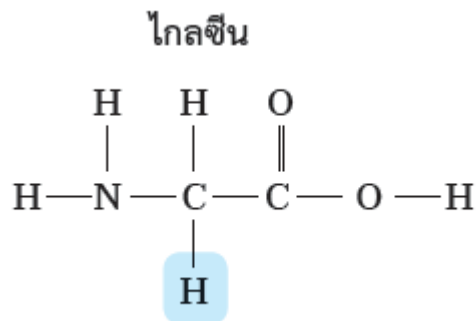
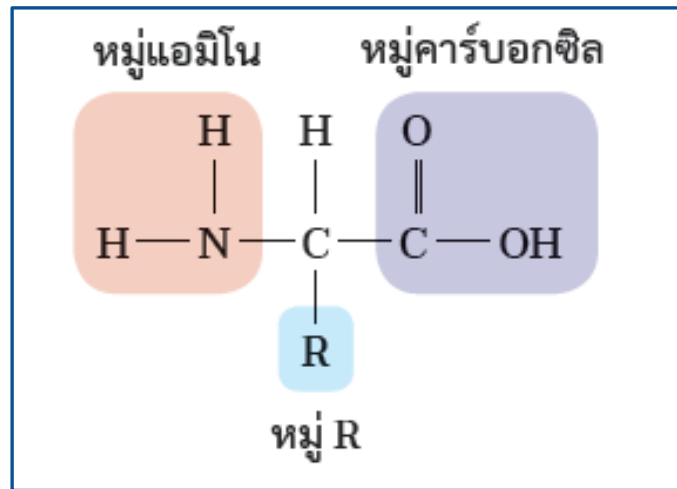
- เป็นเอนไซม์
- เป็นโครงสร้างของเซลล์
- เป็นฮอร์โมน เช่น อินซูลิน
- เป็นสารสื่อประสาท (neurotransmitter)
- เกี่ยวกับการเคลื่อนไหว เช่น กล้ามเนื้อ
- เป็นภูมิคุ้มกัน เช่น antibody
- เป็นโปรตีนช่วยในการลำเลียงสาร เช่น hemoglobin
- เป็นตัวรับ (receptor) เช่น insulin receptor
- เป็นอาหารสะสม เช่น ไข่แดง (yolk)



โปรตีน

Hydrocarbon compounds

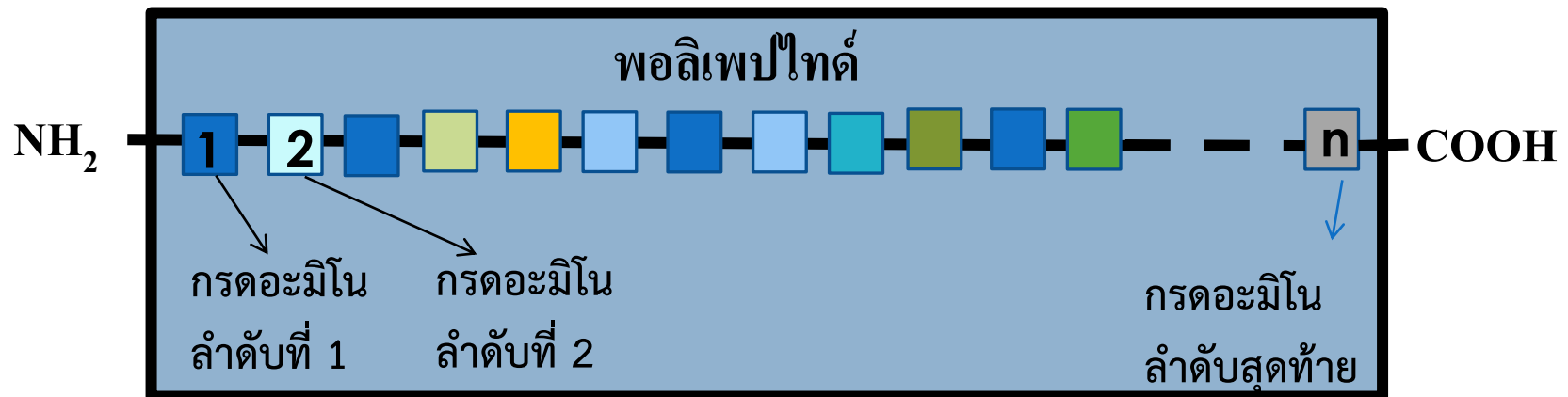
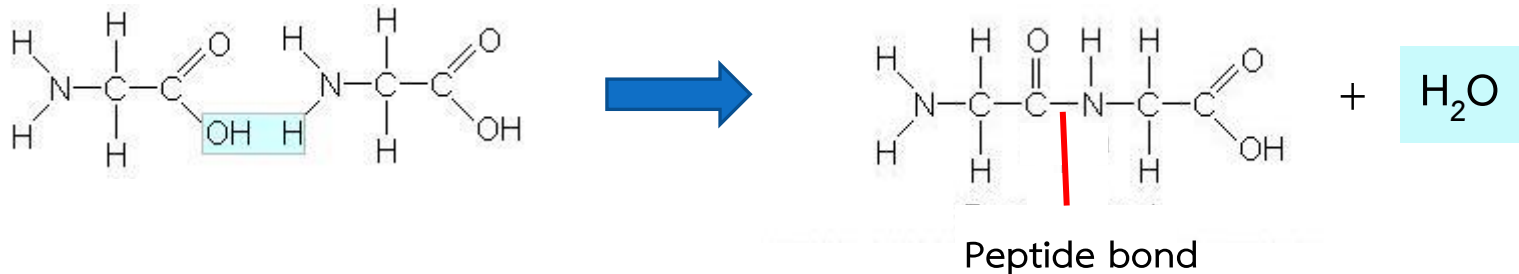
- ธาตุที่เป็นองค์ประกอบหลัก : **C H O N**
- ประกอบด้วย **กรดอะมิโน** เป็นหน่วยย่อยมาเรียงต่อกัน

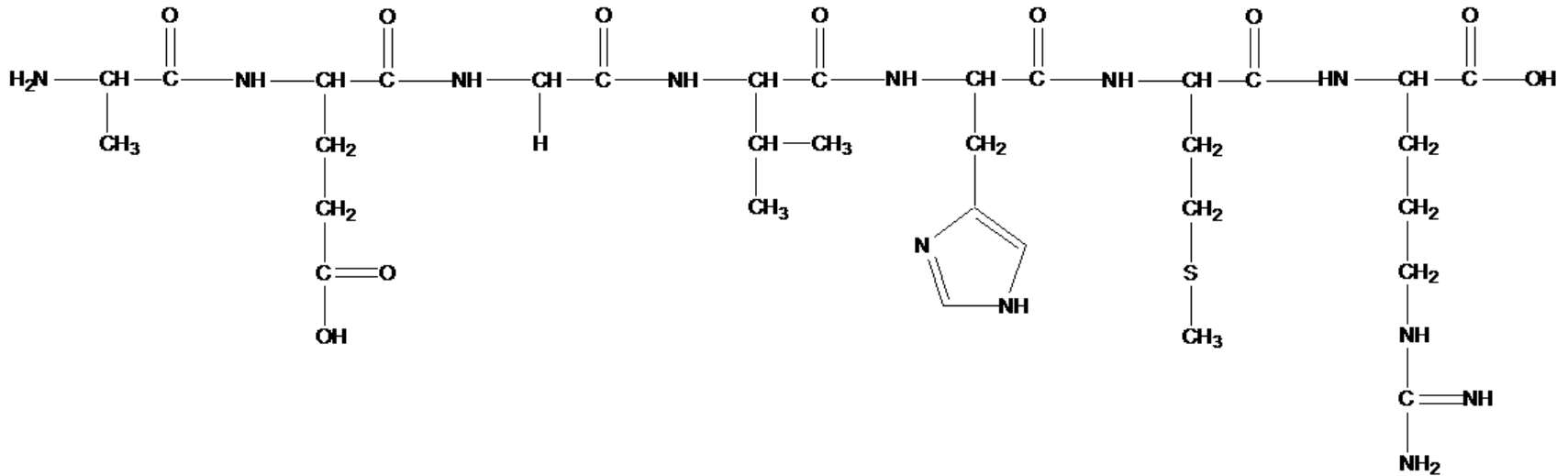


โปรตีน

Hydrocarbon compounds

- กรดอะมิโนมี 20 ชนิด
- โปรตีน ประกอบด้วยกรดอะมิโนเชื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ (peptide bond)
- peptide bond = amino group + carboxyl group





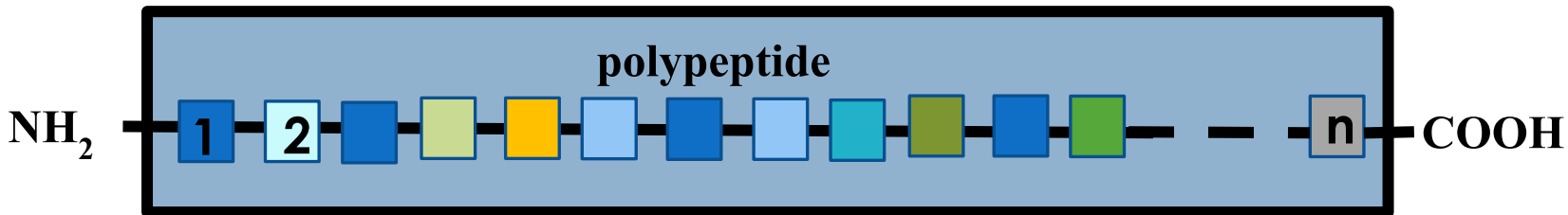
โปรตีนที่มีสูตรโครงสร้างต่อไปนี้

- มีพันธะเพปไทด์กี่พันธะ
- เกิดจากกรดอะมิโนกี่โมเลกุล

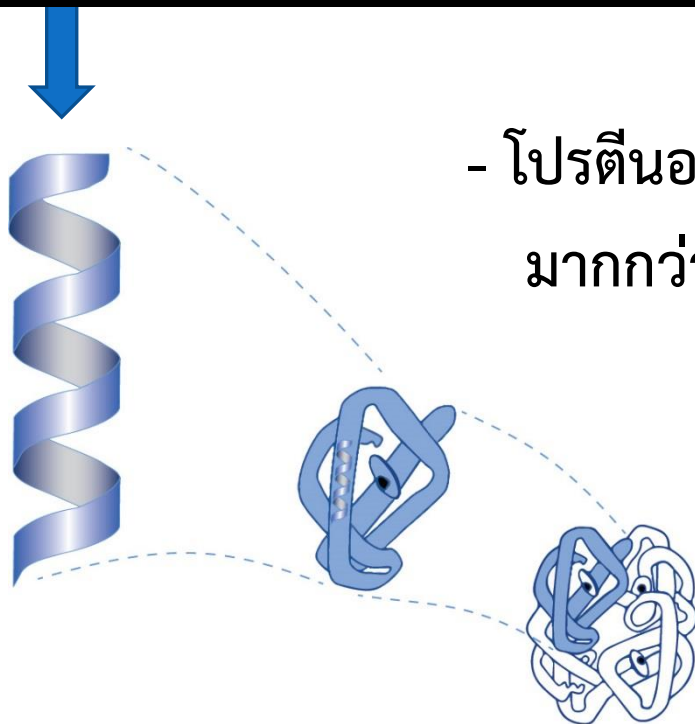
โปรตีน

Hydrocarbon compounds

- ความหลากหลายของโปรตีนขึ้นกับชนิด จำนวน และลำดับกรดอะมิโน



- โปรตีนอาจประกอบด้วยพอลิเพปไทด์มากกว่า 1 สาย



ประเภทของกรดอะมิโนตามหลักโภชนาการ

- กรดอะมิโนจำเป็น
 - มนุษย์สร้างเองไม่ได้ ต้องได้รับจากอาหาร
- กรดอะมิโนไม่จำเป็น
 - มนุษย์สร้างเองได้

กรดอะมิโน 20 ชนิด

ไอโซลิวซีน (Isoleucine)	กรดอะมิโน จำเป็น	ลิวซีน (Leucine)
ไลซีน (lysine)		เมไทโอนีน (Methionine)
ฟีนิลอะลานีน (Phenylalanine)		ทรีโอนีน (Threonine)
ทริปโตเฟน (Tryptophan)		วาลีน (Valine)
อาร์จินีน (Arginine)**		ฮิสทีดีน (Histidine)**
อะลานีน (Alanine)	กรดอะมิโน ไม่จำเป็น	แอสพาราจีน (Asparagine)
กรดแอสพาร์ติก (Aspartic acid)		ซิสเทอีน (Cystein)
กรดกลูตามิก (Glutamic acid)		กลูตามีน (Glutamine)
ไกลซีน (Glycine)		โพรลีน (Proline)
ซีรีน (Serine)		ไทโรซีน (Tyrosine)

** อาร์จินีนและฮิสทีดีน เป็นกรดอะมิโนที่จำเป็นสำหรับการเจริญเติบโต และพัฒนาการในวัยเด็ก

ลิพิด



โปรตีน 4 kCal/g

คาร์โบไฮเดรต 4 kCal/g

ไขมัน 9 kCal/g

- ให้พลังงานมากกว่าคาร์โบไฮเดรตและโปรตีนที่มีน้ำหนักเท่ากัน
 - ป้องกันการสูญเสียน้ำและความร้อน
 - ป้องกันการกระทบกระเทือนของอวัยวะภายใน

ลิพิด

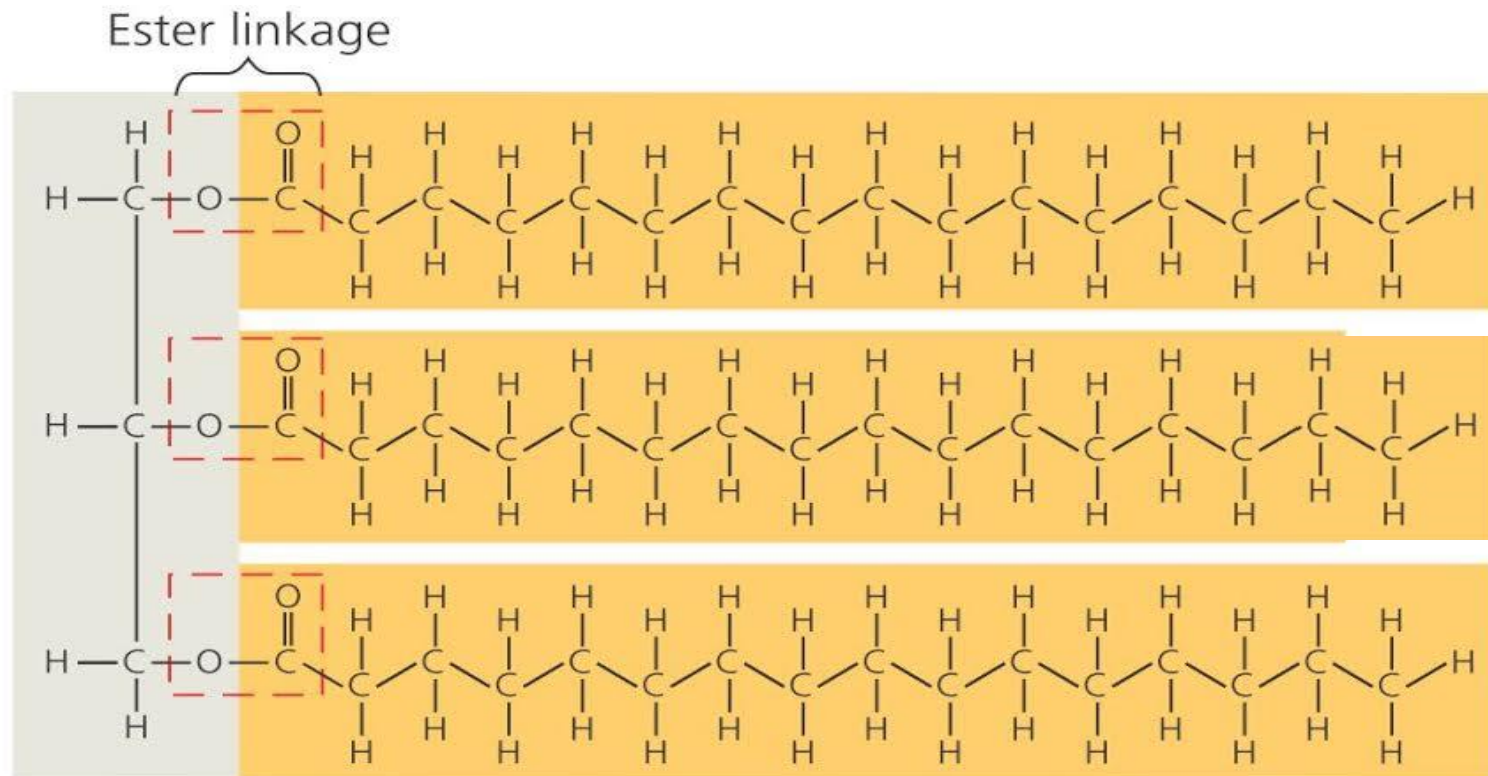
- ธาตุที่เป็นองค์ประกอบหลัก : **C H และ O**
- ละลายได้ดีในตัวทำละลายที่เป็นสารอินทรีย์

ประเภทหลักของลิพิด

- ไขมัน (fat) หรือน้ำมัน (oil)
- ฟอสโฟลิพิด (phospholipid)
- ไช (wax)
- สเตอรอยด์ (steroid)

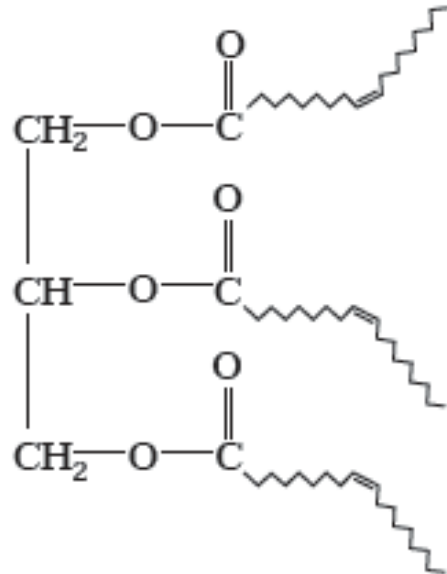
ลิพิด

- ไขมัน (fat) หรือน้ำมัน (oil)
 - ประกอบด้วยกลีเซอรอล (glycerol) ซึ่งเป็นแอลกอฮอล์
 - และกรดไขมัน (fatty acid)



ลิพิด

- ไขมัน (fat) หรือน้ำมัน (oil)



ไตรกลีเซอไรด์

- ไตรกลีเซอไรด์ = กลีเซอรอล + กรดไขมัน 3 โมเลกุล (พบมากที่สุด)
- ไดกลีเซอไรด์ = กลีเซอรอล + กรดไขมัน 2 โมเลกุล
- มอโนกลีเซอไรด์ = กลีเซอรอล + กรดไขมัน 1 โมเลกุล

- กรดไขมันมี 2 ประเภท คือ กรดไขมันอิ่มตัว และกรดไขมันไม่อิ่มตัว



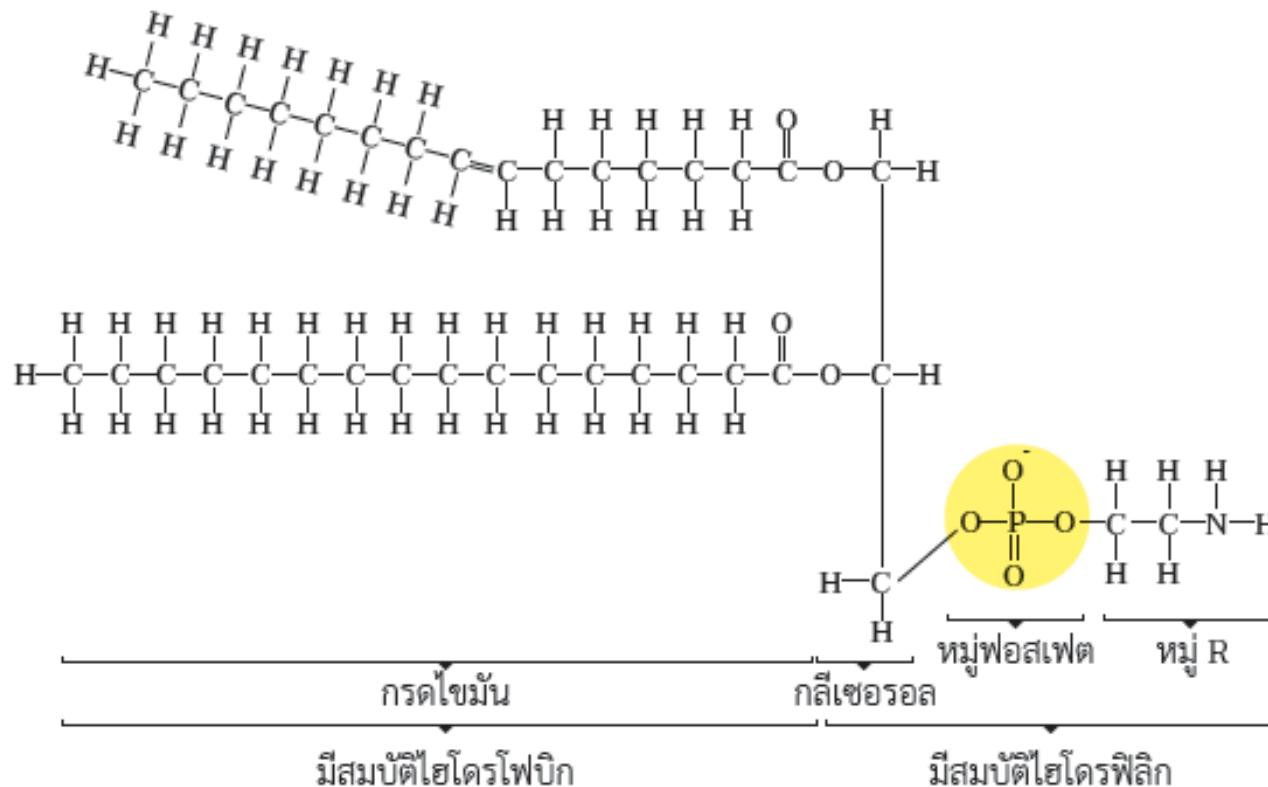
กรดไขมันอิ่มตัว



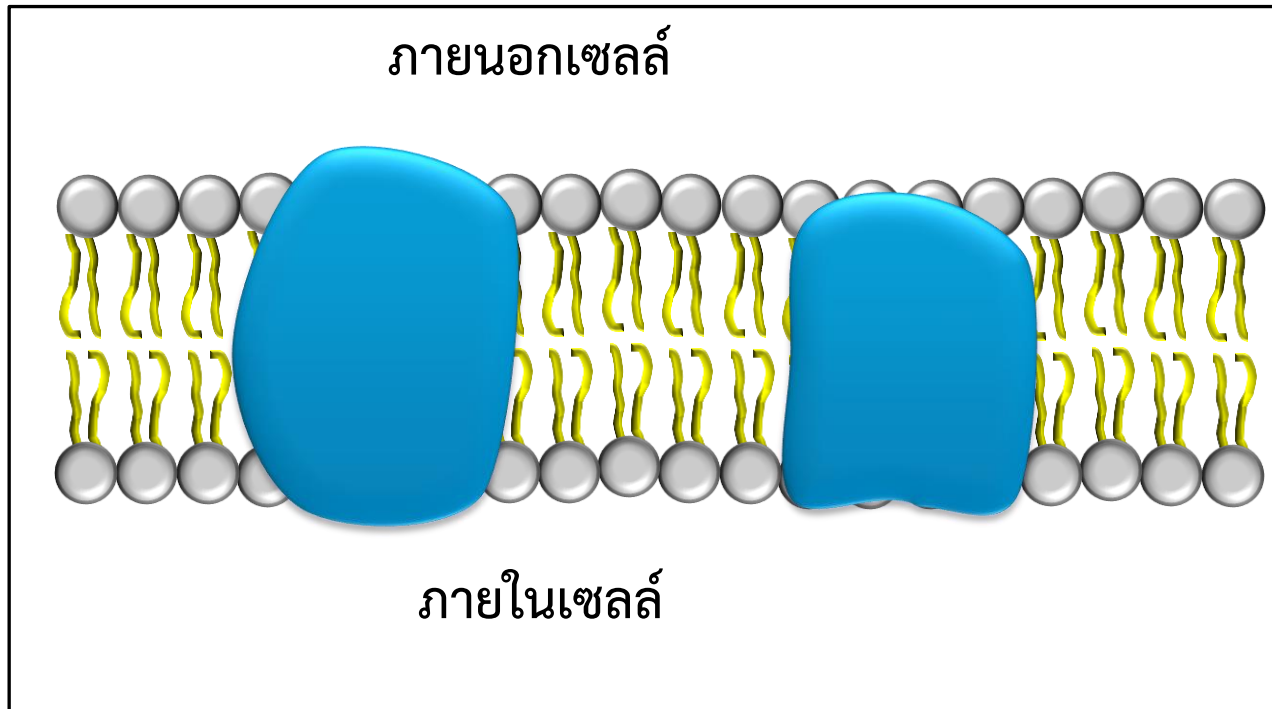
กรดไขมันไม่อิ่มตัว

- ฟอสโฟลิพิด (phospholipid)

- ประกอบด้วย **กลีเซอรอล** + **กรดไขมัน 2 โมเลกุล** + **ฟอสเฟต** + อื่นๆ
- มีส่วนที่ชอบน้ำ (hydrophilic) และส่วนที่ไม่ชอบน้ำ (hydrophobic)

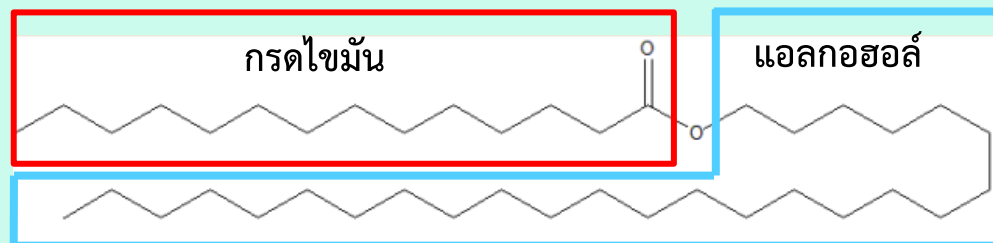


- ฟอสโฟลิพิด (phospholipid)
 - เป็นองค์ประกอบหลักของเยื่อหุ้มเซลล์

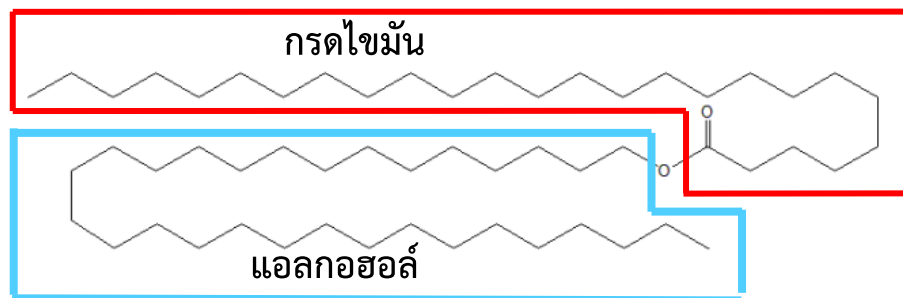


- ไช (wax)
 - ประกอบด้วยกรดไขมันและแอลกอฮอล์
 - มักพบที่ผิวหนัง ใบไม้ และผลไม้บางชนิด

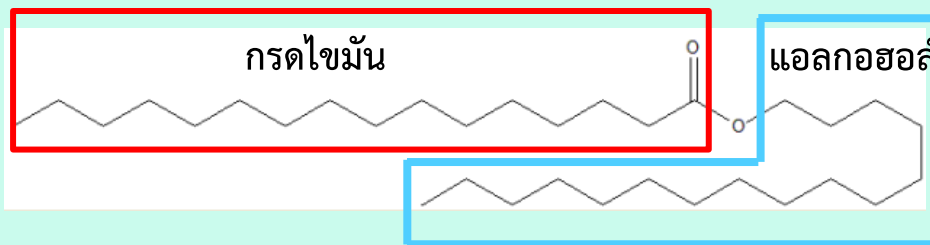
ขี้ผึ้ง



ไขจากใบปาล์ม

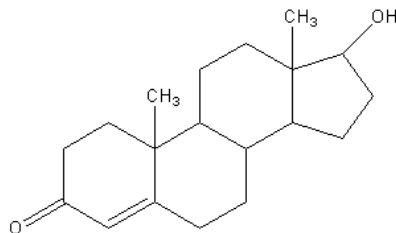


Spemaceti Wax

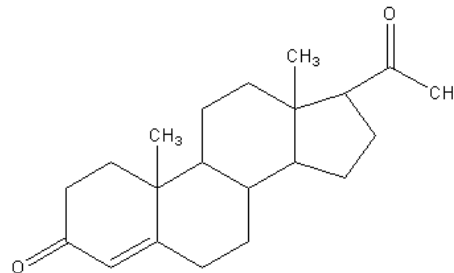


- สเตอรอยด์ (steroid)

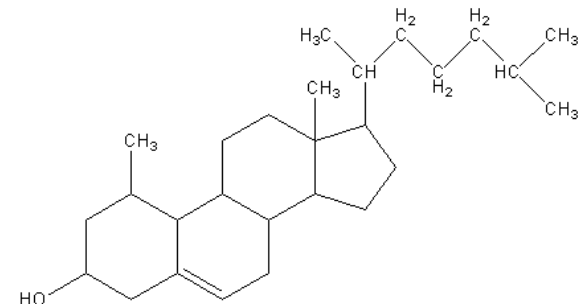
- โดยทั่วไปประกอบด้วยวง 4 วง
- มีหลายชนิด เช่น cholesterol ฮอร์โมนเพศ ฮอร์โมนจากต่อมหมวกไตส่วนนอก วิตามินดี กรดน้ำดี เป็นต้น



Testosterone



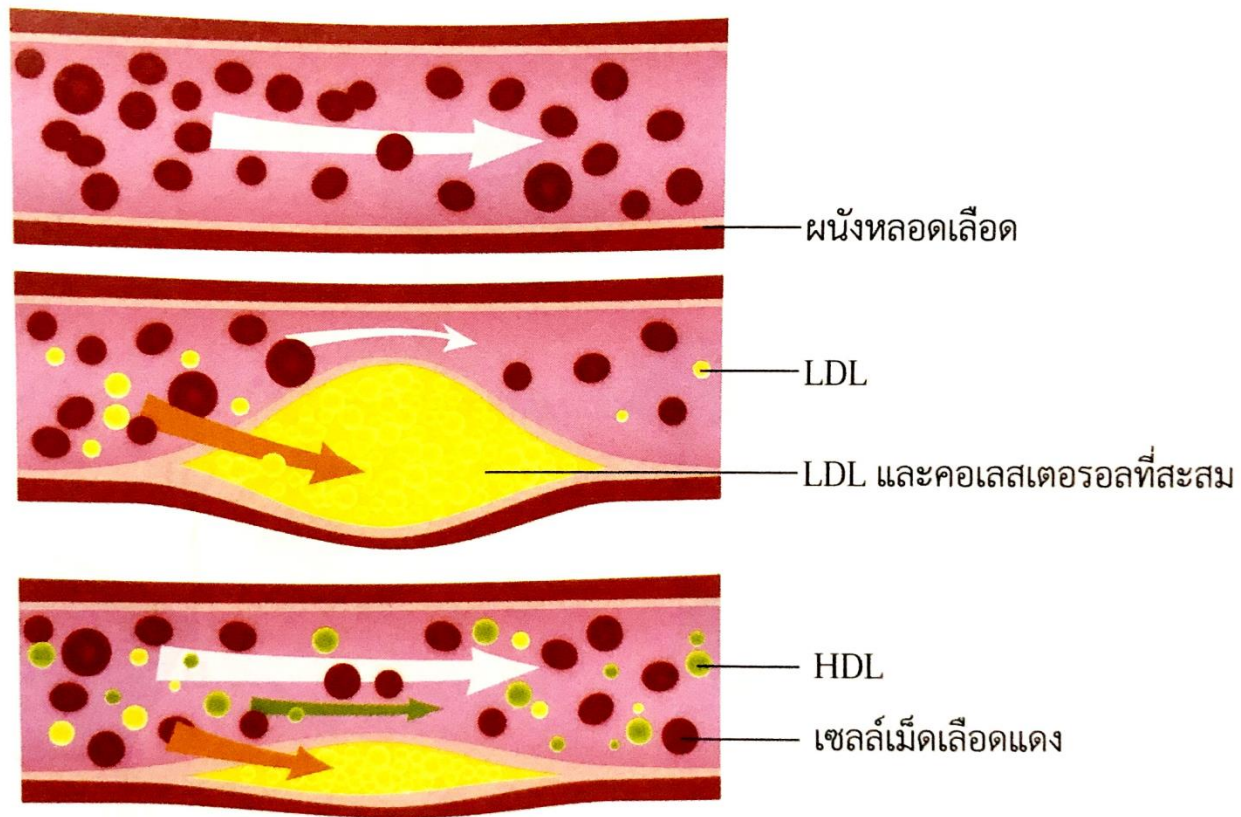
Progesterone



cholesterol

กรดไขมันอิ่มตัว และคอเลสเตอรอล (LDL)

กรดไขมันไม่อิ่มตัว (HDL)



การสะสมของ LDL และคอเลสเตอรอลบริเวณหลอดเลือด

ลิพิด

Hydrocarbon compounds

LDL มาจากไหน

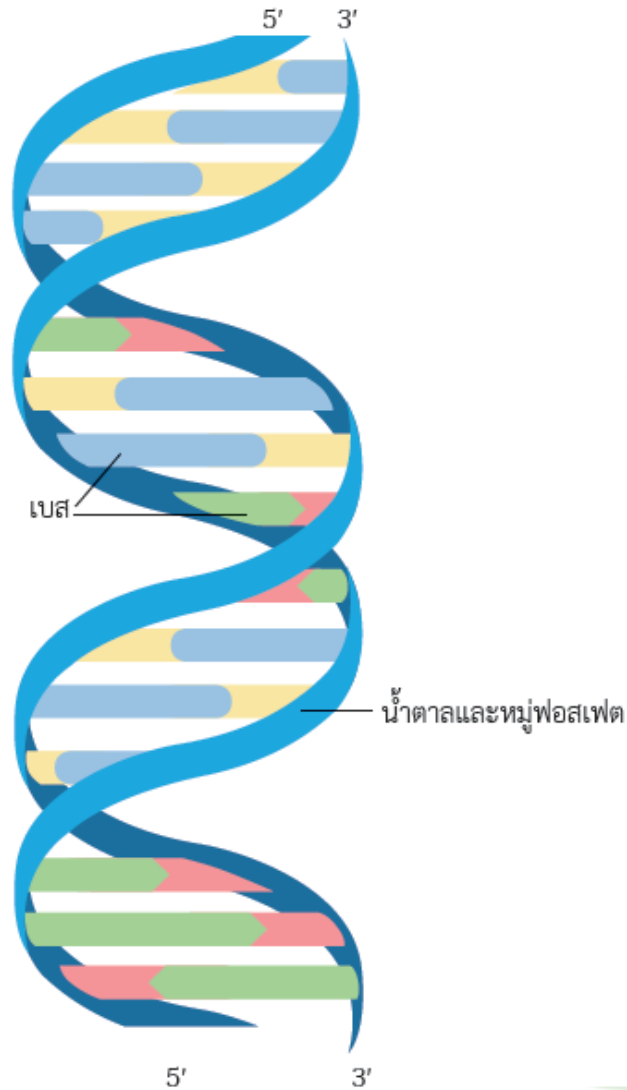
อาหารจำพวกไขมันอิ่มตัว



อาหารจำพวกไขมันทรานส์



กรดนิวคลีอิก



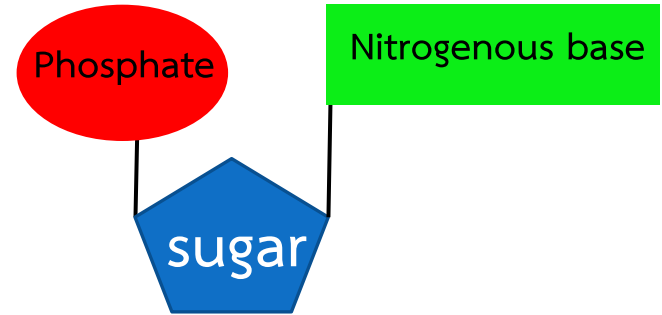
- เป็นสารพันธุกรรม
- มี 2 ชนิด คือ DNA RNA
- ประกอบด้วย **นิวคลีโอไทด์** (nucleotide) เรียงต่อกัน

กรดนิวคลีอิก

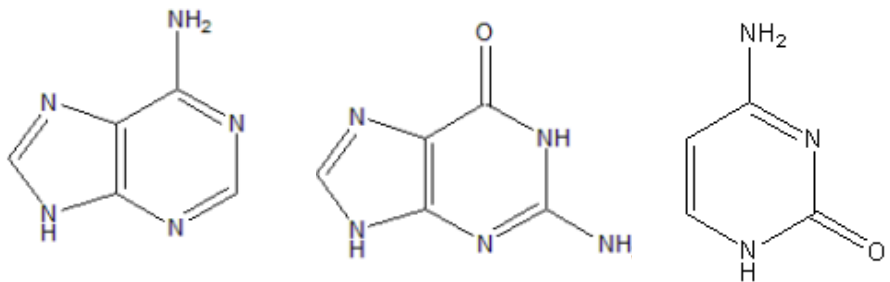
Hydrocarbon compounds

Nucleotide ประกอบด้วย

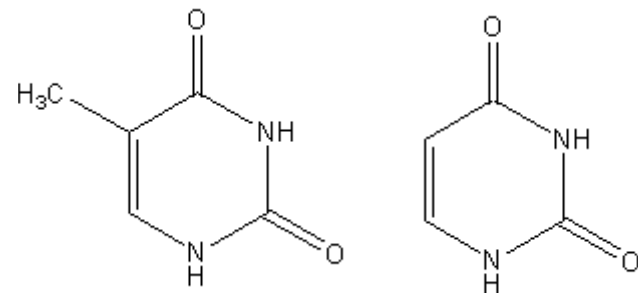
1. Phosphate
2. Pentose มี 2 ชนิด
 - Deoxyribose พบใน DNA
 - Ribose พบใน RNA
3. Nitrogenous base มี 5 ชนิด



Nucleotide



พบทั้งใน DNA และ RNA

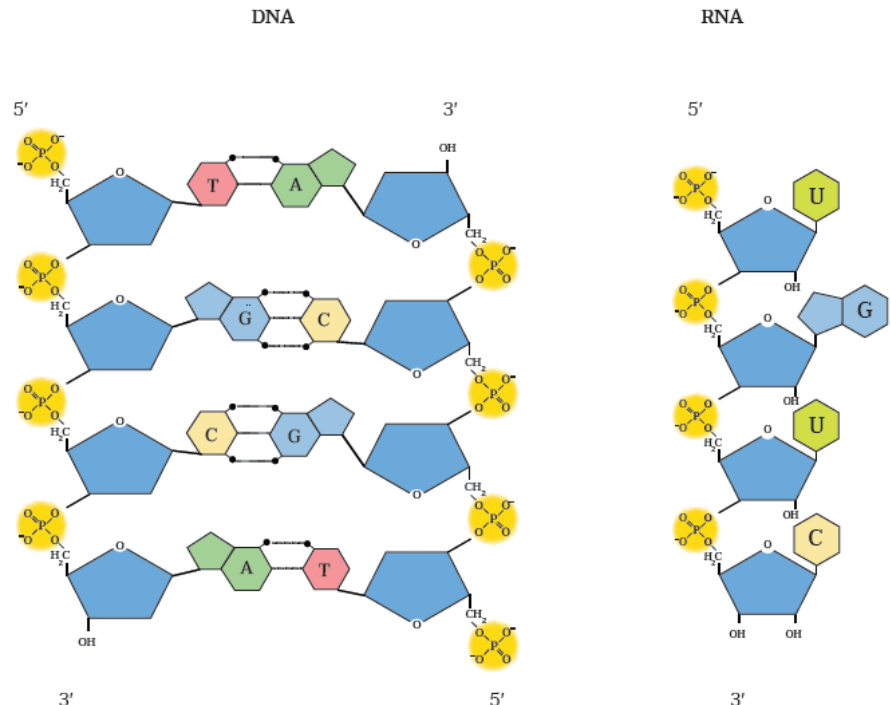


พบเฉพาะใน DNA

พบเฉพาะใน RNA

กรดนิวคลีอิก

- RNA ส่วนใหญ่เป็นสายเดี่ยว
- DNA ส่วนใหญ่เป็นสายคู่
- ระหว่างเบสจับกันด้วยพันธะไฮโดรเจน
- A จับกับ T
- C จับกับ G



โครงสร้างของ DNA และ RNA

- ระหว่างนิวคลีโอไทด์เชื่อมต่อกันด้วยพันธะฟอสโฟไดเอสเทอร์