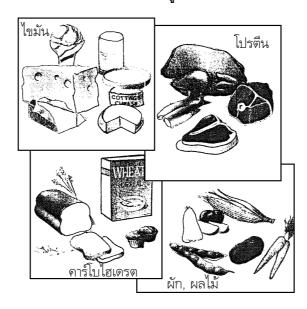
กินดีอยู่ดี

อาหาร เป็นปัจจัยพื้นฐานที่สำคัญ เพราะอาหารทำให้ร่างกายเจริญเติบโต ให้พลังงานในการดำรงชีวิต มีพลัง สมอง สติปัญญา ความรู้สึกนึกคิดต่างๆ เราจึงควรคำนึงถึงคุณค่าของอาหารที่กินเข้าไป สนใจเกี่ยวกับการปรุง การถนอม เก็บรักษาไม่ให้เน่าเสีย ระมัดระวังสิ่งปนเปื้อนที่เป็นพิษ

อาหารและสารอาหาร

สารอาหาร (Nutrient) เป็นองค์ประกอบทางเคมีของอาหาร (Food) อาหารแต่ละอย่างเมื่อวิเคราะห์ดูจะ ประกอบด้วยสารอาหารหลายชนิด หลักการกินอาหารก็คือ ในแต่ละมื้อควรได้รับสารอาหารครบทุกหมู่ และสัดส่วน เหมาะสมกับวัย เพศ และภาวะของร่างกาย เรียกว่า **กินอาหารถูกหลักโภชนาการ**



ดุณภาพและสัดส่วนของสารอาหาร

โภชนาการดี คือ การกินอาหารที่ถูกสัดส่วน ครบทุกประเภท มีปริมาณและคุณภาพตามที่ร่างกายต้องการแต่ละวัน ในแต่ละวัน องค์การอาหารและเกษตรแห่งสหประชาชาติ (FAO) กำหนดว่าพลโลกต้องการพลังงานวันละ 2,800 kcal ฉะนั้นสัดส่วนสารอาหารที่เหมาะสมควรเป็นดังนี้

สารอาหาร	i	ปริมาณ (กรัม/วัน)	พลังงาน (kcal)
คาร์โบไฮเดรต	50%	300-400	1560
ไขมัน	20%	100	840
โปรตีน	20%	100	400
ผัก ผลไม้	10%	-	-

1. ดาร์โบไฮเดรต (Carbohydrate)

คาร์โบไฮเดรต เป็นอาหารหลักของประเทศแถบตะวันออก ได้แก่ จีน อินเดีย เกาหลี ญี่ปุ่น และไทย ถือเป็น อาหารที่มีราคาถูกในบรรดาอาหารต่างๆ และเป็นอาหารหลักที่ให้พลังงานแก่ร่างกาย คือ คาร์โบไฮเดรต 1 กรัม ให้ พลังงาน 4 กิโลแคลอรี

ชนิดของคาร์โบไฮเดรต แบ่งตามขนาดของโมเลกุล ดังนี้

น้ำตาลหลายโมเลกุล (Polysaccharide)		น้ำตาลโมเลกุลคู่ (Disaccharide)		น้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว (Monosaccharide)
แป้ง	อะไมเลส	มอลโตส ซูโครส แลกโตส	มอลเตส ซูเครส แลกเตส	กลูโคส + กลูโคส กลูโคส + ฟรุกโตส กลูโคส + กาแลกโตส
ไกลโคเจน (สัตว์) เซลลูโลส (พืช)			→	กลูโคส กลูโคส

- น้ำตาลในกระแสเลือด คือ น้ำตาลกลูโคส ควรมีในกระแสเลือด ประมาณ 65-120 มิลลิกรัมต่อเลือด 100 ลกบาศก์เซนติเมตร ถ้าต่ำเกินไปจะมีอาการอ่อนเพลีย เป็นลมหมดสติได้ แต่ถ้ามากเกินไปจะเป็นโรคเบาหวาน
- น้ำตาลเทียม เป็นสารที่มีรสหวาน แต่ไม่ให้พลังงาน บางชนิดเป็นอันตรายต่อร่างกาย ได้แก่ ขัณฑสกร ไซคลาเมต ซอร์บิทอล แอสปาแตม (ชื่อการค้าคือ อีควล)
- เชลลูโลส พบมากในผัก ผลไม้ ร่างกายของเราย่อยเชลลูโลสไม่ได้ เพราะไม่มีน้ำย่อยเชลลูเลส แต่มี ประโยชน์ คือ เป็นกากช่วยในการขับถ่าย ป้องกันโรคทางเดินอาหาร (ที่ลำไส้ใหญ่ของเรามีแบคทีเรีย E. coli ช่วยย่อย เชลลูโลสเป็นน้ำตาลกลูโคส)
- การรับประทานคาร์โบไฮเดรตมากเกินไป จะเกิดโรคอ้วน เพราะคาร์โบไฮเดรตถูกเปลี่ยนเป็นไขมัน อันจะ เป็นเหตุให้เกิดโรคอื่นๆ ตามมา เช่น โรคหัวใจ ความดันโลหิตสูง ไขมันอุดตันเส้นเลือด

2. ไขมัน (Fat)

ไขมัน ให้พลังงานมากถึง 9 กิโลแคลอรีต่อกรัม และยังช่วยลำเลียงวิตามิน A D E และ K การย่อยไขมันเริ่มที่ ลำไส้เล็ก ดังนี้ ไขมัน น้ำดีจากตับ ไขมันแตกเล็กลง <u>ไลเปส</u> กรดไขมัน + กลีเซอรอล

กรดไขมัน (Fatty acid) แบ่งเป็น 2 ชนิด คือ

- 1. กรดไขมันอิ่มตัว สูตร C_nH_{2n+1}COOH เป็นไขง่าย ไม่ควรรับประทานเพราะจะเพิ่มสารคอเลสเตอรอล
- 2. กรดไขมันไม่อิ่มตัว จะมีไฮโดรเจนน้อยกว่ากรดไขมันอิ่มตัว ไม่อุดตันเส้นเลือด แต่เหม็นหืนง่ายเมื่อรวมกับ O₂

กรดไขมันอิ่มตัว	จุดหลอมเหลว (°C)	กรดไขมันไม่อื่มตัว	จุดหลอมเหลว (°C)
กรดคลอริก (C ₁₁ H ₂₃ COOH)	44	กรดโอเลอิก (C ₁₇ H ₃₃ COOH)	16
กรดไมริสติก (C ₁₃ H ₂₇ COOH)	54	กรดไลโนเลอิก (C ₁₇ H ₃₁ COOH)	- 5
กรดปาล์มมิติก (C ₁₅ H ₃₁ COOH)	63	กรดไลโนเลนิก (C ₁₇ H ₂₉ COOH)	-11
กรดสเตียริก (C ₁₇ H ₃₅ COOH)	70	กรดอะราชิโดนิก (C ₁₉ H ₃₁ COOH)	- 49.5

- **ควรทราบ** จุดหลอมเหลวของกรดไขมันสัมพันธ์กับคาร์บอนอะตอม คือ คาร์บอนอะตอมสูง จุดหลอมเหลวสูง แต่ ถ้าคาร์บอนอะตอมต่ำ จุดหลอมเหลวก็จะต่ำด้วย
- กรดไขมันไม่อื่มตัว ถ้ามีคาร์บอนอะตอมเท่ากัน ดูที่อะตอมของไฮโดรเจน ยิ่งไฮโดรเจนน้อยจุดหลอมเหลว ยิ่งต่ำ
- กรดไขมันไม่อื่มตัวจำเป็นต่อร่างกาย เช่น ไลโนเลอิก ถ้าร่างกายขาดจะไม่เจริญเติบโตเท่าที่ควร ผิวหนัง อักเสบ ติดเชื้อง่าย แผลหายช้า (พบในนมแม่) ไลโนเลอิกยังช่วยป้องกันคอเลสเตอรอลในเลือดสูงอีกด้วย
- เนยแท้ คือ ไขมันจากนม มีกรดไขมันอิ่มตัวมากอุดตันเส้นเลือดง่าย เนยเทียม (มาการีน) คือ ไขมันจาก พืช มีกรดไขมันไม่อิ่มตัวมาก เหม็นหืนง่าย ในอุตสาหกรรมมีการเติมไฮโดรเจนลงไป เพื่อให้เป็นกรดไขมันอิ่มตัว ป้องกันการเหม็นหืน กินแล้วอุดตันเส้นเลือดเช่นเดียวกับเนยแท้
- คอเลสเตอรอล คือ ไขมันที่มีประโยชน์ ใช้สร้างฮอร์โมนเพศ สร้างน้ำดี และกระตุ้นให้เกิดวิตามิน D แต่ถ้ามีมากเกินไปจะเคลือบเส้นเลือด ทำให้เกิดการอุดตันเส้นเลือดที่ไปเลี้ยงหัวใจและสมอง ปกติควรมี 150-200 มิลลิกรัม ต่อเลือด 100 ลูกบาศก์เชนติเมตร

3. โปรตีน (Protein)

โปรตีนทุกชนิดประกอบด้วยธาตุ C H O และ N แต่โปรตีนบางชนิดประกอบด้วยธาตุกำมะถัน (S) ฟอสฟอรัส (P) โพแตสเซียม (K) และแมกนีเซียม (Mg) โปรตีนเป็นสารอาหารที่มีบทบาทและคุณค่าอย่างมาก เพราะให้ทั้งพลังงาน (4 Kcal/g) สร้างเนื้อเยื่อต่างๆ ทำให้ร่างกายเจริญเติบโตและซ่อมแซม สร้างสมอง ฮีโมโกลบิน (เม็ดเลือดแดง) ฮอร์โมน เอนไซม์ แอนติบอดี

กรดอะมิโน (Amino acid) แบ่งเป็น 2 ชนิด คือ

- 1. กรดอะมิโนที่จำเป็น (Essential amino acid) เป็นกรดอะมิโนที่ร่างกายสังเคราะห์ไม่ได้ หรือสังเคราะห์ได้ แต่ไม่เพียงพอ ต้องกินจากอาหารเท่านั้น มี 8 ชนิด ได้แก่ วาลี ลิวซีน ไอโซลิวซีน ทริโอนีน เมไทโอนีน เฟนิอะลานีน ทริปโทเฟน ไลซีน โปรตีนจากสัตว์ ได้แก่ เนื้อสัตว์ต่างๆ ไข่ นม จะมีครบทั้ง 8 ชนิด เรียกว่า โปรตีนคุณภาพสูง
- 2. กรดอะมิโนที่ไม่จำเป็น (Nonessential amino acid) เป็นกรดอะมิโนที่ร่างกายเราสังเคราะห์ขึ้นได้เอง ไม่จำเป็นต้องกินจากอาหาร มี 12 ชนิด ได้แก่ อะลานีน แอสพาราจีน แอสปาร์ติก ซีสตีน กลูตามิก กลูตามิน ไกลซีน โปรลีน เซอรีน ไทโลซีน ฮิสติดีน และอาจินีน

โปรตีนคุณภาพสูง หมายถึง โปรตีนที่มีกรดอะมิโนที่จำเป็นครบทั้ง 8 ชนิด และมีปริมาณเพียงพอ ได้แก่ โปรตีนจากเนื้อสัตว์ต่างๆ ไข่ นม

โปรตีนเกษตร หมายถึง โปรตีนที่มีกรดอะมิโนที่จำเป็นไม่ครบ 8 ชนิด เป็นโปรตีนจากถั่ว เช่น ถั่วลิสง ไม่มี เมไทโอนีน แต่ในงามีมาก จึงควรกินถั่วผสมงาเพื่อให้ครบ โปรตีนจากถั่วราคาถูก เช่น นมถั่วเหลืองราคาถูกกว่านมวัว เป็นต้น

- นมแม่ มีโปรตีนต่ำกว่านมวัว แต่เป็นโปรตีนที่เด็กทารกย่อยง่าย และยังมีกรดไขมันที่จำเป็น เช่น ไลโนเลอิก นอกจากนั้นนมแม่ยังมีภูมิคุ้มกันโรค สะอาด และเกิดความผูกพัน
- นมข้นหวาน ไม่เหมาะที่ใช้เลี้ยงทารก เป็นนมที่เติมน้ำตาลลงไปมาก ทำให้โปรตีนน้อย ห้ามใช้เลี้ยงทารก อายุต่ำกว่า 1 ขวบ จะทำให้ทารกเป็นโรคขาดสารอาหารได้

การขาดโปรตีน เป็นปัญหาสำคัญมากของเด็กไทย สาเหตุมักเกิดจากฐานะทางเศรษฐกิจไม่ดี และพ่อแม่ขาด ความรู้ทางโภชนาการ เช่น โรคควาชิออร์เคอร์ ทำให้ร่างกายหยุดการเจริญเติบโต บวมตามตัว แขนขา กล้ามเนื้ออ่อน-เปลี้ย สีผมจาง ผิวแตกแท้งเป็นเกล็ด ซึมเซา สมองเสื่อม ติดเชื้อง่าย

4. วิตามิน

ร่างกายต้องการวิตามินเพื่อกระตุ้นให้เกิดปฏิกิริยาต่างๆ ทางเคมี อันจะช่วยให้การทำงานของร่างกายดำเนินไป อย่างปกติ ถ้าขาดทำให้เกิดโรคต่างๆ

ประเภทของวิตามิน

- 1. วิตามินละลายไขมัน ได้แก่ วิตามิน A D E และ K ลำเลียงโดยไขมัน ถ้าเกินจะสะสมในส่วนของร่างกายที่ เป็นไขมัน เช่น ตับ
- 2. วิตามินละลายน้ำ ได้แก่ วิตามิน B และ C ขับถ่ายออกทางปัสสาวะ จึงไม่มีโอกาสเก็บ แต่ต้องรับประทาน ทุกวัน

วิตามินละลายไขมัน	แหล่งอาหาร	ผลการขาดวิตามิน
А	น้ำมันตับปลา ตับ ไข่ นมเนย ผักสีเขียว	- ไม่เจริญเติบโต ตาฟาง ผิวแห้งกร้าน
	และเหลือง	เกิดโรคผิวหนัง
D	น้ำมันตับปลา ไข่ เนย เมล็ดข้าว	- โรคกระดูกอ่อน ฟันไม่แข็งแรง
	ผักสีเขียว	
E	เมล็ดข้าวต่างๆ ผักสีเขียว	- โลหิตจาง (ในเด็ก) เป็นหมัน
		(ในผู้ใหญ่) แท้งลูก (หญิงตั้งครรภ์)
K	ไข่แดง ผักสีเขียว (E. coli ในลำไส้ใหญ่	- เลือดไม่แข็งตัว เลือดออกง่าย
	สร้าง)	

วิตามินละลายน้ำ	แหล่งอาหาร	ผลการขาดวิตามิน
B ₁ (ไทอามีน)	เนื้อหมู ยีสต์ ถั่ว ตับ ไข่ ข้าวซ้อมมือ	- เป็นโรคเหน็บชา เบื่ออาหาร อ่อนเพลีย
B ₂ (ไรโบเฟลวิน)	เนื้อหมู ยีสต์ ถั่ว ตับ ไข่	- โรคปากนกกระจอก, ลิ้นอักเสบ,
		ผิวหนังแท้ง
B ₅ (ในอาซึน)	เนื้อหมู ยีสต์ ถั่ว ตับ ไข่	- คลื่นไส้ อาเจียน เบื่ออาหาร ผิวหนัง
		ตุกกระ ประสาทเสื่อม
B ₆ (กรดโฟลิก)	เนื้อสัตว์ ตับ ผัก ถั่ว ข้าวซ้อมมือ	- เบื่ออาหาร โลหิตจาง ผิวหนังเป็นแผล
		มือาการทางประสาท
B ₁₂	ตับไก่ เนื้อปลา (E. coli สร้าง)	- โลหิตจาง ประสาทเสื่อม
C (กรดแอสคอบิค)	ผัก ผลไม้ เช่น มะเขือเทศ ส้ม ฝรั่ง	- ลักปิดลักเปิด เส้นเลือดฝอยเปราะ
	มะขามป้อม กะหล่ำปลี	แตกง่าย

5. เกลือแร่

ร่างกายนำเกลือแร่ไปสร้างส่วนต่างๆ ของร่างกาย ความต้องการเกลือแร่เรียงลำดับ ดังนี้ แคลเชียม > ฟอสฟอรัส > โพแทสเซียม > กำมะถัน > โซเดียม > แมกนีเซียม > เหล็ก > ไอโอดีน

เกลือแร่	แหล่งอาหาร	ความสำคัญ	อาการเมื่อขาด
แคลเซียม (Ca)	นม ไข่ เนย ปลาไส้ตัน	- สร้างกระดูกและฟัน	- กระดูกอ่อนในเด็ก
	กุ้งฝอย คะน้ำ ตำลึง	ช่วยการแข็งตัวของเลือด	กระดูกผุในผู้ใหญ่
		ช่วยการทำงานของหัวใจ	
		และประสาท	
ฟอสฟอรัส (P)	อาหารประเภทเดียวกับ	- สร้างกระดูกและฟัน	- กระดูกอ่อน ไม่มีแรง
	แคลเซียม	สร้างเซลล์ประสาท	g.
โพแทสเซียม (K)	เนื้อสัตว์ ไข่ นม ผักสีเขียว	- เป็นส่วนประกอบของโปรตีน	- กล้ามเนื้ออ่อนแรง
	9,	สร้างกล้ามเนื้อ, ประสาท	
กำมะถัน (S)	เนื้อ นม ไข่ ถั่ว	- สร้างโปรตีน	- เป็นโรคตานขโมย
โซเดียม (Na)	เกลือทะเล	- รักษาสมดุลของน้ำในเซลล์	- เบื่ออาหาร ชัก เป็นตะคริว
		การทำงานของระบบประสาท	
แมกนีเซียม (Mg)	เนื้อวัว น้ำนม ผักสีเขียว	- เป็นส่วนประกอบของกระดูก	- ชัก
		และฟัน การทำงานของ	
		กล้ามเนื้อ	
เหล็ก (Fe)	ตับ มะเขือพวง เนื้อวัว	- เป็นส่วนประกอบของฮีโม-	- โลหิตจาง
	ตำลึง ไข่ ถั่ว คะน้ำ	โกลบินในเม็ดเลือดแดง	
		และน้ำย่อยบางชนิด	
ไอโอดีน (I)	เกลือทะเล อาหารทะเล	- ช่วยในการเจริญเติบโต	- เด็กร่างกายแคระแกร็น
		ป้องกันโรคคอพอก	เป็นโรคเอ๋อ

6. น้ำ

น้ำ เป็นส่วนประกอบสำคัญที่สุดของร่างกาย ร่างกายของเรามีน้ำ 70% (ประมาณ 2 ใน 3 ของน้ำหนักตัว) ร่างกาย ขาดน้ำได้ไม่เกิน 4–5 วัน วันหนึ่งๆ ควรดื่มน้ำอย่างน้อย 6 แก้ว (1500 cc) เพราะเราปัสสาวะวันหนึ่งประมาณ 1500 cc

ความสำคัญของน้ำ

- ลำเลี้ยงสารอาหาร ฮอร์โมน น้ำย่อย ของเสีย โดยเป็นส่วนประกอบของน้ำเลือด
- ควบคุมอุณหภูมิของร่างกาย เช่น ขณะเล่นกีฬาร่างกายร้อนจัดจะขับเหงื่อออกมาเพื่อระบายความร้อน
- ช่วยรักษาสมดุลออสโมชิสร่วมกับโปรตีน และเกลือแร่
- เป็นปัจจัยสำคัญต่อปฏิกิริยาเคมี เช่น การย่อยอาหาร นอกจากใช้น้ำย่อยยังต้องมีน้ำช่วยให้เกิดการย่อยด้วย

การควบคุมสมดุลของน้ำ ร่างกายได้รับน้ำจากอาหาร เครื่องดื่ม น้ำดื่ม และน้ำที่เกิดจากกระบวนการเมตาบอลิซึม นำไปใช้ในอวัยวะต่างๆ เมื่อร่างกายขาดน้ำ ศูนย์ควบคุมน้ำในสมองจะกระตุ้นให้รู้สึกกระหายน้ำ และลดปริมาณการขับ น้ำออกจากร่างกายด้วย

การไหลเวียนของน้ำเข้าและออกจากเชลล์ มีบทบาทสำคัญต่อการดำรงชีวิต เพราะน้ำเป็นตัวกลางในการนำก๊าช และสารต่างๆ ผ่านเข้าสู่ในเชลล์และนำของเสียออกจากเชลล์ เพื่อกำจัดออกจากร่างกาย

การเปลี่ยนแปลงของสารอาหาร

การย่อยอาหาร แบ่งเป็น

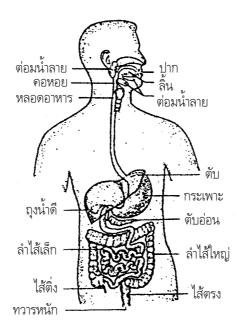
- 1. **การย่อยเชิงกล** ทำให้อาหารชิ้นใหญ่เล็กลง โดยการบดเคี้ยว หรือบีบรัด น้ำดีทำให้ไขมันแตกเล็กลง
- 2. การย่อยทางเคมี ทำให้อาหารโมเลกุลใหญ่มีขนาดเล็กลงจนสามารถดูดซึมไปใช้ได้ มีปัจจัยสำคัญ คือ น้ำย่อย และน้ำ

น้ำย่อย (Enzyme) น้ำย่อยแต่ละชนิดจะย่อยอาหารเฉพาะอย่าง แหล่งสร้างน้ำย่อย ได้แก่ ต่อมน้ำลายภายใน ปาก ผนังกระเพาะอาหาร ผนังลำไส้เล็ก และตับอ่อน น้ำย่อยจะทำงานได้ดีในภาวะเหมาะสม ดังนี้

- อุณหภูมิร่างกาย 37°C
- ความเป็นกรด-เบส (pH) ที่เหมาะสม ปากและลำไส้เป็นเบสอ่อนๆ แต่ที่กระเพาะเป็นกรด
- ความเข้มข้นของน้ำย่อย

ขั้นตอนการย่อยอาหาร





อวัยวะ			การย่อย
ปาก	แป้ง	อะไมเลส	มอลโตส
กระเพาะอาหาร	โปรตีนโมเลกุลใหญ่	_เปปซิน ▶	โปรตีนโมเลกุลเล็ก
ลำไส้เล็ก	ไขมัน	_ไลเปส →	กรดไขมัน + กลีเซอรอล
	โปรตีนโมเลกุลใหญ่	<u> ทริปซิน</u> →	โปรตีนโมเลกุลเล็ก <u>เปปติเดส</u> ุ กรดอะมิโน
	แป้ง <u>อะไมเลส</u>	มอลโตส	<u>มอลเตส</u> กลูโคส + กลูโคส
		ซูโครส	<u>ชูเครส</u> → กลูโคส + ฟรุกโตส
		แลกโตส	<u>แลกเตส</u> → กลูโคส + กาแลกโตส

การถนอมอาหารและการแปรรูปอาหาร

เนื่องจากอาหารสดเกิดการเปลี่ยนแปลงได้ง่าย อาจเนื่องจากจุลินทรีย์ปล่อยน้ำย่อยออกมาย่อยอาหาร ทำให้ อาหารบูดเน่าหรือเกิดสารพิษอันจะเป็นอันตรายต่อร่างกายเมื่อบริโภคเข้าไป หรือเกิดจากน้ำย่อยในผัก ผลไม้ ทำให้ อาหารเปลี่ยนแปลงไปทำให้สุก ผลที่สุดเน่าเสียหาย

จุดประสงค์ของการถนอมอาหารและแปรรูปอาหาร

- 1. เพื่อเก็บอาหารไว้ได้นานๆ โดยไม่เน่าเสีย สุกงอม
- 2. เพื่อให้ได้อาหารรสชาติใหม่ ซึ่งแปลกไปกว่าเดิม
- 3. เพื่อการส่งออก สะดวกในการขนย้ายไปไกลๆ ซึ่งต้องใช้เวลานาน

การถนอมอาหาร ใช้หลักการระงับการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ และหยุดการทำงานของน้ำย่อยในอาหาร ทำได้ โดยการควบคุมอุณหภูมิ (ใช้ความร้อน ความเย็น), ทำให้แห้ง, ใส่สารเคมี (สารกันบูด กันหืน)

การแปรรูปอาหาร เพื่อสะดวกในการเก็บ การบรรจุ และการขนส่ง ต้องน้ำเทคโนโลยีในการถนอมอาหารมาใช้ ประโยชน์ด้วย เป็นการทำให้ผลผลิตทางการเกษตรมีคุณค่ามากขึ้น ได้ราคาขึ้น ไม่ต้องกลัวของเสียหาย

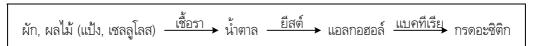
หลักการถนอมอาหาร ใช้วิธีการต่างๆ เพื่อเก็บอาหารไว้ได้นานกว่าธรรมดา โดยที่อาหารยังคงสภาพดีอยู่ บางครั้ง ต้องแปรสภาพอาหาร เพื่อความสะดวกในการบรรจุหีบห่อและขนส่งไปไกลๆ

วิธีการถนอมอาหาร

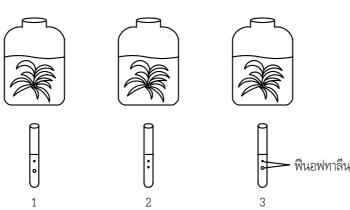
1. วิธีทางกายภาพ

- 1.1 ควบคุมอุณหภูมิ
 - ใช้ความร้อน ทำลายจุลินทรีย์ในนม อาหารกระป่อง (ยิ่งใช้ความร้อนสูงคุณค่าก็ยิ่งลดลง)
 - ใช้ความเย็น เพื่อยับยั้งการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ เช่น การแช่น้ำแข็ง หรือการแช่แข็ง
- 1.2 การทำให้แห้ง เช่น ตากแดด อบ จุลินทรีย์จะขาดความชื้น ไม่เจริญเติบโต
- 1.3 การฉายรังสีแกมมา จาก Co-60 จะทำให้อาหารสุกช้าลง ไม่เน่า และไม่งอก และยังปลอดภัยจาก เชื้อโรค และพยาธิต่างๆ ไม่เกิดอันตรายแต่อย่างใด เพราะไม่มีการตกค้าง

- **2. วิธีทางเคมี** ใส่สารต่างๆ ลง
 - 2.1 เติมเกลือ ทำให้อาหารเค็ม เช่น ไข่เค็ม ปลาเค็ม
 - 2.2 เติมน้ำตาล ทำให้อาหารหวานจัด เช่น แยม ผลไม้กวน
- 2.3 ใส่สารกันบูด หรือกันหืน ในปริมาณที่เหมาะสม เช่น กรดซอร์บิก กรดเบนโซอิกกันบูด ส่วนกรดโพร-พิออนิกกันหืน ในอุตสาหกรรมทำเนยแข็ง
 - 3. วิธีทางชีวภาพ ได้แก่ การทำอาหารหมักดอง โดยจุลินทรีย์ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงจนเกิดกรด ทำให้เปรี้ยว



การทดลอง การทำผักดอง



การทดลองที่	จำนวนหยด NaOH
1. ผัก + น้ำ	10
2. ผัก + น้ำเกลือ	6
3. ผัก + น้ำซาวข้าวละลายเกลือ	18

สรุปผลการทดลอง หลอดที่ 3 เป็นกรดมากที่สุด เพราะมีอาหารของจุลินทรีย์ (น้ำชาวข้าว) เมื่อเป็นกรดมากก็ใช้ NaOH มาก จึงจะเป็นกลาง และเป็นเบส จึงเกิดสีแดงบานเย็น (ฟีนอฟทาลีนอยู่ในกรดจะไม่มีสี, แต่อยู่ในเบสมีสีแดง บานเย็น)

สารปรุงแต่งอาหาร

สารปรุงแต่งอาหาร หมายถึง สิ่งที่มนุษย์จงใจใส่ลงไปในอาหาร เพื่อจุดประสงค์ต่างๆ ดังนี้

- 1. เพื่อให้อาหารน่ารับประทาน เช่น มีสีสวย กลิ่นหอม และรสชาติดี
- 2. เพื่อเพิ่มคุณค่าทางอาหาร เช่น วิตามิน C ในอาหารกระป๋อง, เติมแคลเชียมลงในนม, เติมไอโอดีนในเกลือ
- 3. เพื่อกันเสีย กันบูด กันหืน ส่วนมากจะเป็นอาหารแปรรูป

สารปรุงแต่งที่ใส่ลงในอาหารอาจจะมีประโยชน์หรือไม่มีประโยชน์ก็ได้ แต่ไม่ควรจะมีโทษต่อร่างกาย เพราะสาร ปรุงแต่งที่นิยมใส่ในอาหาร ดังตาราง

สารปรุงแต่ง	ชนิดไม่อันตราย (แท้)	ชนิดอันตราย (ปลอม)	อันตรายจากของปลอม
ন্ত	สีจากธรรมชาติ	สีสังเคราะห์อนินทรีย์	มีโลหะหนักปนอยู่ เช่น ตะกั่ว โครเมียม
ผงชูรส	โมโนโซเดียมกลูตาเมต	โซเดียมเมตาฟอสเฟต	มักมีบอแรกซ์ และกรดบอริคปนอยู่
น้ำส้มปรุงรุส	กรดอะซิติก	กรดซัลฟิวริกปนอยู่	กัดเยื่อบุทางเดินอาหาร
สารทำให้เนื้อนุ่ม	ยางมะละกอ, น้ำสับปะรด	โซเดียมคาร์บอเนต	คลื่นไส้ อาเจียน กัดเยื่อบุทางเดินอาหาร
49	عارض ج	با ا	. व व व

- **สีใส่อาหาร** สีจากธรรมชาติ ไม่เป็นอันตรายต่อร่างกาย เช่น สีเขียวจากใบเตย สีเหลืองจากลูกตาลหรือขมิน
 - สีสังเคราะห์ ถ้าเป็นสีสังเคราะห์อินหรีย์ที่อนุญาตให้ใส่อาหาร ใช้ได้ แต่ถ้ามากเกินก็เกิดอันตราย ส่วนสีสังเคราะห์อนินทรีย์อันตรายมาก ห้ามใส่อาหารเพราะมิโลหะหนักหลายชนิด เช่น ตะกั่ว โครเมียม แคดเมียม เป็นส่วนประกอบ

ผงชุรส

- เป็นเกลือโซเดียมของกรดกลูตามิก นอกจากทำให้อาหารมีรสกลมกล่อมอร่อย แล้วยังมีคุณสมบัติ ลดกลิ่นคาว ลดความขม ถ้าใส่เพียงเล็กน้อยไม่ก่อให้เกิดอันตราย เพราะเป็นกรดอะมิโน ชนิดหนึ่ง แต่ถ้าใช้มากเกินไปกรดกลูตามิกสูงเกินไป ทำให้สมดุลระหว่างกรดอะมิโนชนิดอื่นๆ ในร่างกายเสียไป หญิงมีครรภ์อาจมีลูกพิการเมื่อคลอด
- **น้ำส้มสายชู -** ปรุงแต่งให้รสเปรี้ยว มีชนิดหมักจากผลไม้ เช่น องุ่น แอปเปิ้ล มีคุณค่าสูง, ชนิดกลั่นแล้ว ทำให้เจือจางเป็นกรดอินทรีย์กัดเนื้อเยื่อน้อยกว่าน้ำส้มปลอมที่มีกรดซัลฟิวริกปน
- **น้ำตาลเทียม** บางชนิดหวานมากกว่าน้ำตาล แต่บางชนินหวานน้อยกว่า และบางชนิดเป็นสารก่อมะเร็ง ปัจจุบัน นิยมใส่ในอาหารหวานชนิดลดความอ้วน เช่น น้ำอัดลม กาแฟ ไอศกรีม
- โพแทสเซียมในเตรดใช้เป็นสารกันบูดและทำให้เนื้อมีสีแดงสด เช่น เนื้อเค็ม เนื้อสวรรค์ กุนเชียง หมูยอ ไส้กรอก ทำให้เป็นโรคกระเพาะอาหารและลำไส้ อาจเป็นสาเหตุของมะเร็งตับ มะเร็งกระเพาะปัสสาวะ
- น้ำประสานทองหรือผงกรอบ นิยมใส่ในลูกชิ้น ทอดมัน และผลไม้ดอง อันตรายต่อระบบ บอแรกซ์ ทางเดินอาหาร สมอง และไตอย่างมาก อาจทำให้ไตพิการและตายได้
- กรดซาลิซาลิค เกิดแผลในกระเพาะอาหาร เป็นพิษต่อระบบประสาท เป็นแผลตามตัว
- กรดโพรพิออนิก เติมลงในเนย ขมนปัง ป้องกันไม่ให้สารอาหาร (กรดไขมันไม่อิ่มตัว) รวมกับ ก๊าซออกซิเจนในอากาศ

สารพิษในอาหาร

1. พิษที่เกิดเองตามธรรมชาติ เช่น

- สารอะฟลาทอกซิน จากเชื้อราแอสเปอร์จิลลัส ฟลาวัส (สลายที่ 260°C) ต้องหลีกเลี่ยงการกินอาหารที่ ขึ้นรา เช่น ถั่วลิสง หอม กระเทียม พริกปน
 - สารพิษในเห็ด ลูกเนียง ผักเสี้ยน มันสำปะหลัง ปลาปักเป้า แมงดาทะเลบางชนิด
 - พยาธิในปลาดิบ จุลินทรีย์ในแหนม และอาหารทะเล ทำลายอวัยวะ เช่น ตับ สมอง

2. พิษที่เกิดจากการกระทำของมนุษย์ เช่น

- ยาฆ่าแมลง ตกค้างในผัก และสัตว์น้ำ โดยเฉพาะประเภทที่สลายตัวช้า เช่น พาราคว๊อต, ดีดีที
- ฮอร์โมนเร่งการเจริญเติบโต ปุ๋ยเคมี
- สารปรุงแต่งอาหารแปลกปลอม เช่น สารกันบูดและกันหืน ผงชูรสปลอมที่ใส่ลงในอาหาร

อันตรายที่เกิดจากการบริโภคอาหารมีพิษ

- พิษเฉียบพลัน มีอาการท้องเสียรุนแรง คลื่นไส้ อาเจียน หายใจไม่ออก เป็นอัมพาต อาจถึงตายได้
- พิษเรื้อรัง สะสมในร่างกาย ร่างกายทรุดโทรมลงเรื่อยๆ ถ้าตรวจพบช้าอาจสายจนรักษาไม่ได้

ประชากรและการขาดแดลนอาหาร

ขาดแคลนอาหาร (ทุพภิกขภัย) เป็นปัจจัยแรกที่จะเกิดขึ้นเมื่อประชากรโลกมีมากขึ้น ผลผลิตทางการเกษตร ไม่เพียงพอ ต้องพยายามศึกษาส่งเสริมให้เพิ่มผลผลิตทางอาหาร ทั้งปริมาณและคุณภาพทั่วโลก (อีกประมาณ 50 ปี จะมีประชากรโลกเพิ่มขึ้นอีกเท่าตัว คือ จะมีถึง 1 หมื่นล้านคน)

วิธีแก้ไข

- 1. เพิ่มผลผลิตรทางการเกษตร โดยการคัดเลือกพันธุ์ การปรับปรุงดิน การใช้ปุ๋ย การจัดระบบการชลประทาน และการกำจัดศัตรูพืช
 - 2. ควบคุมจำนวนประชากร โดยลดอัตราเพิ่มของประชากร

ขาดสารอาหาร พบมากในประเทศด้อยพัฒนา เนื่องจากขาดความรู้ด้านโภชนาการ ไม่เอาใจใส่ในเรื่องการบริโภค อาหาร ความยากจนก็เป็นสาเหตุหนึ่ง ประเทศไทยมีเด็กขาดโปรตีนอันดับ 1 นอกนั้นเป็นเกลือแร่ วิตามิน เช่น ไอโอดีน เหล็ก แคลเชียม วิตามิน A B เป็นต้น

โภชนาการที่ดี คือ การรับประทานอาหารครบทุกหมู่ในทุกมื้อ และมีปริมาณเพียงพอเหมาะสมกับสภาพร่างกาย จะทำให้แข็งแรง เจริญเติบโต ผิวสดใสนุ่มเนียน ผมเป็นเงางาม จิตใจแจ่มใส สุขภาพทั่วๆ ไปดี

ทุโภชนาการ (Malnutrition) เป็นสภาพผิดปกติที่เกิดจากโภชนาการไม่เหมาะสม แบ่งเป็น 2 ประเภท คือ

- 1. โภชนาการเกินควร (Over nutrition) ทำให้เกิดโรคอ้วน แต่อาจเกิดจากพันธุกรรม กระบวนการเคมีและ ร่างกาย การออกกำลังกาย เพิ่มไขมันในเซลล์ จำนวนเซลล์ไขมันเพิ่มขึ้น การรับประทานวิตามิน A D E มากไป ร่างกาย จะผิดปกติ
- 2. โภชนาการขาดแคลน (Under nutrition) พบในประเทศที่กำลังพัฒนา เป็นปัญหาใหญ่กว่าโภชนาการเกินควร โดยเฉพาะการขาดแคลนโปรตีน และแคลอรี อาจจะขาดตอนมารดาตั้งครรภ์หรือตั้งแต่เด็ก

ตารางสรุปการทดสอบสารอาหาร

สารอาหาร	สารที่ใช้ทดสอบสารอาหาร	ผลที่สังเกตเห็นได้
น้ำตาลกลูโคส	สารละลายเบเนดิกต์ (สีฟ้า)	เมื่อต้มเกิดตะกอนสีส้มแดง
น้ำตาลซูโครส	สารละลายเบเนดิกต์ (สีฟ้า)	เมื่อต้มเกิดสีเขียว-เหลือง (หยดกรดก่อน
		ต้มจึงจะเกิดตะกอนสีส้มแดง)
แป้ง (สุก)	สารละลายไอโอดีน (สีน้ำตาลแดง)	เกิดสีม่วงเข้มหรือน้ำเงินเข้ม (ถ้าต้มกับกรด
		จะเกิดสีส้มแดงกับเบเนดิกต์)
<u> </u>	สารละลายเบเนดิกต์, สารละลายไอโอดีน	ไม่ให้ผลทั้งกับเบเนดิกต์และไอโอดีน แต่ถ้า
		ต้มกับกรดนาน 5-10 ชั่วโมง จะเกิดสีส้ม
		แดงกับเบเนดิกต์
ไขมัน	ไม่ใช้สารทดสอบ แต่ถูกับกระดาษ	เกิดรอยโปร่งแสงซึ่งหยดน้ำลงไปจะไม่ซึม
โปรตีน	วิธีที่ 1 ใช้ใบยูเรต (จุนสี + NaOH) สีฟ้า	เกิดสีม่วง
	วิธีที่ 2 ใช้กรดในตริกเข้มข้น, แอมโมเนีย	เกิดสีเหลือง เมื่อหยดแอมโมเนียจะเหลือง
		เข้มขึ้น
วิตามินซี	แป้งสุก + สารละลายไอโอดีน (สีน้ำเงิน)	สีน้ำเงินจะจางหายไป (สีน้ำเงินหายเร็ว
(กรดแอสคอบิค)		แสดงว่ามีวิตามินซีมาก)
น้ำสัมสายชู (แท้)	เมทิลไวโอเลต (สีม่วง)	สีม่วงเหมือนเดิม
กรดอะซิติก		
กรดซัลฟิวริก	เมทิลไวโอเลต (สีม่วง)	สีม่วงเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงินหรือเขียว
(ปลอม เป็นกรดแร่)		

แบบทดสอบ

จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

- 1. สารอาหารจำพวกคาร์โบไฮเดรตต่อไปนี้ ข้อใดจัดอยู่ในจำพวกเดียวกัน
 - 1) กลูโคส แลกโตส กาแลกโตส
- 2) ซูโครส มอลโตส แลกโตส
- 3) มอลโตส กลูโคส ฟรุกโตส
- 4) ฟรุกโตส กาแลกโตส มอลโตส
- 2. อาหารที่รับประทานแต่ละมื้อ ส่วนใหญ่มีคาร์โบไฮเดรตมากกว่าโปรตีนและไขมัน แต่เมื่อวิเคราะห์สารอาหารที่เก็บ ในส่วนต่างๆ ของร่างกาย พบคาร์โบไฮเดรตน้อยที่สุด ที่เป็นเช่นนี้เพราะเหตุใด
 - ก. เปลี่ยนเป็นไขมัน

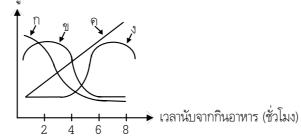
ข. เปลี่ยนเป็นโปรตีน

ค. เกิดการสลายตัวเร็ว

ง. เป็นเชื้อเพลิงในการสร้างพลังงาน

- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.
- 3. กราฟเส้นใดแสดงระดับปริมาณกลูโคสในเลือดหลังจากกินอาหารเช้าไปแล้ว





- 1) เส้น ก
- เส้น ข
- 3) เส้น ค
- 4) เส้นง

4. ข้อสรุปใด**ถูกต้อง**

กรดไขมัน	จำนวนอะตอมคาร์บอน	จุดหลอมเหลว (°C)
А	16	63
В	18	70
С	18	16
D	18	- 5
E	18	-11

- ก. A B C เป็นกรดไขมันอิ่มตัว
- ข. B มีจำนวนอะตอมของไฮโดรเจนมากกว่า D
- ค. D E เป็นของเหลว ถ้าเติมไฮโดรเจนเข้าไปจะได้กรดไขมันที่เป็นของแข็ง
- ง. B มีจำนวนอะตอมของไฮโดรเจนเท่ากับ C เพราะมีจำนวนคาร์บอนเท่ากัน
- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

5. ข้อใด**ถูกต้อง**

- ก. การรับประทานอาหารที่ปรุงจากถั่วเมล็ดแห้งชนิดเดียวเป็นเวลานาน อาจทำให้ขาดโปรตีนบางชนิดได้
- ข. รับประทานไขมัน 20 กรัม โปรตีน 10 กรัม จะได้พลังงานเท่ากับรับประทานคาร์โบไฮเดรต 55 กรัม
- ค. ผู้สูงอายุมีความต้องการโปรตีนมากขึ้น เพื่อนำไปช่อมแชมส่วนที่สึกหรอและเสริมสร้างให้เกิดความสมบูรณ์
- ง. โปรตีนเกษตรผลิตจากโปรตีนจากพืชและโปรตีนจากสัตว์ผสมกัน พร้อมทั้งเติมกรดอะมิโนจำเป็นบางตัว และวิตามินเข้าไป
- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

6.

สารอาหาร	พลังงานที่ให้ (kcal/g)	องค์์ประกอบ	การเปลี่ยนแปลง
А	4	ธาตุ X, Y, Z	เปลี่ยนเป็นสารอาหาร C ได้
В	4	ธาตุ X, Y, Z และ M	เปลี่ยนเป็นสารอาหาร C ได้
С	9	ธาตุ X, Y, Z	ไม่สามารถเปลี่ยนเป็นสารอาหาร A และ B ได้

จากข้อมูลในตาราง จะสรุปได้ว่าอย่างไร

- 1) สารอาหาร C มีความสำคัญที่สุด
- 2) สารอาหาร B ใช้ทดแทนสารอาหาร A ได้
- 3) สารอาหาร A และ B ใช้ทดแทนสารอาหาร C ได้
- 4) สารอาหาร C มีธาตุที่เป็นองค์ประกอบบางชนิดในปริมาณสูงกว่าในสารอาหาร A
- 7. จากการสำรวจเด็กในหมู่บ้าน พบเด็กชายชนัญ มีลักษณะที่ต่างจากเด็กอื่นเนื่องจากเตี้ยกว่าปกติ ผมบางกรอบและ หักขาดง่าย ตัวผอม กล้ามเนื้อลีบเล็ก ทั้งนี้เพราะขาดสารอาหารชนิดใดบ้าง
 - 1) โปรตีน คาร์โบไฮเดรต ไขมัน
- 2) ไขมัน เกลือแร่ คาร์โบไฮเดรต
- 3) คาร์โบไฮเดรต เกลือแร่ โปรตีน
- 4) โปรตีน ไขมัน เกลือแร่
- 8. เกลือแร่ในข้อใดที่ธาตุทั้งสองมีบทบาทในร่างกายคล้ายกัน
 - ก. เหล็กและแคลเซียม

- ข. โซเดียมและไอโอดีน
- ค. โพแทสเซียมและโซเดียม
- ง. ฟอสฟอรัสและแคลเซียม

1) ก. และ ข.

2) ข. และ ค.

3) ค. และ ง.

- 4) ก. และ ง.
- 9. จากตารางสาร ก และ ข คืออะไรตามลำดับ

สารที่ใช้	ผลที่สังเกตได้จากการละลาย									
	ในน้ำ	ในน้ำมันพืช								
ก	ไม่ละลาย แยกเป็นชั้น	ละลายรวมเป็นเนื้อเดียวกัน								
웹	ละลายรวมเป็นเนื้อเดียวกัน	ไม่ละลาย เป็นตะกอน								

1) วิตามิน B₁ วิตามิน D

2) น้ำมันตับปลา วิตามิน K

3) วิตามิน B₂ วิตามิน E

4) วิตามิน A กรดแอสคอร์บิก

10.	ในการทำข้าวผัดไขใส่คะน้	้า วิตามินที่สูญเสียไปมากที่สุ	ุเด คืออะไร							
	1) วิตามินบี 1 และวิตามิ		2) วิตามินซี และวิตามินบี 2							
	3) วิตามินบี 1 และวิตามิ		4) วิตามินบี่ 1 และวิตา	เมินบี 12						
11.	(ก.) (ข.) และ (ค.) เป็นกา	รเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นจากก	ารทดสอบดังตาราง							
	การทดสอบสาร	สารละลาย คอปเปอร์ซัลเฟตในเบส	เติมกรดแล้วหยด สารละลายเบเนดิกต์	สารละลาย ไอโอดีน						
	ซูโครส แป้งมัน	ไม่เปลี่ยนแปลง ไม่เปลี่ยนแปลง	ตะกอนสีแดงอิฐ (ค.) (ข.) สีน้ำเงิน							
	นมถั่วเหลือง สำลี	สีม่วงเข้ม (ก.)	ไม่เปลี่ยนแปลง ไม่เปลี่ยนแปลง	ไม่เปลี่ยนแปลง ไม่เปลี่ยนแปลง						
12.	3) สีม่วงเข้ม ไม่เปลี่ยนเ	อนสีแดงอิฐ สีน้ำเงิน	4) ไม่เปลี่ยนแปลง ตะก	นแปลง สีน้ำเงิน าอนสีแดงอิฐ ไม่เปลี่ยนแปลง						
	ก. อะไมเลส ค. ไลเปส	2) ข. และ ค.	ข. เปปซิน ง. แลกเตส 3) ค. และ ง.							
13.	ในการรับประทานข้าวไก่ท 1) กระเพาะ ลำไส้เล็ก 3) ปาก ลำไส้เล็ก	อด จะมีจุดเริ่มต้นการย่อยล	สลายสารอาหารที่ใดบ้าง 2) ปาก กระเพาะ 4) ปาก กระเพาะ ลำไ	ส์เล็ก						
14.	กลางคืน และมีผิวหนังแห้	ัง เธอขาดสารใด		ธอรู้สึกมองไม่เห็นอะไรเลยในเวลา						
			3) วิตามินเอ	4) วิตามินเค						
15.		าอบด้วย คาร์โบไฮเดรต โปรเ								
		2) 5:3:1:1	3) 5:2:2:1	4) 3:5:1:1						
16.	ก. หยดยางมะละกอ ค. เคี้ยวข้าวให้ละเอีย	ลงในหม้อที่กำลังต้มเนื้อ _บ ด	 ผสมน้ำสับปะรดกับ ผสมทริปชินกับไลเบ 	ไส						
	1) ก.	2) 1.	3) ก. และ ง.	4) ก., ค. และ ง.						

17. หลอด A B C และ D บรรจุสารละลายไม่มีสี ซึ่งอาจเป็นกรดอะซิติก หรือกรดซัลฟิวริก เมื่อนำมาผสมกัน ดังตาราง โดยทุกการผสมจะหยดสารละลายเมทิลไวโอเลตลงไปด้วย

การผสม	ที่สังเกตได้
A กับ B	สารละลายเป็นสีเขียว
B กับ C	ไม่มีการเปลี่ยนแปลง
C กับ D	สารละลายเป็นสีน้ำเงิน

ข้อใด**ถูก**

- 1) A และ B เป็นหลอดที่ใส่กรดอะซิติก C และ D เป็นหลอดที่ใส่กรดซัลฟิวริก
- 2) A และ C เป็นหลอดที่ใส่กรดอะซิติก B และ D เป็นหลอดที่ใส่กรดซัลฟิวริก
- 3) A และ B เป็นหลอดที่ใส่กรดซัลฟิวริก C และ D เป็นหลอดที่ใส่กรดอะซิติก
- 4) A และ D เป็นหลอดที่ใส่กรดซัลฟิวริก B และ C เป็นหลอดที่ใส่กรดอะซิติก

18. ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) นม[ี]ที่ผ่านอุณหภูมิ 71 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที ป็นการฆ่าเชื้อโรคทุกชนิด จึงเหมาะสำหรับทารก
- 2) การฉายรังสีแอลฟาจากสารโคบอล-60 ที่กล้วยหอม เป็นการทำลายเอนไซม์บางส่วนที่อยู่ในกล้วยหอม
- 3) เกลือแคลเซียมของกรดโพรพิโอนิก ที่ใช้เติมลงไปในขนมปัง และเนยแข็งนั้น เพื่อป้องกันไม่ให้สารอาหาร ทำปฏิกิริยากับออกซิเจนในอากาศ
- 4) อาหารกระป๋องถูกฆ่าเชื้อโรคที่ทำให้อาหารเสียโดยการอุ่นที่อุณหภูมิ 63 องศาเซลเซียส ภายใต้ความดันเป็น เวลา 30 นาที แล้วทำให้เย็นลงทันที
- 19. การแปรรูปอาหารข้อใด ใช้หลักการถนอมอาหารแตกต่างจากข้ออื่น
 - 1) นมเปรี้ยว
- 2) น้ำส้มสายชู
- 3) มะม่วงแช่อิ่ม
- 4) กระหล่ำปลีดอง

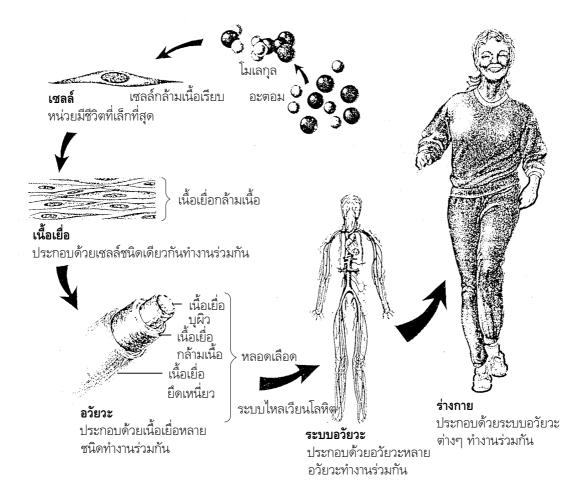
20. ข้อใดถูก

- 1) ผลไม้ดองที่กรอบผู้ผลิตแช่ด้วยโซเดียมคาร์บอเนต ถ้ารับประทานเป็นประจำจะทำให้ไตพิการ
- 2) เนื้อแห้งที่มีสีสดผู้ผลิตทาด้วยดินประสิว ถ้ารับประทานเป็นประจำจะทำให้เม็ดเลือดแดงเสื่อมคุณภาพ
- 3) เนื้อที่คลุกด้วยน้ำสับปะรดจะนุ่มกว่าที่คลุกด้วยโซเดียมคาร์บอเนต แต่ถ้ารับประทานเป็นประจำจะกัดเยื่อบุอ่อน ของระบบทางเดินอาหาร
- 4) อาหารที่ปรุงแต่งด้วยสีย้อมผ้ามีสีสันสวยงามกว่าปรุงแต่งด้วยสีที่รับประทานได้ ถ้ารับประทานเป็นประจำจะเป็น พิษต่อระบบประสาท

เฉลย

1. 2) **2.** 4) **3.** 1) **4.** 2) **5.** 1) **6.** 3) **7.** 4) **8.** 3) **9.** 4) **10.** 1) **11.** 4) **12.** 2) **13.** 4) **14.** 3) **15.** 3) **16.** 3) **17.** 4) **18.** 3) **19.** 3) **20.** 2)

ร่างกายของเรา



การจัดระบบการทำงานของร่างกาย

เชลล์ (Cell) เป็นหน่วยมีชีวิตที่เล็กที่สุด ภายในเชลล์ประกอบด้วยโมเลกุลของสารต่างๆ ทั้งสารอินทรีย์และ สารอนินทรีย์

เนื้อเยื่อ (Tissue) ประกอบด้วย**เซลล์ชนิดเดียวกัน**หลายเซลล์ทำงานร่วมกัน เช่น เนื้อเยื่อบุผิว เนื้อเยื่อยึดเหนี่ยว เนื้อเยื่อประสาท เนื้อเยื่อกล้ามเนื้อ และเนื้อเยื่อเลือด (เนื้อเยื่อกล้ามเนื้อและเนื้อเยื่อกระดก พบในบางอวัยวะเท่านั้น)

อวัยวะ (Organ) ประกอบด้วยเนื้อเยื่อหลายชนิดทำงานร่วมกัน เช่น ผิวหนัง หลอดเลือด หัวใจ สมอง มัดกล้าม-เนื้อ บางอวัยวะทำหน้าที่มากกว่า 1 ระบบ เช่น ตับ ตับอ่อน ปอด ไต และผิวหนัง

ระบบอวัยวะ (Organ system) ประกอบด้วยหลายอวัยวะทำงานร่วมกัน เช่น ระบบย่อยอาหาร ระบบไหลเวียน ร่างกาย (Body) เป็นหน่วยใหญ่ที่สุด แบ่งการทำงานออกเป็น 10 ระบบ ได้แก่ ระบบย่อยอาหาร ระบบไหลเวียน โลหิต ระบบหายใจ ระบบขับถ่าย ระบบห่อหุ้มร่างกาย ระบบโครงกระดูก ระบบกล้ามเนื้อ ระบบประสาท ระบบต่อมไร้ท่อ และระบบสืบพันธุ์

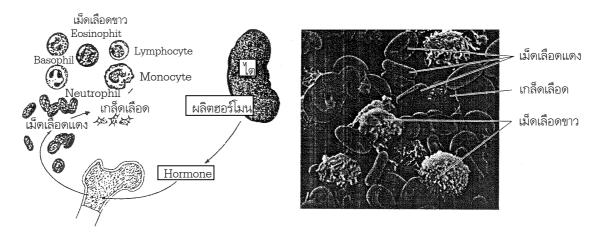
ระบบการทำงานของร่างกาย

ร่างกายของเราแบ่งการทำงานออกเป็น 10 ระบบ แต่ละระบบมือวัยวะที่สำคัญทำงานร่วมกัน ในบทเรียนนี้จะกล่าว ถึงระบบต่อไปนี้

ระบบการทำงาน	อวัยวะสำคัญในระบบต่างๆ
1. ระบบห่อหุ้มร่างกาย	ผิวหนัง ขน (ผม) เล็บ
2. ระบบโครงกรุะดูก	กระดูกแข็ง กระดูกอ่อน ข้อต่อ เอ็น (Ligament)
3. ระบบกล้ามเนื้อ	มัดกล้ามเนื้อ เอ็น (Tendon)
4. ระบบประสาท	สมอง ไขสันหลัง เส้นประสาท หน่วยรับสัมผัสต่างๆ
5. ระบบต่อมไร้ท่อ	ต่อมไร้ท่อต่างๆ ต่อมใต้สมอง ต่อมไทรอยด์ ต่อมหมวกไต ต่อมในตับอ่อน

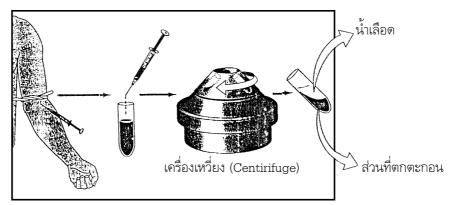
ภาพแสดงการสร้างเลือดและส่วนประกอบสำคัญ

ไต ผลิตฮอร์โมนไปกระตุ้นไขกระดูก ให้ผลิตทั้งเม็ดเลือดแดง (RBC) เม็ดเลือดขาว (WBC) และเกล็ดเลือด (Platelet) ดังภาพ



การตรวจหาส่วนประกอบของเลือด

การเจาะเลือดจากหลอดเลือด นำไปเข้าเครื่องเหวี่ยง (Centrifuge) เลือดจะแยกเป็น 2 ส่วน ส่วนที่เป็นน้ำเลือด (Plasma) ประมาณ 55% และส่วนที่ตกตะกอน ประมาณ 45%



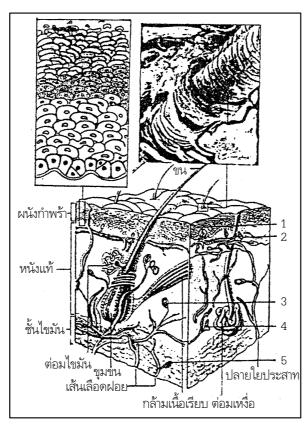
ส่วนประกอบของเลือด	ปริมาณ	หน้าที่
น้ำเลือด (Plasma)		
1. น้ำ	91 - 92%	เป็นตัวทำละลาย ลำเลียง
2. อาหาร น้ำย่อย ฮอร์โมน	7 - 8%	ลำเลียงไปให้เซลล์ต่างๆ
3. ของเสีย ยูเรีย แอมโมเนีย	1 - 2%	ลำเลียงออกจากร่างกาย
ส่วนที่ตกตะกอน	(ลูกบาศก์มิลลิเมตร)	
เม็ดเลือดแดง	4.5 - 5 ล้าน	ลำเลียงกู๊าซ ${\sf O}_2$ และ ${\sf CO}_2$
เม็ดเลือดขาว	6 - 8 พัน	ทำลายเชื้อโรค
เกล็ดเลือด	2.5 - 5 แสน	ช่วยให้เลือดแข็งตัว

ระบบห่อหุ้มร่างกาย

ผิวหนัง เป็นอวัยวะที่สำคัญที่สุดในระบบห่อทุ้มร่างกาย ประกอบด้วยเนื้อเยื่อหลายชนิด ได้แก่ เนื้อเยื่อบุผิว ต่อมไขมัน ต่อมเหงื่อ ูเส้นเลือด เส้นประสาท กล้ามเนื้อ กว้างประมาณ 2 ตารางเมตร หนัก 3 กิโลกรัม หนา 1-3 มิลลิเมตร มีเลือดไปเลี้ยงประมาณ 30%

- 1. โครงสร้างภายนอกของผิวหนัง มีขน เล็บ ผิวในส่วนต่างๆ มีลักษณะแตกต่างกัน เช่น

 - ฝามือ มีรอยลึกตื้นเป็นลายมือ มีประโยชน์ในการหยิบ ่จับวัตถุไม่ให้ลื่นหลุดมือ ไม่มีขุมขน
 ปลายนิ้วมือ ดูจากรอยพิมพ์หมึก เป็นรอยริ้ว วนเป็นกันหอย ใช้เป็นหลักฐานประกอบคดีได้
 ผิวบริเวณแขน เนื้อเยื่อเป็นร่อง มีขนตามรอยบุ๋ม
- 2. โครงสร้างภายในของผิวหนัง ศึกษาจากภาพตัดลึก แบ่งออกเป็น 3 ชั้น ดังนี้



2.1 ผิวหนังกำพร้า ประกอบด้วยเซลล์เรียงซ้อนกัน

ชั้นบนๆ เป็นชั้นของเซลล์ที่ตายแล้ว ชั้นล่างๆ ซึ่งติดกับหนังแท้ ยังมีชีวิตอยู่ ทำหน้าที่แบ่งเซลล์ผิวหนัง ดันขึ้นไปแทนชั้นบนๆ เซลล์หนังกำพร้าชั้นล่างมีเม็ดสีเมลามิน ป้องกัน รังสีอัลตราไวโอเลต

- **2.2 ผิวหนังแท้** เป็นชั้นที่มีโครงสร้างซับซ้อน
 - เส้นเลือดฝอย มีหน้าที่ปรับอุณหภูมิให้กับร่างกาย ถ้าหนาวจะตีบ ร้อนจะโป่งพอง
 - เส้นประสาทและปลายประสาทรับความรู้สึก
 - ต่อมไขมัน ขับไขมันออกทางรูขุมขน เพื่อกันน้ำภายนอกเข้า (ฝ่ามือ ฝ่าเท้า)
 - ต่อมเหงื่อ ผลิตเหงื่อซึ่งมีน้ำ ยูเรีย เกลือแร่
 - กล้ามเนื้อเรียบบริเวณขุมขน หดตัวทำให้ขนลุก
- **2.3 ชั้นไขมัน** เรียกว่า ไขมันใต*้*ผิวหนัง เป็นฉนวนความร้อน และทำให้ผิวหนังตึง กันการกระเทือน เมื่อมี อายุมากชั้นไขมันเสื่อมไม่เท่ากันทำให้มีลักษณะเหยื่วย่น

ปลายประสาท

ชั้นหนังกำพร้า ปลายประสาทรับสัมผัส และเจ็บปวด ชั้นหนังแท้ ปลายประสาทรับความร้อน และความเย็น ชั้นไขมัน ปลายประสาทรับแรงกดดัน

การทดลองเกี่ยวกับผิวหนัง

- การหารูต่อมเหงื่อ ใช้สารละลายไอโดอีนป้ายที่นิ้วปล่อยให้แห้ง แล้วกดลงบนกระดาษขาว สังเกตสิ่งที่เกิดบน กระดาษ จะเกิดเป็นจุดสีม่วงบนกระดาษ เนื่องจากเหงื่อละลายไอโอดีนที่แห้งแล้ว ทำปฏิกิริยากับแป้งบนกระดาษ
 - การหาต่อมไขมัน ใช้กระดาษชับมันเช็ดผิวหนังบริเวณใบหน้า สังเกตรอยโปงแสงบนกระดาษ

ปัญหาและการบำรุงรักษาผิวหนัง

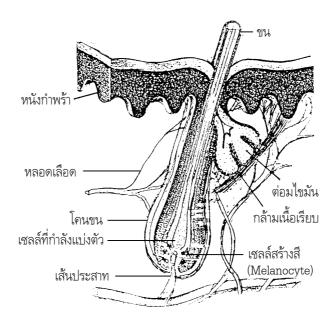
- 1. เชื้อโรค แบคที่เรีย รา ไวรัส ทำให้เกิดกลิ่นตัว อักเสบ เจ็บปวด ป้องกันโดยการรักษาความสะอาด ระวังการ ติดเชื้อ ควรพบแพทย์มากกว่ารักษาเอง
 - 2. สารเคมี เครื่องสำอาง น้ำยาล้างจาน ผงซักฟอก แชมพู ทำให้เกิดการแพ้ ถ้าแพ้ต้องหลีกเลี่ยง
- 3. ผิวแห้งกร้าน หยาบ ส้นเท้าแตก ควรดูแลโดยการใช้ครีมบำรุงผิว ครีมกันแดด แสงแดดเป็นสาเหตุสำคัญ ที่สดที่ทำให้ผิวเหี่ยวย่น
 - 4. อาหาร คนที่ขาดสารอาหารประเภทโปรตีน วิตามิน A B C ผิวจะหยาบไม่นุ่ม เป็นขุย
- 5. อื่นๆ สิว กระ ฝ้า ปาน ไฝ ถ้าเป็นมากผิดปกติก็ควรปรึกษาแพทย์ เช่น สิว เกิดจากฮอร์โมนเพศชายมาก แพทย์อาจจะให้กินยาคุมกำเนิดซึ่งเป็นฮอร์โมนเพศหญิงแต่ไม่ควรใช้เอง และยังต้องรักษาความสะอาดอย่าหมักหมม

สรุปหน้าที่สำคัญของผิวหนัง

- 1. ปกคลุมห่อหุ้มป้องกันอวัยวะที่อยู่ภายใน
- 2. ป้องกันอันตรายต่างๆ โดยเฉพาะเชื้อโรคไม่ให้เข้าสู่ร่างกาย การสูญเสียน้ำ ป้องกันรังสีอันตรายจากดวงอาทิตย์
- 3. ปรับอุณหภูมิให้กับร่างกาย ร่างกายระบายความร้อนทางเหงื่อมากที่สุด มีของเสียถูกขับออกไปบ้าง
- 4. รับความรู้สึกต่างๆ เพราะมีปลายประสาท ทำให้ร่างกายหลบหลีกอันตรายต่างๆ ได้ทัน

เล็บ มีหน้าที่ป้องกันอันตรายที่จะเกิดขึ้นกับปลายนิ้ว และยังช่วยหยิบจับของได้ถนัดแม่นยำ ยิ่งงานละเอียดต้อง ใช้ฝีมือ เช่น เย็บปักถักร้อย การเขียนหนังสือ เล็บที่มีสุขภาพดีต้องสะอาดไม่เป็นแหล่งถ่ายเชื้อโรค เช่น เชื้อรา ทำให้เล็บ เป็นดอกสีขาว เล็บแยกจากปลายนิ้ว กุด ขรุขระไม่เรียบ มีสีสกปรก

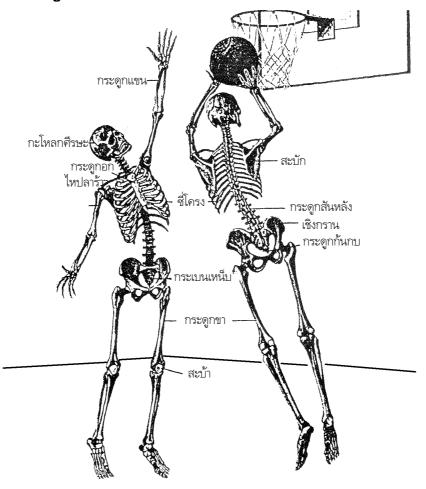
เล็บมีส่วนประกอบคล้ายเขาสัตว์ ส่วนที่ยื่นพ้นนิ้วเป็นส่วนที่ตายแล้ว ส่วนที่ติดกับเนื้อมีชีวิต เล็บยาววันละ 0.1 มิลลิเมตร โดยไม่มีการหยุดจนแก่ตายเช่นเดียวกับผิวหนัง การตัดเล็บไม่ควรตัดให้สั้นเกินไป และไม่ควรคว้านจมูกเล็บ หรือหนังคลุมโคนเล็บ ซึ่งป้องกันเชื้อโรคออก



ขน (ผม) จัดเป็นอวัยวะ จากรูปจะเห็นว่าขุมขนฝังตัวอยู่ในชั้นผิวหนังแท้ ภายในมีเซลล์ที่กำลังแบ่งตัว มีเซลล์ สร้างสี (Melanocyte) ทำให้เส้นขนหรือผมมีสี ซึ่งขึ้นอยู่กับเชื้อชาติ เซลล์ที่ยังมีชีวิตต้องมีประสาท และเลือดไปเลี้ยง หนังศีรษะ มีการลอกหลุดของหนังกำพร้าเหมือนผิวบริเวณอื่น ถ้าลอกมากกว่าปกติเห็นเป็นเกล็ดขาว เรียกว่า **รังแค** เป็นอาการของโรคผิวหนังอย่างหนึ่ง

การสระผม การหวีผมบ่อยๆ นอกจากช่วยขจัดผุ่นละอองและเหาแล้ว ยังเป็นการนวดหนังศีรษะ ทำให้เลือดไป หล่อเลี้ยงรากขนได้มากขึ้น ทำให้เส้นผมแข็งแรงไม่หลุดร่วงง่าย

ระบบโครงกระดูก

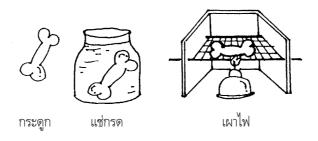


1. กระดูกแข็ง (Bone)

กระดูกแข็งในร่างกายเรามีทั้งหมด 206 ชิ้น แบ่งตามหน้าที่ได้เป็น 2 ชนิด คือ

- กระดูกแกน 80 ชิ้น ได้แก่ แผ่นกะโหลก ใบหน้า กระดูกในหู กระดูกสันหลัง กระเบนเหน็บ กันกบ ซี่โครง อก
 กระดูกรยางค์ 126 ชิ้น ได้แก่ กระดูกแขน ขา ฝ่ามือฝ่าเท้า นิ้วมือนิ้วเท้า ไหปลาร้า สะบัก สะบ้า

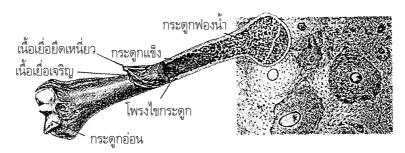
ส่วนประกอบของกระดูก



กระดูกมีสมบัติทั้งแข็งและเหนียว ไม่สามารถหักหรือโค้งงอได้

กระดูกแช่กรดไฮโดรคลอริกจะนิ่มโค้งงอได้ ไม่แข็ง มีลักษณะเหนียว แสดงว่ากรดทำลายส่วนแข็ง ซึ่งประกอบด้วย สาร CaCO₃, Ca₃(PO₄)₂ และ Mg₃(PO₄)₂

กระดูกเผาไฟ มีไขกระดูกและเลือดไหลออกมา เปราะหักง่าย เพราะส่วนเหนียวและส่วนมีชีวิต ได้แก่ เซลล์กระดูก เนื้อเยื่อยึดเหนี่ยวถูกความร้อนทำลายไป



ไขกระดูก (Bone marrow) เป็นอวัยวะที่อยู่ในโพรงกระดูกท่อนโตๆ มีหน้าที่สร้างเม็ดเลือดแดง เม็ดเลือดขาว และเกล็ดเลือด จึงถือว่าไขกระดูกทำหน้าที่ในระบบไหลเวียนโลหิต

การซ่อมแชมกระดูก เยื่อบางๆ ที่อยู่ระหว่างเนื้อเยื่อกระดูกกับไขกระดูก จะสร้างเชลล์กระดูกใหม่เพื่อทดแทน เชลล์กระดูกส่วนที่ตายไป จึงช่อมแชมเชื่อมต่อรอยหักได้เองตามธรรมชาติ การใส่เฝือกทำให้นิ่งช่วยให้กระดูกจัดเรียง ตัวให้เข้าที่คงรูปเดิม

2. กระดูกอ่อน (Cartilage) เด็กอ่อนกระดูกส่วนใหญ่เป็นกระดูกอ่อน เมื่อมีอายุมากขึ้นก็จะกลายเป็นกระดูกแข็ง แต่บางส่วนของร่างกายก็พบกระดูกอ่อนอยู่ เช่น ใบหู ปลายจมูก หลอดลม และข้อต่อต่างๆ ช่วยให้ข้อต่อเคลื่อนไหว ได้สะดวกขึ้น กระดูกอ่อนไม่แข็งแรงเท่ากับกระดูกแข็ง แต่มีการยืดหยุ่นมากกว่า จัดเป็นเนื้อเยื่อยึดเหนี่ยวชนิดหนึ่ง

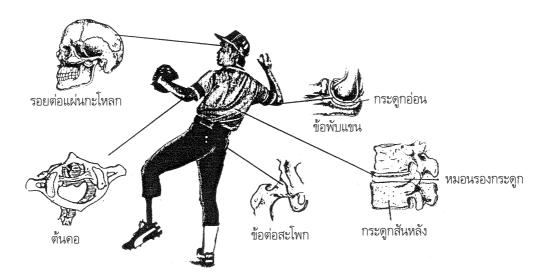
3. ข้อต่อและเอ็น

ช้อต่อ เกิดจากกระดูกตั้งแต่ 2 ชิ้นขึ้นไป ที่อยู่ใกล้กันมาเชื่อมต่อกันโดยมีเอ็นและกล้ามเนื้อช่วยยึด เสริมความ แข็งแรงให้แก่ข้อต่อ เพื่อให้ส่วนต่างๆ ของร่างกายเคลื่อนไหวได้สะดวก

เอ็น เหนียวทนต่อแรงดึง มี 2 ชนิด ได้แก่ เทนดอน (Tendon) ยึดกล้ามเนื้อกับกระดูก เช่น เอ็นร้อยหวาย ส่วนลิกาเมนต์ (Ligament) ยึดกระดูกกับกระดูก

ชนิดของข้อต่อ แบ่งตามลักษณะและทิศทางการเคลื่อนที่ได้ดังนี้

- 1. ชนิดเคลื่อนที่ไม่ได้เลย ได้แก่ รอยต่อแผ่นกระโหลก มีลักษณะคล้ายฟันปลา เชื่อมกันสนิท
- **2. ชนิดเคลื่อนได้เล็กน้อย** ได้แก่ รอยต่อกระดูกสันหลังแต่ละข้อ มีกระดูกอ่อนทำหน้าที่เป็นหมอนรองกระดูก และรอยต่อกระดูกชี่โครงกับอก ทำให้ขยับได้เล็กน้อยช่วยในการหายใจเต็มปอด
 - 3. ชนิดเคลื่อนไหวได้มาก มีหลายแบบแบ่งตามลักษณะของกระดูกที่มาต่อกันและทิศทางการเคลื่อนไหว ดังรูป
 - 3.1 แบบบานพับ เคลื่อนที่ขึ้นลงได้ทิศทางเดียวเท่านั้น ได้แก่ ข้อศอก หัวเข่า นิ้วมือ นิ้วเท้า
 - 3.2 แบบลูกกลมในเบ้า หมุนได้รอบเป็นวงกลม ได้แก่ หัวไหล่ และข้อต่อสะโพก
 - 3.3 แบบประกบเดือย เช่น ต้นคอ เคลื่อนที่ขึ้นลง ซ้าย-ขวา และหมุนเป็นกรวยได้



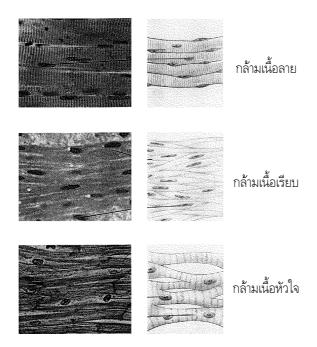
การบำรุงรักษากระดูกและการพัฒนาโครงร่างท่าทางที่ดี

ความผิดปกติต่างๆ ของการเจริญเติบโตของกระดูก มีผลทำให้โครงร่างของร่างกายผิดปกติ เช่น ร่างกายแคระ-แกร็น ร่างยักษ์ หลังค่อม ไหล่เอียง ขาโก่งโค้งงอ ขาเป๋เนื่องจากขา 2 ข้างยาวไม่เท่ากัน ปัจจุบันเป็นโรคกระดูกพรุน มีสาเหตุหลายอย่าง พอสรุปได้คือ กล้ามเนื้อยึดกระดูกไม่แข็งแรง ขาดสารอาหารที่จะบำรุงกระดูกให้แข็งแรง เช่น แคลเซียม ฟอสฟอรัส วิตามิน D ฮอร์โมนผิดปกติ รวมทั้งการยืน เดิน นั่ง นอน ยกของที่ไม่ถูกท่า

สรุปหน้าที่ของระบบโครงกระดูก

- 1. เป็นแกนพยุงร่างกาย เป็นที่ยึดเกาะของส่วนต่างๆ ของร่างกาย และทำให้ร่างกายมีทรวดทรง
- 2. ช่วยในการเคลื่อนไหวของร่างกาย โดยทำงานร่วมกับระบบกล้ามเนื้อ และระบบประสาท
- 3. ช่วยป้องกันอวัยวะสำคัญ เช่น กะโหลกป้องกันสมอง ชี่โครงป้องกันหัวใจและปอด กระดูกสันหลังป้องกัน ไขสันหลัง
 - 4. เป็นเสมือนโกดังเก็บธาตุแคลเซียม ซึ่งเป็นแร่ธาตุที่ร่างกายต้องการมากที่สุด
 - 5. ไขกระดูกสร้างเม็ดเลือดต่างๆ ส่งออกไปใช้ทั่วร่างกาย

ระบบกล้ามเนื้อ



ระบบกล้ามเนื้อ ประกอบด้วยมัดกล้ามเนื้อกว่า 650 มัด ทุกครั้งที่เคลื่อนไหวต้องมีกล้ามเนื้ออย่างน้อย 2 มัด ขึ้นไป ทำงานร่วมกันโดยการหดและคลาย อวัยะเกิดการบีบตัวหรือเคลื่อนไหว

ประเภทของกล้ามเนื้อ กล้ามเนื้อแบ่งออกเป็น 3 ชนิด แบ่งตามรูปร่างและการทำงาน

- กล้ามเนื้อลาย หรือกล้ามเนื้อยึดกระดูก
 - ทำงานอยู่ใต้อำนาจจิตใจ (ควบคุมโดยชีรีบรัม)
 - มีปริมาณมากที่สุด
 - เซลล์ขยายขนาดใหญ่ขึ้นเมื่อออกกำลังกาย
 - สร้างพลังงานโดยไม่มี O₂ ได้
 - ตัวอย่างกล้ามเนื้อ แขน ขา กล้ามเนื้อยึดซี่โครง

2. กล้ามเนื้อเรียบ

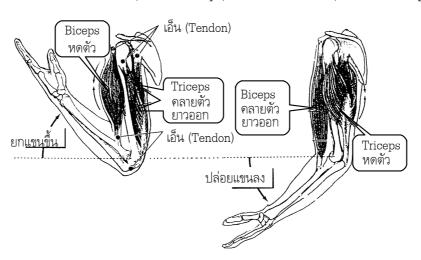
- ทำงานอยู่นอกอำนาจจิตใจ (ควบคุมโดยเมดุลลา)
- เป็นกล้ามเนื้อของอวัยระภายใน ยกเว้นหัวใจ
- สร้างขึ้นใหม่ไม่ได้
- ขาดออกซิเจนไม่ได้

3. กล้ามเนื้อหัวใจ

- ทำงานอยู่นอกอำนาจจิตใจ (ควบคุมโดยเมดุลลา)
- มีเฉพาะที่หัวใจเท่านั้น
- สร้างขึ้นใหม่ไม่ได้
- ขาดออกซิเจนไม่ได้

การทำงานของกล้ามเนื้อยึดกระดูกต้นแขน (กล้ามเนื้อลาย)

กล้ามเนื้อลาย เป็นกล้ามเนื้อที่ยึดติดกับกระดูก ทำงานอยู่ใต้อำนาจจิตใจ แต่ละมัดมีการทำงานประสานกัน ตัว อย่างเช่น กล้ามเนื้อต้นแขน มัดเหนือข้อพับ (ไบเส็บ = Biceps) และมัดเหนือข้อศอก (ไตรเส็บ = Triceps)



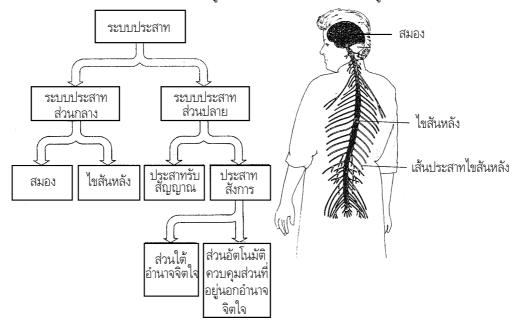
เอ็น (Tendon) ยึดปลายมัดกล้ามเนื้อให้ติดกับกระดูกบริเวณข้อต่อกระดูก
ขณะงอแขน กล้ามเนื้อไบเส็บหดตัว กล้ามเนื้อไตรเส็บคลายตัว
ขณะเหยียดแขนออก กล้ามเนื้อไบเส็บคลายตัว กล้ามเนื้อไตรเส็บหดตัว
กำลังของกล้ามเนื้อ

การวัดกำลังของกล้ามเนื้อส่วนต่างๆ ทดสอบได้โดยกดตาซั่ง ผู้ที่มีกล้ามเนื้อแข็งแรงจะกดให้จำนวนกิโลกรัม มากกว่า คนที่ออกกำลังสม่ำเสมอ กล้ามเนื้อจะมีขนาดมัดใหญ่ขึ้น (เป็นผลจากเซลล์กล้ามเนื้อขยายขนาด) และไม่ล้าง่าย เช่น **นักกีฬาออกกำลังกายอยู่เป็นประจำ กล้ามเนื้อมัดใหญ่และมีประสิทธิภาพสูง สามารถทำงานได้มากโดยใช้พลังงาน น้อยและออกซิเจนน้อยกว่าคนที่ไม่เคยออกกำลังกาย ทำให้ไม่ล้าง่ายเมื่อทำกิจกรรมเดียวกัน แต่ถ้าเล่นกีฬาหักโหมอาจจะ เป็นตะคริวกล้ามเนื้อหดตัวแล้วไม่ยอมคลาย ต้องนวดเบาๆ ให้กล้ามเนื้อคลายตัว (ตะคริวอาจจะเกิดจากเส้นประสาทถูก รบกวนทำให้กล้ามเนื้อเกร็ง)**

ระบบประสาท

ระบบประสาท ประกอบด้วยอวัยวะสำคัญ ได้แก่ สมอง ไขสันหลัง เส้นประสาท และหน่วยรับสัมผัสต่างๆ อาจจะแบ่งเป็น

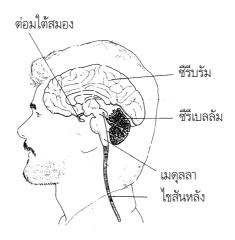
- 1. ระบบประสาทส่วนกลาง ได้แก่ สมอง และไขสันหลัง สามารถออกคำสั่งต่างๆ ได้
- 2. ระบบประสาทส่วนปลาย ได้แก่ เส้นประสาท ซึ่งมีทั้งเส้นประสาทรับหรือนำสัญญาณ และเส้นประสาทสั่งการ หรือนำคำสั่ง เส้นประสาทแตกออกจากสมอง 12 คู่ และแตกออกจากไขสันหลัง 31 คู่



ขั้นตอนการทำงานของระบบประสาท

สิ่งเร้า → หน่วยรับความรู้สึก → เส้นประสาทรับหรือนำสัญญาณ → สมอง, ไขสันหลัง ↓
การตอบสนอง ← หน่วยปฏิบัติงาน (กล้ามเนื้อและต่อม) ← เส้นประสาทนำคำสั่งหรือสั่งการ

สมอง (Brain)



ชีรีบรัม (Cerebrum)	ชีรีเบลลัม (Cerebellum)	เมดุลลา (Medullar)
 รับรู้อวัยวะสัมผัสต่างๆ ตา หู จมูก ลิ้น ผิวหนัง การเรียนรู้ ความคิดความจำ การคิดแก้ปัญหา ไหวพริบ วิจารณญาณ ควบคุมกล้ามเนื้อยึดกระดูก การพูด การเดิน 	 ประสานการทำงานของกล้าม- เนื้อและประสาท ทรงตัว เดิน วิ่ง เล่นกีฬา 	 ควบคุมการทำงานของอวัยวะ ภายใน การเต้นของหัวใจ การหายใจของปอด การหดตัวของกระเพาะ, ลำไส้ การทำงานอัตโนมัติของกล้าม- เนื้อเรียบ และหัวใจ

ไขสันหลัง (Spinal cord)

เป็นส่วนของสมองที่ยื่นยาวลงไปตามลำตัว ทำหน้าที่ทางผ่านของสมองและส่วนต่างๆ ของร่างกาย และอาจจะ สั่งการได้เมื่อเกิดความจำเป็นรีบด่วน มีเส้นประสาทเป็นคู่ๆ แตกออกไปควบคุมส่วนต่างๆ

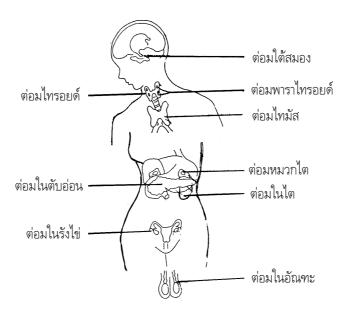
การตอบสนองฉับพลัน (Reflex action) เป็นการตอบสนองโดยไขสันหลังไม่ผ่านสมอง เมื่อมีเหตุการณ์ที่ต้อง ตอบสนองรีบด่วน เช่น ถูกไฟฟ้าดูด เดินเหยียบของร้อน หรือของแหลม กระโดดหนีเมื่อตกใจ กะพริบตาทันทีเมื่อน้ำมัน จะกระเด็นเข้าตา



การตอบสนองฉับพลันนี้ไม่สามารถฝึกฝนและไม่สามารถบังคับได้ เป็นไปโดยอัตโนมัติ จะทำให้ร่างกายพ้นจาก อันตราย

ระบบต่อมไร้ท่อ

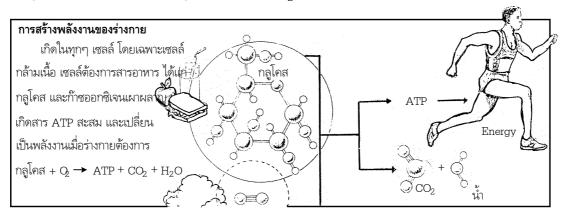
ต่อมไร้ท่อ มีอยู่ตามส่วนต่างๆ ของร่างกาย มีหน้าที่ผลิตฮอร์โมนต่างๆ ฮอร์โมนแต่ละชนิดจะทำหน้าที่ควบคุม ร่างกายร่วมกับระบบประสาท บางชนิดมีหน้าที่กระตุ้นหรือยับยั้งการทำงานของอวัยวะ ถ้าต่อมผลิตฮอร์โมนมากเกินไป หรือน้อยเกินไปจะทำให้ร่างกายผิดปกติ เช่น โรคเบาหวาน โรคไทรอยด์เป็นพิษ เป็นต้น



ต่อมไร้ท่อ	ฮอร์โมน	หน้าที่สำคัญ					
	Growth hormone	ควบคุมการเจริญเติบโตของร่างกาย					
ต่อมใต้สมอง	Thyroid stimulating hormone	ควบคุมการทำงานของต่อมไทรอยด์					
	Gonadotropic hormone	ควบคุมการเจริญ, การทำงานของอวัยวะสืบพันธุ์					
ต่อมไทรอยด์	$T_3 T_4$	ควบคุมการใช้พลังงานของเซลล์					
	Thyrocalcitonin	ควบคุมสมดุลของแคลเซียม					
ต่อมพาราไทรอยด์	Parathomone	ควบคุมสมดุลของ Ca ร่วมกับวิตามิน D					
ต่อมไทมัส	Thymic serum factor	ควบคุมการสร้างเม็ดเลือดขาวบางชนิด					
ต่อมหมวกไต	Adrenalin	กระตุ้นการเปลี่ยนไกลโคเจนเป็นกลูโคสเมื่อตกใจ					
		ทำให้มีพลังงานมากกว่าปกติ					
ต่อมในตับอ่อน	Insulin	ควบคุมการเปลี่ยนกลูโคสเป็นไกลโคเจน					
ต่อมในไต	Erythroginin	กระตุ้นการสร้างเม็ดเลือดแดง					
ต่อมในรั้งไข่	เอสโตรเจน โปเจสเตอโรน	ควบคุมการเจริญ, การทำงานของระบบสืบพันธุ์					
		เพศหญิง					
ต่อมในอัณฑะ	แอนโดรเจน เทสโตสเตอโรน	ควบคุมการเจริญ, การทำงานของระบบสืบพันธุ์					
		เพศชาย					

การสร้างพลังงานของร่างกาย

ทุกชีวิตต้องใช้พลังงานในการดำรงชีวิต ใช้ในการประกอบอาชีพ ออกกำลังกาย เล่นกีฬา ฯลฯ แหล่งของพลังงาน ที่สำคัญก็คือ อาหาร อาหารจะเผาผลาญกับก๊าซออกซิเจน (O₂) ที่เราหายใจเข้าไป ดังภาพ



การสร้างพลังงานของร่างกาย เกิดในทุกๆ เชลล์ โดยเฉพาะเชลล์กล้ามเนื้อ เชลล์ต้องการสารอาหาร เช่น กลูโคส และก๊าซออกชิเจน เผาผลาญ เกิดสาร ATP สะสม และเปลี่ยนเป็นพลังงานเมื่อร่างกายต้องการดังสมการ

กลูโคส +
$$O_2$$
 \longrightarrow ATP + CO_2 + H_2O

การทดลองวัดพลังงาน จากก๊าซออกซิเจนที่หายใจเข้าไป

- 1. วัดอัตราหายใจ โดยการหายใจเข้า-ออก ปกติประมาณ 15-20 ครั้ง/นาที (วัด 5 ครั้ง แล้วหาค่าเฉลี่ย)
- 2. วัดปริมาตรอากาศที่หายใจได้ในแต่ละครั้ง โดยการหายใจเข้าและปล่อยออกไปแทนที่น้ำ ปริมาตรอากาศนี้ ขึ้นกับปอดของแต่ละคน

จากนั้นนำค่าที่ได้มาคำนวณหาพลังงาน โดยอาศัยข้อมูล ดังนี้

อากาศ 20,000 cm³ จะมีก๊าซออกซิเจนแพร่เข้าเลือด (บริเวณปอด) 1,000 cm³ ก๊าซออกซิเจน 1,000 cm³ ร่างกายนำไปสร้างพลังงานได้ 19.2 กิโลจูล

ตัวอย่าง นักเรียนหญิงคนหนึ่งทดลองวัดอัตราหายใจได้ 17 ครั้ง/นาที แต่ละครั้งหายใจอากาศได้ 250 cm³ นักเรียน คนนี้สร้างพลังงานได้นาทีละเท่าใด

1 นาที หายใจอากาศได้ 17×250 = 4,250 cm³ อากาศ 20,000 cm³ มีออกซิเจนแพร่เข้าเลือด = 1,000 cm³ อากาศ 4,250 cm³ มีออกซิเจนแพร่เข้าเลือด = $\frac{1,000 \times 4,250}{20,000}$ = 212.5 cm³

ออกซิเจน 1,000 cm³ สร้างพลังงานได้ = 19.2 กิโลจูล

ออกซิเจน 212.5 cm 3 สร้างพลังงานได้ = $\frac{19.2 \times 215.5}{1,000}$ = 4.08 กิโลจูล

แสดงว่าในเวลา 1 นาที นักเรียนคนนี้สร้างพลังงานได้ประมาณ 4.08 กิโลจูล

- **สรุป** 1. ความต้องการพลังงานของแต่ละคนขึ้นอยู่กับกิจกรรม การเล่นกีฬาจะใช้พลังงานมากกว่าทำงานนั่งโต๊ะ
 - 2. วัยรุ่น และวัยทำงานใช้พลังงานมากกว่าเด็กและคนแก่
 - 3. กิจกรรมเดียวกันเพศชายจะใช้พลังงานมากกว่าเพศหญิง
 - 4. การนอนหลับเป็นช่วงที่ใช้พลังงานน้อยที่สุด จึงนับว่าการนอนหลับเป็นการพักผ่อนที่ดีที่สุด

แบบทดสอบ

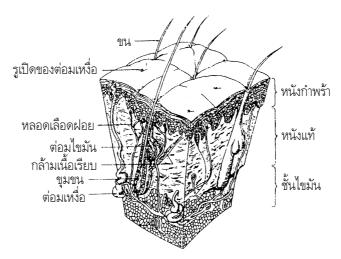
จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

- ข้อใดจัดเป็นอวัยวะทั้งหมด
 - 1) จมูก หลอดลม ปอด
 - 3) ลิ้น กล้ามเนื้อ กระดูกอ่อน
- 2) กล้ามเนื้อ กระดูก เลือด
- 4) เอ็น กระดูก ผิวหนัง

- ผิวหนังทำหน้าที่คล้ายสิ่งใด
 - 1) เครื่องกรอง เครื่องปรับอุณหภูมิ
 - 2) เครื่องกรอง โรงงานผลิตอาวุธเคมี
 - 3) โรงงานขจัดขยะมูลฝอยและสารพิษ โรงงานผลิตอาวุธเคมี
 - 4) เครื่องปรับอุณหภูมิ โรงงานขจัดขยะมูลฝอยและสารพิษ
- ข้อใดเปรียบเทียบได้กับการทำงานของไต
 - 1) เครื่องกรอง เครื่องปรับอุณหภูมิ
- 2) เครื่องยนต์ ระบบลำเลียงและคมนาคม
- 3) เครื่องกรอง โรงงานขจัดขยะมูลฝอยและสารพิษ 4) เครื่องถ่ายภาพ โรงงานผลิตสารเพื่อต่อต้านเชื้อโรค
- อวัยวะในข้อใดทำหน้าที่อยู่ในระบบใดระบบหนึ่งเพียงระบบเดียว
 - 1) จมูก อัณฑะ
 - 3) ตับอ่อน ลำไส้ใหญ่

- 2) รังไข่ ผิวหนัง
- 4) สมอง กระเพาะปัสสาวะ
- ข้อความใดต่อไปนี้กล่าว**ถูกต้อง**
 - 1) เซลล์ที่มีเมลานินอยู่ภายในจะเป็นต้นเหตุที่ทำให้เกิดฝ้า เซลล์ดังกล่าวจะอยู่ในชั้นหนังกำพร้า
 - 2) ต่อมน้ำมันอยู่ในชั้นหนังแท้ ทำหน้าที่ผลิตน้ำมันชืมออกสู่ผิวหนังทางรูเปิดเดียวกับต่อมเหงื่อ
 - 3) เส้นเลือดซึ่งอยู่ในชั้นหนังกำพร้า อาจพองตัวหรือบีบตัวเพื่อระบายความร้อนออกจากร่างกาย
 - 4) ที่ผิวหนังมีปลายประสาทรับความเจ็บปวดอยู่ด้วย คนที่ไม่มีปลายประสาทชนิดนี้จะไม่รู้สึกเจ็บปวด ซึ่งเป็นการดี

6. จากภาพแสดงลักษณะโครงสร้างของผิวหนัง ข้อใดเรียงตำแหน่งของปลายประสาทชนิดต่างๆ ได้อย่าง**ถูกต้อง**



ภาพแสดงโครงสร้างของผิวหนัง

	ชั้นหนังกำพร้า	ชั้นหนังกำพร้า ชั้นหนังแท้					
1)	เจ็บปวด, ความร้อน	แรงกด, สัมผัส	ความเย็น				
2)	สัมผัส, เจ็บปวด	ความเย็น, ความร้อน	แรงกด				
3)	สัมผัส, ความเย็น	ความร้อน, แรงกด	เจ็บปวด				
4)	แรงกด, ความร้อน	สัมผัส, เจ็บปวด	ความเย็น				

7. ข้อความใดกล่าว**ถูกต้อง**

- 1) ในฤดูหนาวเมื่อได้วิ่งเล่นพบว่ามีเหงื่อออกตามบริเวณที่มีเสื้อผ้าปกคลุม ทั้งนี้เนื่องจากเส้นเลือดฝอยมีการหดตัว ทำให้ความร้อนกระจายออกมานอกร่างกาย
- 2) เมื่อสิ้นสุดการแข่งขันว่ายน้ำฟรีสไตล์ 200 เมตร พบว่าเส้นเลือดฝอยที่บริเวณผิวหนังมีการพองตัวออกและ พาเอาความร้อนภายในร่างกายออกไป
- 3) ในการเดินออกกำลังกายทุกเช้าประมาณครึ่งชั่วโมง พบว่าเส้นเลือดฝอยที่บริเวณแขนและขาเกิดการหดตัวทำให้ ความร้อนภายในร่างกายแพร่กระจายออกไป
- 4) เมื่อเดินขึ้นบันไดครบ 5 ชั้น พบว่ามีเหงื่อออกทั่วร่างกาย ทั้งนี้เนื่องจากเส้นเลือดฝอยมีการพองตัวทำให้ความร้อน แพร่กระจายออกไปนอกร่างกาย
- ข้อใดมีลักษณะการเชื่อมของกระดูกข้อต่อเป็นแบบเดียวกัน
 - 1) หัวไหล่ หัวเข่า สะโพก

- 2) หัวเข่า นิ้วมือ นิ้วเท้า
- 3) ซี่โครง กะโหลกศีรษะ กระดูกสันหลัง
- 4) หัวไหล่ หัวเข่า ต้นคอกับฐานกะโหลกศีรษะ
- ข้อใดไม่ตรงกับความหมายของคำว่า "ประสิทธิภาพของกล้ามเนื้อ"
 - 1) กล้ามเนื้ออยู่ในสภาพที่แข็งแรง
- 2) กล้ามเนื้อนำออกซิเจนมาใช้ได้มาก
- 3) กล้ามเนื้อพร้อมทำงานได้อย่างเต็มที่
- 4) กล้ามเนื้อใช้พลังงานน้อยที่สุดในการทำงาน

10.	ชายคนหนึ่งเป็นนักกีฬา ออกกำลังกายอยู่เสมอ การทำงานภายในเซลล์กล้ามเนื้อของเขาในขณะที่ออกกำลังกาย
	จะเป็นอย่างไร
	1) มีการใช้ออกซิเจนมาก และเกิดกรดแลกติกมาก 2) มีการใช้ออกซิเจนน้อย และเกิดกรดแลกติกน้อย
	3) มีการใช้ออกซิเจนมาก และเกิดกรดแลกติกน้อย 4) มีการใช้ออกซิเจนน้อย และเกิดกรดแลกติกมาก
11.	บริเวณใดของร่างกายที่พบกระดูกอ่อน
	ก. ไหล่ ใบหู ชี่โครง
	ข. สะบัก หลอดลม กระดูกยาว
	ค. ใบทู หลอดลม รอยเชื่อมต่อกระดูกสันหลัง
	ง. หลอดลม ปลายจมูก ซี่โครงส่วนที่ติดกระดูกหน้าอก
	1) ก. และ ข. 2) ข. และ ค. 3) ค. และ ง. 4) ง. และ ก.
12.	นาย ก นั่งเขียนหนังสืออยู่ที่โต๊ะทำงานด้วยมือขวา ขณะที่มือซ้ายถือหูโทรศัพท์ติดต่อลูกค้า กล้ามเนื้อแขนของ
	นาย ก จะอยู่ในลักษณะใด
	M - M - M -
	 1) ไบเส็บหด ไตรเส็บคลาย 2) ไบเส็บคลาย ไตรเส็บหด 3) ไบเส็บมีทั้งคลายและหด ไตรเส็บหด 4) ไบเส็บมีทั้งคลายและหด ไตรเส็บมีทั้งคลายและหด
13.	
	(1) (1) (1) (1)
	$\mathbf{r}(f)$
	1 2 3 4
	มัดกล้ามเนื้อ ก และ ข ต้นขาขวาในภาพใดต่างหดตัวทั้งคู่
	1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
14.	ข้อใด ไม่ใช ่ผลจากการที่เซลล์กล้ามเนื้อได้รับออกซิเจนไม่เพียงพอ
17.	1) กล้ามเนื้อจะมีการสะสมกรดแลกติกไว้
	2) กล้ามเนื้อจะมีการสะสมพลังงานไว้จำนวนมาก
	3) กล้ามเนื้อจะเมื่อยล้าและก่อให้เกิดความเจ็บปวด
45	าารส่งคำสั่งของระบบประสาทสั่งการ มีทิศทางตามข้อใด
15.	y a
	′
	3) กล้ามเนื้อหัวใจไปยังไขสันหลัง 4) ไขสันหลังไปยังหน่วยรับความรู้สึก

16.	คนที่เดินไม่ตรงทางและหกล้มบ่อยๆ อาจเกิดจากมีเนื้องอกในสมองส่วนใด และไปกระทบกระเทือนการทำงาน ด้านใด																
	 ชีรีบรั ชีรีบรั 			ห็น				,		าลัม r ลา กา		งตัว ของหัว	ใจ				
17.	ข้อใดเป็นตัวอย่างของปฏิกิริยารีเฟลกซ์ 1) เมื่อได้กลิ่นผัดพริกแกง วลัยก็จามออกมาทันที 2) เมื่อเห็นลูกบอลกระเด็นมาเด็กชายปี๊บยกเท้าขึ้นเตะลูกบอล 3) เมื่อเห็นสุนัขวิ่งเข้ามาใกล้เด็กหญิงขยันก็ยกไม้ขึ้นตีสุนัข 4) นายโกสินยกมือขึ้นบังหน้า เมื่อเห็นลูกเทนนิสกระเด็นเข้ามาใกล้ศีรษะ																
18.	ข้อใดแสด 1) สิ่งเร้า 2) สิ่งเร้า 3) สิ่งเร้า 4) สิ่งเร้า	→ ประ → ประ → ประ	ะสาทรั ะสาทน์ ะสาทรั	บความ _ี ว่าคำสั่ง บความรู่	รู้สึก – → สะ รู้สึก –	→ สมอง มอง → → ไขสัน	ı → 1 ประส หลัง -	ไระสาท าทรับค → ประ	านำคำ วามรู้เ ะสาทเ	สึก → เำคำสั่ง	· กล้า: a →	มเนื้อ กล้ามเ					
19.	ในการทด ออกซิเจน 1) 10 ลูก	เที่แพร่เข้า กบาศก์เซ	กระแ นติเมต	สเลือดต ตร/นาที	ทามข้อ		เอากา	2)	100 ត្	ุกบาศ	ก็เซนต์	ที่เมตร	/นาที		าที่ จ	าะมีปริเ	ทาณ
20.	 3) 1000 ลูกบาศก์เซนติเมตร/นาที 4) 2000 ลูกบาศก์เซนติเมตร/นาที สมมติว่า ในขณะนอนหลับวัดอัตราการหายใจได้ 10 ครั้งต่อนาที และอากาศที่หายใจเข้า-ออก แต่ละครั้งวัดได้ 500 cm³ จงคำนวณหาปริมาณพลังงานที่ใช้ในการนอน 1) 2.4 จูล/นาที 2) 4.8 จูล/นาที 3) 2.4 กิโลจูล/นาที 4) 4.8 กิโลจูล/นาที 											์ ดได้					
							เฉ	ลย									
	1) 2. 3) 12.					5. 15.					4) 1)		2) 3)	9. 19.	2)		2) 2)

ยากับชีวิต

สุขภาพกับความยืนยาวของชีวิต

ความเจริญก้าวหน้าทางด้านการแพทย์และการสาธารณสุข ทำให้มนุษย์มีชีวิตยืนยาวขึ้นกว่าในอดีต คนที่มี สุขภาพดีจะดำรงชีวิตอย่างมีความสุขและมีอายุยืนยาวกว่าคนที่ไม่เอาใจใส่เรื่องของสุขภาพ ที่สำคัญผู้ที่เริ่มมีอายุ อาจจะ ตั้งแต่ 35 ปีขึ้นไป ควรมีการตรวจเช็คสุขภาพเบื้องต้นเป็นประจำอย่างน้อยปีละครั้ง

สุขภาพและวิธีส่งเสริมสุขภาพ

องค์การอนามัยโลก (WHO) ให้ความหมายของสุขภาพว่า **สุขภาพ** (Health) หมายถึง **สภาวะความสมบูรณ์** แข็งแรงทั้งร่างกายและจิตใจ รวมทั้งการดำรงชีวิตอยู่ในสังคมด้วยดี

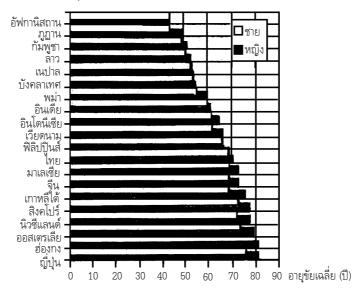
อายุขัย มีความหมายดังนี้

- ช่วงเวลาตั้งแต่เกิดถึงตาย (ผู้ที่ตายเร็ว เรียกว่า มีอายุขัยสั้น, ผู้ที่อายุยืน เรียกว่า มีอายุขัยยาว) ขึ้นอยู่กับ กรรมพันธุ์และสิ่งแวดล้อม
- ระยะเวลายาวที่สุดที่สิ่งมีชีวิตนั้นๆ จะมีได้ เช่น คน มีอายุขัย 100-120 ปี, สุนัข 30 ปี, เต่า 300 กว่าปี และแมว 20 ปี เป็นต้น

อายุคาด หมายถึง อายุขัยเฉลี่ยของคนกลุ่มหนึ่ง ในช่วงระยะเวลาหนึ่ง ซึ่งสามารถเปลี่ยนแปลงเพิ่มขึ้น หรือ ลดลงได้ แล้วแต่สถานการณ์ ในช่วงเวลาเดียวกัน แต่ละกลุ่มคนมีอายุขัยไม่เท่ากัน ประเทศที่ยากจน มีสงคราม ภัย ธรรมชาติ โรคระบาดร้ายแรง จะเป็นผลให้อายุคาดต่ำลงได้ **อายุคาดจึงสัมพันธ์กับอัตราการตายของประชากร** ดังนี้

- **อัตราการตายสูง อายุคาดจะต่ำ** โดยเฉพาะกลุ่มคนที่มีการตายของเด็กทารกมาก อายุคาดจะต่ำมาก
- **อัตราการตายต่ำ อายุคาดจะสูง** ประเทศที่ประชากรส่วนใหญ่ตายในวัยชรา อายุคาดจะสูง เช่น ประเทศญี่ปุ่น

กราฟแสดงอายุขัยเฉลี่ยของประเทศในภาคพื้นเอเชียแปซิฟิก พ.ศ. 2536



ข้อสังเกต

- 1. ประเทศที่พัฒนามากกว่า เจริญกว่า จะมีอายุขัยเฉลี่ยสูงกว่าประเทศที่ด้อยพัฒนา เนื่องจากการแพทย์เจริญ มีการบริการสาธารณสุขที่ดี มีคุณภาพชีวิตที่ดี
 - 2. เพศชายมีอายุขัยเฉลี่ยต่ำกว่าเพศหญิงเล็กน้อย เนื่องจากสาเหตุหลายประการ เช่น
 - ผู้ชายทำอาชีพเสี่ยงอันตราย เช่น ทหาร ตำรวจ ก่อสร้าง
 - มีปัจจัยเสี่ยงของโรคหัวใจสูง เช่น บุหรี่ อาหาร ความเครียด
 - ชอบเสี่ยงภัย โลดโผน การแข่งขัน เกิดอุบัติภัยง่าย
 - มีสิ่งปั่นทอนสุขภาพมาก เหล้า สิ่งเสพติด

หมายเหตุ

- อัตราตายของประชากรไทยเนื่องจากสาเหตุบางอย่างสูงขึ้น เช่น การตายด้วยโรคหัวใจและหลอดเลือด มะเร็ง อุบัติเหตุและการเป็นพิษ ไตพิการ ปอดอักเสบ เอดส์ เนื่องจากสิ่งแวดล้อมต่างๆ ทั้งทางกายภาพ ชีวภาพ เศรษฐกิจ สังคม มลพิษ อาหาร การออกกำลังกาย และการพักผ่อน
- อัตราตายของประชากรไทยที่มีแนวโน้มลดลง เช่น การฆ่าตัวตาย โรคติดต่อที่ได้รับการฉีดวัคชีน เช่น วัณโรค โรคตับอักเสบ

โรคและสาเหตุของการเกิดโรค

โรค หมายถึง ความผิดปกติที่เกิดขึ้นกับร่างกายหรือจิตใจ แล้วก่อให้เกิดความทุกข์ทรมาน แต่ละโรคมีความรุนแรง ไม่เท่ากัน และมีความยากง่ายในการรักษาต่างกัน

สาเหตุของการเกิดโรค

- 1. **โรคทางร่างกาย** มีสาเหตุสำคัญจาก
 - เกิดจากอวัยวะต่างๆ ในร่างกาย ทำงานผิดปกติ เช่น โรคหัวใจ โรคเบาหวาน (ตับอ่อน) โรคไต โรคกระเพาะ
 - เกิดจากเชื้อโรค ได้แก่ แบคทีเรีย รา ไวรัส พยาธิ เช่น โรคติดต่อต่างๆ เอดส์ ตับอักเสบ ปอดอักเสบ
- เกิดจากการถ่ายทอดทางพันธุกรรม เช่น โรคทาลัสซิเมีย ดาวน์ซินโดรม โรคหัวใจ และเบาหวานตั้งแต่ กำเนิด
 - เกิดจากภาวะทุพโภชนาการ การขาดสารอาหารต่างๆ เช่น ตานขโมย ตาฟาง เหน็บชา กระดูกอ่อน เลือดจาง
 - เกิดจากอุบัติเหตุ เช่น ไฟไหม้ อุบัติเหตุจากการจราจร งูกัด ระเบิด สารเคมี
- เกิดจากเนื้องอกร้าย ได้แก่ มะเร็ง ผู้ชายมักจะเป็นที่ตับ ปอด ต่อมลูกหมาก ผู้หญิงมักจะเป็นที่เต้านม ปากช่องคลอด มดลูก มะเร็งที่อื่นๆ เช่น สมอง คอ (กล่องเสียง) เลือด (ลิวคิเมีย) ไขกระดูก
 - 2. โรคทางจิตใจ เนื่องจากครอบครัว ที่ทำงาน คนรอบข้าง และสังคม
- โรคประสาท (Neurosis) มักจะเกิดจากความวิตกกังวล กลัว ระแวง กระวนกระวาย มีอาการย้ำคิดย้ำทำ ไม่สามารถเข้ากับผู้อื่นได้ แต่ยังดำรงชีวิตอยู่ในสังคมได้ ยังรู้ว่าตนเองเป็นใคร
- โรคจิต (Psychosis) มีความผิดปกติทางบุคลิกภาพอย่างรุนแรง ประสาทหลอน ไม่สามารถเผชิญกับ ความจริงในโลกได้ ไม่สนใจสิ่งรอบข้าง แยกตัวออกจากสังคม มีทั้งชนิดซึมเศร้า และคลุ้มคลั่ง

โรดเบาหวาน

โรคเบาหวาน เป็นโรคที่เกิดจากต่อมไร้ท่อในตับอ่อนทำงานผิดปกติ คือ ผลิตฮอร์โมนอินซูลิน (Insulin) น้อย เกินไปทำให้ไม่สามารถควบคุมระดับน้ำตาลกลูโคสให้อยู่ในระดับปกติได้ ปกติควรมี 65-100 มิลลิกรัมต่อเลือด 100 ลูกบาศก์เชนติเมตร

หน้าที่ของอินซูลิน

- 2. กระตุ้นการนำกลูโคสไปสร้างพลังงาน (กลูโคส + ${\rm O}_2$ → พลังงาน + ${\rm CO}_2$ + น้ำ)

การตรวจโรคเบาหวาน

- 1. ตรวจเลือด หลังงดอาหาร 8-10 ชั่วโมง ถ้ายังมีกลูโคสในเลือดสูงเกิน 100 มิลลิกรัมต่อเลือด 100 ลูกบาศก์-เซนติเมตร มาก แสดงว่าอาจจะเป็นโรคเบาหวาน
- 2. ตรวจปัสสาวะ ถ้ามีน้ำตาลกลูโคสแสดงว่าเป็นโรคเบาหวาน (น้ำตาลในเลือดสูงเกิน 160-180 มิลลิกรัมต่อ เลือด 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร)

การพดลอง ตรวจหาความเข้มข้นของน้ำตาลกลูโคส นำสารละลายน้ำตาลกลูโคสความเข้มข้นต่างๆ มาต้มกับสาร ละลายเบเนดิกต์ 0% สีฟ้า, 0.1% สีเขียวหรือเหลือง, 0.5% สีน้ำตาลแดง, 5% ตะกอนสีส้มแดง

อาการของโรคเบาหวาน

- 1. กินจุ หิวบ่อย ปัสสาวะบ่อย น้ำหนักตัวลด
- 2. ชาตามปลายมือปลายเท้า เนื่องจากปลายประสาทอักเสบ
- 3. มีความต้านทานโรคต่ำ ติดเชื้อง่าย เชื้อโรคลุกลามเร็ว คันตามผิวหนัง ขาหนีบ
- 4. เป็นแผลแล้วหายยาก หลอดเลือดตีบตัน แข็งไม่ยืดหยุ่น
- 5 ตาเป็นตักกระจก เส้นเลือดไปเลี้ยงจอตาแตก ทำให้ตาพร่ามัวและอาจจะบอดได้

โรคที่เกิดจากเชื้อโรค

ร่างกายต้องมีภูมิคุ้มกันโรค เพื่อต่อต้านเชื้อโรคที่เข้ามาในร่างกาย โดยการฉีดวัคซีนตามเวลาที่เหมาะสม เพื่อ กระตุ้นให้ร่างกายสร้างภูมิคุ้มกันโรคต่างๆ ดังนี้

การให้ภูมิคุ้มกันทารกจนถึงวัยเด็ก

อายุ	ภูมิคุ้มกันโรคที่เด็กควรได้รับ
แรกเกิด	- วัคซีน บีซีจี ป้องกันวัณโรค
	- วัคชีนป้องกันไวรัสตับอักเสบ บี
2 เดือน	- วัคชีนรวมไวรัสตับอักเสบ บี คอตีบ ไอกรน บาดทะยัก*
	- และหยอดวัคซีนป้องกันโปลิโอ ครั้งที่ 1
4 เดือน	- วัคชีนรวมไวรัสตับอักเสบ บี คอตีบ ไอกรน บาดทะยัก*
	- และหยอดวัคซีนป้องกันโปลิโอ ครั้งที่ 2
6 เดือน	- วัคชีนรวมไวรัสตับอักเสบ บี คอตีบ ไอกรน บาดทะยัก
	- และหยอดวัคซีนป้องกันโปลิโอ ครั้งที่ 3
9-12 เดือน	- วัคชื่นป้องกันหัด คางทูม และหัดเยอรมัน
1 ปี	 วัคซีนป้องกันโรคอีสุกอีใส**
	 วัคซีนป้องกันคอตีบ ไอกรน บาดูทะยัก และโปลิโอ กระตุ้นครั้งแรก
	- วัคซีนป้องกันไข้สมองอักเสบ ครั้งที่ 1
	- วัคซีนป้องกันไขสมองอักเสบ ครั้งที่ 2 (ห่างจากครั้งแรก 2 สัปดาห์)
2 ปี	 วัคซีนป้องกันไวรัสตับอักเสบ เอ ครั้งที่ 1**
2.5 ปี	- วัคซีนป้องกันไข้สมองอักเสบ ครั้งที่ 3
	- วัคซีนป้องกันไวรัสตับอักเสบ เอ ครั้งที่ 2**
5 ปี	 วัคซีนป้องกันไข้ไทฟอยด์**
หลังจากนี้	- วัคชีนป้องกันคอตีบ บาดทะยักทุก 10 ปี

วัคซีน (Vaccine) เป็นสิ่งกระตุ้น หรือแอนติเจน (Antigen) เข้าไปกระตุ้นให้ร่างกายสร้างแอนติบอดีเพื่อคุ้มกัน โรคต่างๆ วัคซีนทำมาจาก

- เชื้อโรคที่ตายแล้ว แต่ยังมีฤทธิ์ในการกระตุ้นร่างกาย
- เชื้อโรคที่ยังมีชีวิต แต่อ่อนกำลัง ไม่สามารถทำให้เกิดโรคแต่กระตุ้นให้ร่างกายสร้างแอนติบอดี
- สารพิษ (Toxin) ที่ทำให้พิษน้อยลง เรียกว่า ทอกชอยด์ (Toxiod)

วัคซีนที่เด็กเล็กควรได้รับ BCG. ป้องกันวัณโรค, DTP ป้องกันโรคคอตีบ (D), บาดทะยัก (T), ไอกรน (P) และ วัคซีนชนิดกิน ได้แก่ วัคซีนป้องกันโรคโปลิโอ โดยกรมอนามัย กระทรวงสาธารณสุข จะให้บริการฟรี สำหรับวัคซีนโรค อื่นๆ เช่น โรคหัด อีสุกอีใส ตับอักเสบจากไวรัส B มีราคาแพงต้องจ่ายเอง

เ**ซรุ่ม (Serum)** เป็นแอนติบอดี (Antibody) ที่ให้กับร่างกาย ทำให้คุ้มกันโรคได้ทันที ทำจากการนำเชื้อโรคหรือ สารพิษไปฉีดให้กับสัตว์ สัตว์จะสร้างแอนติบอดีอยู่ในน้ำเลือด เมื่อดูดเลือดสัตว์ออกมาแล้วแยกเม็ดเลือดต่างๆ รวมทั้ง สารที่ทำให้เลือดแข็งตัวออก จะได้เซรุ่ม เมื่อนำไปฉีดให้กับคนจึงคุ้มกันโรคได้ในทันที แต่ราคาค่อนข้างแพง

ข้อดีของวัคซีน ราคาถูก ไม่ก่อให้เกิดอาการข้างเคียงรุนแรง และคุ้มกันได้นาน ข้อดีของเซรุ่ม คุ้มกันโรคได้ทันที เพราะเป็นแอนติบอดี (Antibody)

ยาช่วยชีวิต

ยา ตามพระราชบัญญัติ หมายถึง สารหรือวัตถุที่ใช้ในการป้องกันโรค บำบัดบรรเทาโรค รักษาโรค หรือวินิจฉัย โรคให้กับมนษย์และสัตว์

ฉะนั้นสิ่งที่ไม่จัดว่าเป็นยาในความหมายดังกล่าวข้างต้นได้แก่ อาหาร เครื่องสำอาง สารเคมีที่ใช้ในโรงงานอุตสาห กรรมต่างๆ ยาฆ่าแมลง เครื่องมือแพทย์ และรังสีต่างๆ

"ยา" แม้ว่าจะมีประสิทธิภาพดีเพียงใดก็ตาม หากมีการวินิจฉัยโรค การสั่งยา หรือมีวิธีการใช้ยาอย่างไม่เหมาะสม และถูกต้องแล้ว ก็จะไม่ได้ผลในการรักษาอย่างเต็มที่ ยาแทบทุกชนิดก็มีฤทธิ์ข้างเคียงหรือฤทธิ์ไม่พึงประสงค์ ซึ่งอาจจะ ทำให้เกิดพิษหรืออันตรายต่อผู้ใช้ยาได้ ดังนั้นผู้ใช้ยาหรือผู้ป่วยจำเป็นต้องมีความรู้พื้นฐานเรื่องยาเพื่อให้เกิดประโยชน์ และความปลอดภัยต่อตนเอง

การใช้ยาให้ถูกต้อง

เมื่อเกิดอาการเจ็บป่วยหรือไม่สบาย คนส่วนมากมักนึกถึงการใช้ยาเป็นลำดับแรก แต่โรคบางโรคจำเป็นต้อง พบแพทย์เพื่อการวินิจฉัยให้ทราบสาเหตุที่แท้จริง และต้องใช้ยาจึงจะหายหรือทุเลาได้ เพื่อให้การใช้ยาได้ผลดี ควร ปฏิบัติดังนี้

1. ใช้ยาให้ถูกวิธีหรือถูกทาง

- **1.1 ยาเม็ดหรือแคปซูล** กลืนยาทั้งเม็ด มีวัตถุประสงค์ให้ยาไปแตกตัวหรือละลายที่กระเพาะอาหารหรือ ลำไส้ นอกจากนี้ยังป้องกันการรับรสที่ไม่พึงประสงค์จากยาบางชนิดอีกด้วย
- **1.2 ยาน้ำสำหรับรับประทาน** มีทั้งที่เป็นยาน้ำใสและยาแขวนตะกอน ก่อนรินยาต้องเขย่าขวดก่อนทุกครั้ง เพื่อให้ยากระจายทั่วขวด ต้องใช้เครื่องตวงยามาตรฐาน เช่น ถ้วยตวงยา 1 ช้อนโต๊ะ = 15 cc, 1 ช้อนโต๊ะ = 3 ช้อนชา และ 1 ช้อนแกง = 2 ช้อนชา)
- 1.3 ยาผงสำหรับรับประทาน หากระบุให้ละลายน้ำก่อนรับประทานก็ต้องละลายก่อน เพราะหากเทใส่ปาก ในลักษณะผงแท้งแล้วดื่มน้ำตาม อาจเกิดอันตราย โดยเฉพาะเกิดการอุดตันในหลอดอาหารได้
- **1.4 ยาขี้ผึ้งหรือครีม** เป็นยาที่ใช้กับผิวภายนอกร่างกาย และใช้โดยการทาบางๆ วันละ 2 3 ครั้ง โดยไม่ต้อง ถูหรือนวด ยกเว้นเมื่อมีระบุไว้ในฉลากเท่านั้น จึงจะทาและถูนวดเพื่อให้ยาซึมชาบดีขึ้น
- **1.5 ยาประเภทหยอดหู ตา จมูก** ก่อนใช้อ่านฉลากที่แนะนำวิธีการใช้ก่อน และหากไม่เข้าใจควรถามผู้ขาย หรือผู้มีหน้าที่จ่ายยาก่อนเสมอ
- **1.6 ยาเหน็บ** เป็นยาที่ใช้สอดเข้าช่องทวารหนักหรือช่องคลอด เพื่อให้ยาละลายแล้วดูดซึมเข้าสู่ร่างกายหรือ ออกฤทธิ์เฉพาะที่ ซึ่งขึ้นอยู่กับวัตถุประสงค์ของการใช้
- **1.7 ยาอม** เป็นยาที่ต้องการให้ละลายในปาก บางชนิดใช้อมใต้ลิ้น เพื่อให้ยาถูกดูดซึมเข้าสู่กระแสโลหิต ทางเส้นเลือดใต้ลิ้น บางชนิดใช้อมเพื่อให้ออกฤทธิ์เฉพาะที่ เช่น ยาอมแก้เจ็บคอ ดังนั้นจึงห้ามเคี้ยวหรือกลืนยา

- 1.8 **ยาฉีด** เป็นยาที่ให้เข้าสู่กระแสโลหิตโดยไม่ผ่านการรับประทาน ใช้กับคนปวยที่หมดสติ มีอาการรุนแรง หรืออาเจียนมาก
- 2. ใช้ยาให้ถูกกับโรค เมื่อมีการเจ็บป่วยเกิดขึ้นและจำเป็นต้องใช้ยา ควรเลือกซื้อยาจากร้านขายยาที่มีเภสัชกร เป็นผู้แนะนำยาให้เหมาะสมกับโรคที่เป็น ไม่ควรใช้ตามคำแนะนำของเพื่อนหรือผู้ใกล้ชิดที่ไม่มีความรู้เกี่ยวกับโรคและยา
- 3. ใช้ยาให้ถูกขนาดและถูกเวลา "ขนาดยา" คือ จำนวนยาที่ให้เข้าไปในร่างกายเพื่อทำให้เกิดผลในการรักษาดี ที่สุด โดยทั่วไปขนาดยาหรือขนาดใช้ยาในแต่ละคนจะไม่เท่ากัน ซึ่งแตกต่างกันไปตามอายุ น้ำหนักร่างกาย และความรุนแรง ของโรค อาจแบ่งได้ดังนี้
- **3.1 ยาก่อนอาหาร** ต้องกินก่อนอาหารประมาณ $\frac{1}{2}$ -1 ชั่วโมง เป็นยาที่ถูกดูดซึมตอนท้องว่าง ไม่กัด กระเพาะ และไม่ถูกกรดในกระเพาะทำลาย ถ้าลืมให้กินหลังอาหาร 2-3 ชั่วโมง
- **3.2 ยาหลังอาหาร** มีทั้งกินพร้อมอาหาร กินหลังอาหารทันที ถ้าไม่ระบุก็กินหลังอาหารประมาณ 15 นาที อาจเป็นยากัดกระเพาะ ดูดกรดในกระเพาะ ทำลายหรือดูดซึมพร้อมอาหารบางอย่าง
- 3.3 ยาก่อนนอน กินแล้วต้องการให้ร่างกายพักผ่อน อาจจะง่วงนอน มักใช้รับประทานก่อนนอนตอน กลางคืนวันละ 1 ครั้งเท่านั้น

หากลืมรับประทานยาตามกำหนดในฉลาก เมื่อนึกได้และเป็นเวลาใกล้เคียงกับเวลาเดิมให้รับประทานทันทีที่นึกได้ แต่ถ้าใกล้กับครั้งต่อไปให้รับประทานตามปกติโดยไม่ต้องเพิ่มขนาด เพราะอาจเกิดอันตรายได้

อันตรายจากการใช้ยา

- 1. การแพ้ยา เกิดขึ้นเนื่องจากร่างกายเปลี่ยนแปลงการตอบสนองต่อยาที่เคยได้รับ หรือได้รับสารที่มีสูตร คล้ายคลึงกับยานั้นมาก่อน แล้วเกิดการกระตุ้นให้ร่างกายสร้างภูมิคุ้มกันขึ้นเรียกว่า สิ่งต่อต้าน (แอนติบอดี) สารนี้จะ กระตุ้นให้เชลล์ในร่างกายหลั่งสารบางอย่างออกมา เช่น ฮีสตามีน ซึ่งเป็นตัวสำคัญที่ก่อให้เกิดอาการแพ้ขึ้น อาการแพ้ อาจมีลักษณะแตกต่างกันตั้งแต่อาการเล็กน้อย เช่น ผื่นคัน หรือลมพิษ จนถึงอาการรุนแรง เช่น ปวดเมื่อยตามข้อ บวม ที่หลอดลม ทำให้หายใจไม่ออก เป็นลมหมดสติถึงตายได้ การแพ้ยาไม่มีความสัมพันธ์กับขนาดของยาที่ได้รับ แต่การแพ้ยา จะมากหรือน้อยขึ้นอยู่กับชนิดของยา วิธีการใช้ยา และร่างกายของผู้รับยา ข้อปฏิบัติเมื่อเกิดอาการแพ้ยา
 - **แพ้น้อย** หยุดยา แล้วดื่มน้ำมากๆ จำชื่อยา และบอ[ั]กแพทย์ทุกครั้งที่สั่งยา
 - **แพ้มาก** มีอาการรุนแรง ดื่มน้ำมากๆ และรีบติดต่อแพทย์ หรือส่งโรงพยาบาลทันที
- 2. อาการข้างเคียง (Side effect) คือ อาการที่ไม่พึงประสงค์แต่เกิดจากฤทธิ์ของยา ฤทธิ์ของยาที่เกิดขึ้น ทำให้ เกิดอาการผิดปกติ ไม่ทำให้เกิดผลทางการรักษา ซึ่งมักเกิดควบคู่กันไปกับผลในการรักษา ยาส่วนใหญ่โดยเฉพาะยา สังเคราะห์ ทำให้เกิดอาการข้างเคียงที่ไม่พึงประสงค์ได้มากกว่ายาที่ได้จากธรรมชาติ บางชนิดทำให้เกิดอาการข้างเคียงที่ รุนแรง แต่บางชนิดไม่ค่อยรุนแรง ขึ้นอยู่กับความสามารถในการต้านยาของตัวผู้ป่วยเอง ระยะเวลาที่ได้รับยา และการใช้ ขนาดของยาสูงติดต่อกันเป็นเวลานาน
- 3. การติดยา เป็นผลสืบเนื่องมาจากการที่ผู้ป่วยได้รับยาติดต่อกันเป็นเวลานาน ยาบางชนิดถ้าใช้ไม่ถูกต้องหรือ นำไปใช้ในทางที่ผิด และใช้เป็นเวลานานๆ จนเกิดการติดยา ถ้าหยุดยาจะเกิดอาการผิดปกติขึ้น ส่วนมากมักเป็นยาที่มี ฤทธิ์ต่อระบบประสาทส่วนกลาง เช่น มอร์ฟิน บาร์บิทูเรท แอมเฟตามีน ยากดประสาท ยากล่อมประสาท ซึ่งต้องอยู่ใน ความดูแลของแพทย์อย่างใกล้ชิด เป็นยาควบคุมพิเศษ ต้องมีใบสั่งแพทย์

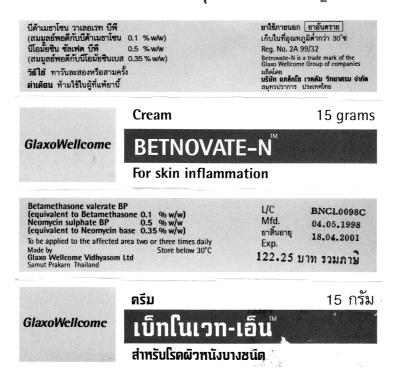
- 4. การดื้อยา เกิดขึ้นเนื่องจากการใช้ยาอย่างไม่ถูกต้อง ใช้กันอย่างผิดๆ เช่น เป็นหวัดก็กินยาปฏิชีวนะ นอน ไม่หลับกินยาแก้หวัด ไม่กินให้ครบตามกำหนด หรือใช้เป็นระยะเวลานานจนทำให้เชื้อดื้อยา การใช้ยาในลักษณะเหล่านี้ เป็นสาเหตุให้เชื้อโรคที่ถูกทำลายไม่หมดพัฒนาตัวเองจนสามารถต่อต้านยาตัวใหม่ไปเรื่อยๆ จนในที่สุดก็ไม่มียาที่ใช้ รักษาได้ การดื้อยาที่พบมากที่สุดในยาปฏิชีวนะ เช่น เพนิชิลลิน เตตราชัยคลิน คลอแรมฟินิคอล เป็นต้น
- 5. ปฏิกิริยาต่อกันของยา เป็นผลจากการใช้ยาร่วมกันมากกว่าหนึ่งชนิดขึ้นไป ผลของปฏิกิริยาต่อกันของยา อาจทำให้ฤทธิ์ในการรักษาของยาชนิดใดชนิดหนึ่งเพิ่มขึ้นหรือลดน้อยลงกว่าเมื่อใช้ยานั้นตามลำพังอย่างเดียว เช่น

การใช้ยาลดกรดร่วมกับเตตราซัยคลิน หรือธาตุเหล็ก หรือแอสไพริน หรือสเตียรอยด์ จะมีผลให้การดูดซึม ของยาต่างๆ ลดลง

การเสื่อมและการหมดอายุของยา

ยามีการเสื่อมและหมดอายุเช่นเดียวกับอาหารและของใช้บางอย่าง ยาแต่ละชนิดมีอายุการใช้งานที่แตกต่างกัน บางชนิดเสื่อมเร็ว เช่น ยาปฏิชีวนะ วัคชีน ฮอร์โมน หรือวิตามินบางอย่าง และจะต้องเก็บในที่ๆ เหมาะสม ไม่ชื้น ไม่ร้อน จัด ไม่ถูกแสงแดด ยาบางอย่างต้องเก็บในขวดสีชา แถบอะลูมิเนียม หรือเก็บในตู้เย็น

- **ยาเสื่อมเร็ว** มักบอกวันหมดอายุ (Expiry Date = Exp. Date) เช่น Exp. Date 12 Jan 99 แสดงว่า หมดอายวันที่ 12 มกราคม พ.ศ. 2542
- **ยาเสื่อมช้า** มักบอกวันผลิต (Manufacturing Date = Mfd. หรือ Mfg. Date) สามารถเก็บได้นาน 5 ปี นับจากวันผลิต เช่น Mfd. 1 Feb 98 หมดอายุเดือนกุมภาพันธ์ ค.ศ. 2003 หรือ พ.ศ. 2545
 - ถ้าเป็น**ยาที่กำหนดทั้งวันผลิตและวันหมดอาย**ุ เหมือนตัวอย่างก็ต้องปฏิบัติตามที่กำหนด



การสังเกตยาเสื่อม

ยาอาจจะเสื่อมก่อนวันหมดอายุได้ ถ้าเก็บไม่ถูกต้อง เช่น ไม่เก็บไว้ในตู้เย็น ถูกความชื้น แสงแดด ความร้อน ฉะนั้นนอกจากดูวันหมดอายุและวันผลิตแล้ว ควรดูลักษณะของยา ถ้ามีลักษณะผิดปกติ เช่น แคปซูลบวม ยาเม็ดแตกร่วน มีเชื้อรา ยาน้ำตกผลิก ไม่ควรนำมาใช้อย่างยิ่ง เพราะตัวยาเปลี่ยนแปลงทางเคมี ไม่ให้ผลในทางรักษา แล้วยังอาจจะก่อ ให้เกิดเป็นโรคได้

แหล่งตัวยา

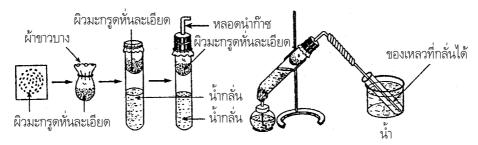
- 1. ได้จากธรรมชาติ ได้แก่ พืช สัตว์ และแร่ธาตุ ปัจจุบันมีบทบาทมากขึ้น ทำรูปแบบให้ใช้ง่ายยิ่งขึ้น
- 2. ได้จากจุลินทรีย์ เช่น ยาปฏิชีวนะ ใช้แก้อักเสบ หนอง ฝี ที่เกิดจากเชื้อรา และแบคทีเรีย (ไม่รักษาโรคที่เกิด จากไวรัส)
 - 3. ได้จากการสังเคราะห์ ได้แก่ ยาแผนปัจจุบันที่ใช้กันเป็นส่วนใหญ่ เช่น
 - ยาแก้ปวด ลดไข้ พาราเชตามอล แอสไพริน
 - ยาซัลฟา เป็นยาสังเคราะห์ที่มีสรรพคุณเหมือนยาปฏิชีวนะ
 - ยาลดกรด ลดอาการท้องอืดท้องเพื่อ ปรับค่า pH ในกระเพาะอาหาร
 - ยาฆ่าเชื้อภายนอกร่างกาย ยาใส่แผล ล้างแผล และสิ่งของต่างๆ

ยาสมุนไพร

ข้อดี ใช้แล้วไม่ค่อยเกิดอาการข้างเคียงรุนแรง

ข้อเสีย ไม่ค่อยสะดวกเวลาใช้ ต้องสกัดยาโดยวิธีการต่างๆ เช่น ชง ต้ม ดองเหล้า เป็นต้น พืชบางอย่างมีพิษต้อง ระมัดระวัง

การทดลอง สกัดน้ำมันหอมระเหยจากพืชสมุนไพร



ผลการทดลอง น้ำมันหอมระเหยเป็นน้ำมันที่มีกลิ่นหอม ระเหยง่าย มีกลิ่นเฉพาะตัวชวนดม เช่น น้ำมันกานพลู แก้ปวดฟัน น้ำมันตะไคร้หอมทาป้องกันยุง ยูคาลิปตัสใช้เป็นยาแก้ไอขับเสมหะ สูดดมแก้หวัด กลิ่นบำบัดอาการซึมเศร้า ตัวทำละลายให้ใช้สกัดตัวยาควรมีสมบัติสกัดสารได้มาก แยกออกจากตัวยาได้ด้วย (จุดเดือดต่ำ) และต้อง ไม่เป็นพิษต่อร่างกายผู้ใช้ยา เช่น การสกัดสารจากขิงหรือพริกไทยป่น ใช้เอทิลแอลกอฮอล์ไม่ใช้เมทิลแอลกอฮอล์

ยาปฏิชีวนะ (Antibiotic)

เป็นยาที่สกัดจากจุลินทรีย์ คือ รา และแบคทีเรีย แล้วนำไปผ่านกระบวนการทางเคมี มีสรรพคุณใช้แก้อักเสบ หนอง ฝี ขนานแรกของโลก คือ ยาเพนิซิลิน ค้นพบโดย อเล็กชานเดอร์ เฟลมมิง (ปัจจุบันบางชนิดสังเคราะห์ขึ้นได้)

การเลือกใช้ยาปฏิชีวนะ

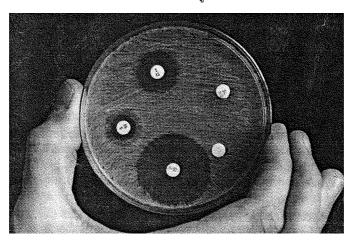
- ชนิดมีอำนาจทำลายเชื้อจำกัด ชนิดนี้ทำลายเชื้อได้บางชนิดเท่านั้น เช่น เพนิซิลิน ส่วนมากฆ่าเชื้อที่ทำให้เกิด หนอง ฝี
- ชนิดมีอำนาจทำลายเชื้อกว้างขวาง หรือครอบจักรวาล คือ สามารถทำลายเชื้อจุลินทรีย์ได้มากชนิด แต่ ประสิทธิภาพในการทำลายเชื้อแต่ละชนิดไม่เท่ากัน ปัจจุบันมีการใช้ยากลุ่มนี้มาก เช่น เตตราซัยคลิน คลอแรมฟินิคอล

หลักการใช้ยาปฏิชีวนะ

- 1. เลือกใช้ยาปฏิชีวนะให้ตรงกับชนิดของจุลินทรีย์ โดยให้แพทย์เป็นผู้ตรวจวินิจฉัยและสั่งยา
- 2. ระยะเวลาที่ใช้ยาปฏิชีวนะ ควรใช้ติดต่อกันนานพอที่จะทำลายเชื้อได้หมด หรือครบตามเวลาที่กำหนด 5-7 วัน
- 3. ไม่ใช้ยาปฏิชีวนะหลายขนานร่วมกัน และยาครอบจักรวาล
- 4. หญิงมีครรภ์ และให้นมบุตร ต้องใช้อย่างระมัดระวัง
- 5. หากมีอาการผิดปกติเกิดขึ้น เช่น แพ้ยา หรือเกิดอาการแทรกซ้อน ให้หยุดยาทันที แล้วปรึกษาแพทย์
- 6. เมื่อใช้ยาจนครบกำหนดเวลาแล้ว อาการไม่ดีขึ้นควรไปพบแพทย์อีกครั้ง เพราะอาจจะมีปัญหาดื้อยา

ปัญหาการใช้ยาปฏิชีวนะ คนไข้มักเกิดการดื้อยา เมื่อใช้ยาไม่ถูกต้อง แพทย์ต้องเปลี่ยนยา หรือเพิ่มความเข้มข้น ของยาให้กับคนไข้

การเพาะเลี้ยงเชื้อโรค เพื่อเลือกยาให้กับคนไข้ดื้อยา ดังรูป



จากรูป ยาบางชนิดยับยั้งเชื้อได้ดีมาก สังเกตจากบริเวณปลอดเชื้อกว้าง บางชนิดยับยั้งได้น้อย และบางชนิด ยับยั้งเชื้อไม่ได้ ทำให้แพทย์สามารถเลือกใช้ยากับคนไข้ได้ถูกต้อง

ยาลดกรด

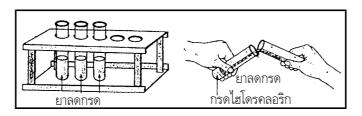
ยาลดกรด (Antacid) ใช้สำหรับคนที่กระเพาะสร้างกรดมากเกินไป ทำให้อาหารไม่ย่อย ท้องอืด และทำให้เกิด เป็นโรคกระเพาะได้ (ถ้ากระเพาะเป็นกรดมากเกินไป จะไปยับยั้งการหลั่งน้ำย่อยเปปซิน)

ประเภทของยาลดกรด

- ประเภทไฮดรอกไซด์ เมื่อทำปฏิกิริยากับกรด จะได้เกลือกับน้ำเท่านั้น ไม่เกิดก๊าซ กรด + ยาลดกรดประเภทไฮดรอกไซด์ → เกลือ + น้ำ
 - แมกนีเซียมไฮดรอกไซด์ (Mg(OH)₂) ใช้แล้วเกิดอาการท้องเสีย และอาจจะเกิดการสะสมแมกนีเซียมที่ไต
 - อะลูมิเนียมไฮดรอกไซด์ (Al(OH)3) ใช้แล้วเกิดอาการท้องผูก และอาจเกิดการอุดตันของลำไส้
- 2. ประเภทคาร์บอเนต เมื่อทำปฏิกิริยากับกรดได้เกลือ น้ำ และก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (CO₂) สังเกตจากมี ฟองก๊าซปุด ต้องระวังอย่าใช้มากเกินไป เพราะดูดซึมเร็วจะทำให้เลือดเป็นเบส เกิดอาการคลื่นไส้ อาเจียน ท้องผูก เบื่ออาหาร

กรด + ยาลดกรดประเภทคาร์บอเนต → เกลือ + น้ำ + CO₂

การทดลอง ปฏิกิริยาของยาลดกรด



ชนิดยาลดกรด	กรดไฮโดรคลอริก (pH)	ยาลดกรด (pH)	กรด + ยาลดกรด (pH)	การเปลี่ยนแปลง
1. อีโน	2	8	5	เกิดฟองก๊าซ
2. อะลั่มมินต์	2	9	5.5	ไม่เปลี่ยนแปลง
3. แมก 77	2	8	5	ไม่เปลี่ยนแปลง
4. แมกนีเซียมไตรซิลิเกต	2	8	4	ไม่เปลี่ยนแปลง

ผลการทดลอง

ยาลดกรดมีฤทธิ์เป็นเบส ค่า pH ประมาณ 8 - 9 สามารถลดกรดในกระเพาะ ทำให้กระเพาะมีค่า pH สูงขึ้น เป็น 4 - 5 แสดงว่าความเป็นกรดน้อยลง (ยาลดกรดที่ดีจะต้องไม่ทำให้ค่า pH ในกระเพาะสูงกว่า 5 และคงอยู่ใน กระเพาะไม่ต่ำกว่า 1 ชั่วโมง)

ยาฆ่าเชื้อโรคภายนอกร่างกาย แบ่งเป็น

- 1. ยาระงับเชื้อ (Antiseptic) มีความรุนแรงน้อย ใช้กับร่างกาย เช่น ระงับเชื้อตามผิวหนัง ช่องปาก ตา หู เช่น แอลกอฮอล์ 70% ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 3% ยาใส่แผล ยาหยอดตา ยาดับกลิ่นปาก ด่างทับทิม
- 2. ยาฆ่าเชื้อที่ใช้กับเครื่องมือเครื่องใช้ (Disinfactant) หรือทำความสะอาดบริเวณโรงพยาบาล ห้องน้ำ มีฤทธิ์ รุนแรงกว่า เช่น น้ำยาฟอร์มาลิน ไลโซล ฟีนอลหรือกรดคาร์บอลิก เป็นต้น

ยาสามัญประจำบ้าน

เป็นยาที่มีอันตรายน้อย ใช้บำบัดการเล็กๆ น้อยๆ เช่น ปวดศีรษะ ตัวร้อน ปวดท้อง ไอ เป็นแผลเล็กน้อย ระคายเคืองตา สามารถซื้อใช้เองได้ ถ้าผลิตโดยองค์การเภสัชกรรม เรียกว่า "ยาตำราหลวง"

ประเภทของยาสามัญประจำบ้าน

- 1. ยารับประหาน มี้ทั้งยาน้ำ ยาเม็ด เช่น พาราเซตามอล ยาแก้ไอน้ำดำ คลอเฟนิรามีน ยาลดกรด วิตามิน ผงน้ำตาลเกลือแร่ ยาระบายแมกนีเซียม เป็นต้น
- **2. ยาใช้ภายนอก** เป็นยาอันตราย ห้ามรับประทาน เป็นยาทา ป้าย เหน็บ โรยแผล เช่น ยาใส่แผลสด แผลเปื่อย เจนเชียนไวโอเลต ยารักษากลาก เกลื้อน น้ำกัดเท้า เหล้าแอมโมเนียหอม ดมแก้วิงเวียนหน้ามืด

การจัดตู้ยา ต้องแยกประเภทยารับประทานและยาใช้ภายนอก ฉลากยาต้องชัดเจน เพื่อป้องกันการหยิบยาผิด นอกจากนี้ยังควรมีสำลี ผ้าพันแผล พลาสเตอร์ กรรไกร ควรตรวจดูตู้ยาอย่างน้อยปีละครั้งเพื่อกำจัดยาที่หมดอายุแล้ว

วัตกุมีพิษในการกำจัดศัตรูพืช และปราบพาหะนำโรด

ศัตรูพืช ได้แก่ แมลง สัตว์ต่างๆ เช่น ไส้เดือนฝอย หอยทาก หนู ไร เชื้อรา และวัชพืช ศัตรูเหล่านี้ทำให้ผลผลิต ทางการเกษตรลดต่ำลง

พาหะนำโรค ได้แก่ ยุง แมลงวัน หนู แมลงสาบ มด ปลวก

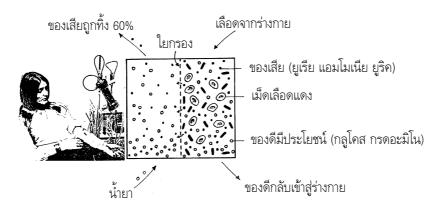
วิธีกำจัด

- ชีววิธีหรือวิธีชีวภาพ หรือการควบคุมทางชีวภาพหรือชีววิธี ใช้สิ่งมีชีวิตควบคุม เช่น ตัวห้ำ แตนเบียน แบคทีเรียอาจจะทำลายวงจรชีวิตหรือทำให้เกิดเป็นหมันไป
- 2. ใช้สารเคมี ใช้ง่ายได้ผลรวดเร็วแน่นอน แต่ก่อให้เกิดอันตรายต่อสิ่งมีชีวิต และสิ่งแวดล้อมถ้าจำเป็นก็เลือก ใช้ชนิดที่มีอายุสลายเร็ว ไม่สะสมนาน

ความก้าวหน้าในการวินิจฉัยและรักษาโรค

- 1. ใช้รังสีเอกซ์ และแกมมา ทั้งวินิจฉัยและรักษาความผิดปกติทั้งอวัยวะและกระดูกโดยเฉพาะมะเร็ง
- 2. อัลตราชาวด์ เสียงความถี่สูงๆ สามารถใช้วินิจฉัยถุงน้ำ ก้อนเนื้อแทนรังสีได้ และยังสามารถสลายก้อนนิ่ว บางชนิดได้
 - 3. เลเซอร์ เป็นแสงที่มนุษย์สร้างขึ้น ปัจจุบันใช้ผ่าตัดแทนใบมืด ไม่เสียเลือดมาก ไม่ติดเชื้อ และไม่เจ็บปวดมาก
- 4. ไตเทียม ใช้ฟอกเลือดเพื่อนำของเสียออกจากร่างกาย สำหรับผู้ป่วยโรคไตเรื้อรังจะช่วยยืดอายุของคนไข้ เพื่อ รอการเปลี่ยนไตต่อไป

หลักการทำงานของไต



น้ำยาที่ใช้มีส่วนประกอบอื่นๆ เหมือนน้ำเลือด แต่ไม่มีของเสีย จึงทำให้เลือดที่ไหลกลับเข้าร่างกายมีส่วนประกอบ เหมือนเดิม แต่ของเสียถูกกำจัดออกไปแล้ว ไตเทียมไม่จัดเป็นยา เป็นเครื่องมือแพทย์และถือว่าเป็นการรักษาโรคด้วย

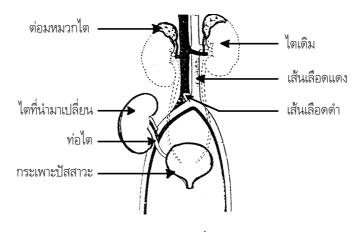
การทดลอง การแยกสารที่มีโมเลกุลขนาดต่างกัน

นำสารละลายกลูโคสและไข่ขาวมาห่อด้วยกระดาษเซลโลเฟน แล้วแซ่ในน้ำกลั่น 30 นาที นำน้ำกลั่นมาทดสอบหา กลูโคสและโปรตีน



สารที่ทดสอบ	ผลกับสารเบเนดิกต์	ผลกับกรดในตริก
1. น้ำกลั่น	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง
2. สารในบีกเกอร์	เกิดตะกอนสีส้มแดง	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง

ผลการทดลอง กลูโคสในถุงเซลโลเฟน ออกมานอกถุงได้ แต่โปรตีนในไข่ขาวออกมาไม่ได้ แสดงว่าโปรตีนมี ขนาดโมเลกุลใหญ่กว่ากลูโคส และกระดาษเซลโลเฟนจัดเป็นเยื่อเลือกผ่านเช่นเดียวกันกับหน่วยไตยอมให้สารโมเลกุลเล็ก ผ่าน แต่เม็ดเลือดมีขนาดใหญ่ผ่านออกมาไม่ได้



รูปแสดงการเปลี่ยนไต

การเปลี่ยนไต ต้องเช็คเลือดและเนื้อเยื่อว่าเข้ากับผู้รับได้หรือไม่ ต้องเสียค่าใช้จ่ายสูง หลังผ่าตัดอาจจะต้องใช้ ยากดระบบคุ้มกันไประยะหนึ่งเพื่อป้องกันไม่ให้ร่างกายผู้ป่วยต่อต้านอวัยวะที่รับมา

แบบทดสอบ

จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

1. ข้อใด**ไม่ถูกต้อง**

- 1) อัตราการตายของทารกสูง อายุคาดจะมีค่าต่ำ
- 2) อายุคาดของประชากรไทยชายสูงกว่าประชากรไทยหญิง เพราะผู้ชายเป็นเพศที่แข็งแรงกว่า
- 3) อายุคาดของประชากรไทยชายและหญิงในแต่ละช่วงปีมีค่าสูงขึ้น เนื่องจากความเจริญก้าวหน้าทางการแพทย์
- 4) อายุคาดของประชากรไทยหญิงสูงกว่าประชากรไทยชาย เพราะผู้ชายทำงานที่เสี่ยงอันตรายมากกว่าและรับผิดชอบ สูงกว่า

2. ข้อใดเป็นการใช้ยาที่ไม่ถูกต้อง

- ก. นาย ก ลืมกินยาก่อนอาหาร ต้องรอจนอาหารมื้อนั้นผ่านไป 2 ชั่วโมงถึงจะกินยาได้
- ข. นาย ข ไม่มีช้อนโต๊ะสำหรับกินยา จึงใช้ช้อนชาแทนโดยกินยา 3 ช้อนชา
- ค. นาย ค ทานยาก่อนอาหารเป็นเวลา 15 นาที ก่อนรับประทานอาหาร
- ง. นาย ง เป็นแผลที่เท้า จึงแกะยาจากแคปซูลมาใช้โรยแผล
- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

- ข้อใดเป็นกลุ่มที่ตรงความหมายของยา
- 1) น้ำมันมวย ผงน้ำตาลเกลือแร่ มอร์ฟิน
- 2) วัคซีน เหล้าแอมโนเนียหอม รังสีเอกซ์
- 3) น้ำเกลือ กลูโคส น้ำยาเบเนดิกต์
- 4) ทิงเจอร์ไอโอดีน วิตามินซี ไลโซล
- 4. ในยาชนิดเดียวกัน แพทย์กำหนดขนาดของยาให้เด็กรับประทานน้อยกว่าผู้ใหญ่เสมอ ทั้งนี้เพราะเหตุใด
 - 1) เด็กแพ้ยาง่ายกว่าผู้ใหญ่

- 2) เด็กมีการขับถ่ายน้อยกว่าผู้ใหญ่
- 3) ร่างกายเด็กมีโลหิตหมุนเวียนน้อยกว่าผู้ใหญ่
- 4) ร่างกายเด็กมีกลไกในการดูดซึมตัวยาได้ดีกว่า
- 5. แพทย์สั่งให้สมศรีใช้น้ำสุกผสมยาจนได้ปริมาตร 120 มิลลิลิตร แล้วให้รับประทาน 1 ช้อนโต๊ะ ปรากฏว่าสมศรี เติมน้ำมากเกินไปจนได้ 180 มิลลิลิตร แล้วจึงรับประทานยาไป 4 ช้อนชาแทน สมศรีรับประทานยาที่ผสมนี้มาก หรือน้อยเกินไปเท่าใด
 - 1) น้อยไป 0.5 ช้อนชา

2) น้อยไป 1.0 ช้อนชา

3) มากไป 0.5 ช้อนชา

4) มากไป 1.0 ช้อนชา

6. ข้อใด**ไม่ถูกต้อง**

- 1) อินซูลินเป็นฮอร์โมนที่ผลิตในตับอ่อน
- 2) คนที่เป็นโรคเบาหวาน ร่างกายจะมีอินชูลินในปริมาณน้อยกว่าปกติ
- 3) ในภาวะปกติร่างกายจะมีกลูโคสอยู่ในเลือดประมาณ 65-100 ไมโครกรัมต่อเลือด 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร
- 4) โรคแทรกซ้อนของโรคเบาหวาน คือ โรคไต วัณโรค หรือหลอดเลือดตีบตัน

7. ยาที่วางจำหน่ายในร้านขายยาชนิดหนึ่ง ที่ข้างขวดเขียนไว้ดังนี้

ขวดที่ 1 Exp. Date 26 Jan 99

ขวดที่ 2 Used before 13 June 98

ขวดที่ 3 Expiration Date 1 Feb 97

ขวดที่ 4 Mfg. Date 10 Dec. 96

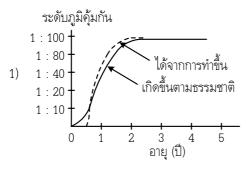
ข้อใดเป็นการจัดเรียงลำดับการหมดอายุของยาจาก**ก่อนไปหลัง** ตามลำดับ

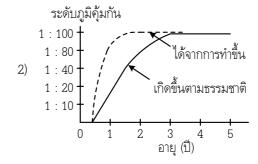
1) ขวดที่ 1, 2, 3, 4

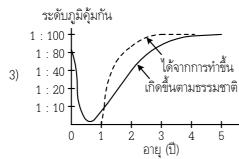
2) ขวดที่ 2, 3, 4, 1

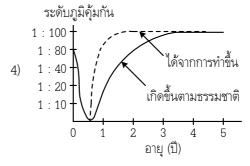
3) ขวดที่ 3, 2, 1, 4

- 4) ขวดที่ 4, 1, 2, 3
- 8. ทารกคนหนึ่งไม่ได้ดื่มนมแม่แต่ได้รับวัคชืนตามกำหนด เขาจะมีระดับภูมิคุ้มกันโรคตามข้อใด



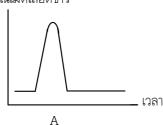




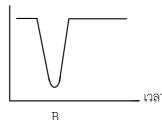


9. สมชายมีประวัติเคยเป็นโรคปอดอักเสบ แต่สมศรีกำลังป่วยเป็นโรคกระเพาะปัสสาวะอักเสบ กราฟข้อใดแสดงผล การตรวจเลือดของสมชายและสมศรี

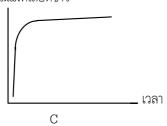
ปริมาณเม็ดเลือดขาว



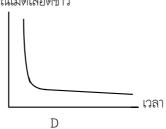
ปริมาณเม็ดเลือดขาว



ปริมาณเม็ดเลือดขาว



ปริมาณเม็ดเลือดขาว



	สมชาย	สมศรี
1)	А	D
2)	В	С
3)	А	C
4)	В	D

10. ตารางแสดงการบำบัดอาการอักเสบโดยใช้ยาคลอแรมฟินิคอลที่มีความเข้มข้นต่างๆ กัน

ขนาดของยาคลอแรมฟินิคอล	อาการของคนไข้					
(mg/cm ³)	นาย ก	นาย ข				
5	ยังแสดงอาการอักเสบให้เห็น	ยังแสดงอาการอักเสบให้เห็น				
10	ไม่มีอาการอักเสบให้เห็น	ยังแสดงอาการอักเสบให้เห็นและมีผื่นตามตัว				
50	ไม่มีอาการอักเสบให้เห็น	ไม่มีอาการอักเสบให้เห็น แต่หายใจไม่ออก				

ท่านจะวินิจฉัยคนไข้ทั้งสองอย่างไร

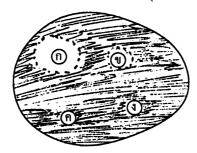
- 1) ร่างกายของนาย ก สามารถทำลายยาได้ดีกว่านาย ข
- 2) อาการอักเสบของนาย ข บำบัดด้วยยาคลอแรมพินิคอลไม่ได้
- 3) เชื้อที่ทำให้เกิดอาการอักเสบในตัวนาย ข มีอาการดื้อยา
- 4) ขนาดของยาที่เหมาะสมกับนาย ข ควรมากกว่า 50 mg/cm³

11. ตารางแสดงผลการยับยั้งของยาฆ่าเชื้อที่ความเข้มข้นต่างๆ ต่อเชื้อโรคบางชนิดดังนี้

ความเข้มข้นของยาฆ่าเชื้อ (μg/cm³)	เชื้อไทฟอยด์	เชื้อบิด	เชื้อหนอง	เชื้อในลำคอ
0.5	+	+	+	-
1	+	+	-	-
1.5	+	-	-	-
2	_	_	-	_

ผู้ป่วยด้วยโรคบิดและมีแผลติดเชื้อที่แขน ควรจะกินยาที่มีความเข้มข้นเท่าใดจึงจะเหมาะสมที่สุด

- 1) 0.
- 2.)
- 3) 1.5
- 1) 2
- 12. เมื่อนำกระดาษชุบสารสกัด ก, ข, ค และ ง มาวางบนจานอาหารวุ้นที่มีเชื้อในลำไส้ ได้ผลดังรูป



- ก. สารสกัดจากปูนขาว
- ค. สารสกัดจากขมิ้นชั้น

- ข. สารสกัดจากแบคทีเรีย
- ง. สารสกัดจากตับอ่อน

ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) เชื้อในลำไส้ดื้อต่อสารสกัดจากปูนขาวและเซลล์แบคทีเรีย
- 2) สารสกัดที่ได้จากปูนขาวและเซลล์แบคทีเรีย จัดเป็นสารปฏิชีวนะ
- 3) เชื้อในลำไส้ไวต่อสารสกัดจากเซลล์แบคทีเรีย ขมิ้นชันและตับอ่อน
- 4) การเจริญของเชื้อในลำไส้ถูกยับยั้งด้วยสารสกัดจากปูนขาวและเซลล์แบคทีเรีย
- 13. จากการทดลองยาลดกรดชนิดไฮดรอกไซด์และชนิดคาร์บอเนต

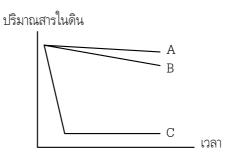
ชนิดของ		pH ของสา	การเปลี่ยนแปลงที่	
ยาลดกรด	กรด HCl	ยาลดกรด	ยาลดกรด + กรด HCl	สังเกตเห็น
ก	2	8	6	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง
ข	2	9	5	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง
ନ	2	8	4	เกิดฟองก๊าซ
9	2	8	4	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง

ข้อใดสรุป**ไม่ถูกต้อง**

- 1) ข, ค และ ง เป็นยาลดกรดที่ดี
- 2) ค เป็นยาลดกรดชนิดคาร์บอเนต
- 3) ก, ข และ ง เป็นยาลดกรดชนิดไฮดรอกไซด์
- 4) ค เมื่อทำปฏิกิริยากับกรดในกระเพาะอาหารจะได้เกลือกับน้ำ

- **14.** ข้อใดมียาที่**ไม่ใช่**ยาสามัญประจำบ้านปะปน
 - 1) ผงน้ำตาลเกลือแร่ ไธเมอโรซอลทิงเจอร์ ยาเม็ดมีเบนดาโซล ยาแก้ไอน้ำดำ
 - 2) ยาเม็ดคลอเฟนิรามีน ยาแคปซูลแอมพิชิลิน ยาถ่ายพยาธิรวม เหล้าแอมโมเนียหอม
 - 3) ยาน้ำอะลูมินา-แมกนีเซีย เจนเซียนไวโอเลต ยารักษากลากวิทฟิลด์ ยาเม็ดวิตามินรวม
 - 4) ยาธาตุน้ำแดง ยาแอสไพริน ยาแก้ไอน้ำดำ ยาถ่ายพยาธิน้ำเชื่อม
- **15.** ข้อใดอธิบายยาสามัญประจำบ้าน**ไม่ถูกต้อง**
 - ก. เป็นยาที่ใช้ได้โดยไม่ต้องปรึกษาแพทย์
 - ข. เป็นยาที่สามารถเพิ่มขนาดของยาโดยไม่จำกัด
 - ค. เป็นยาที่ประกอบด้วยยาหลายประเภทมี่ทั้งกิน ทา ดม ฉีด
 - ง. เป็นยาที่ควรจัดไว้ในตู้ยาแยกประเภท
 - 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

- 16. ข้อใดจัดเป็นการควบคุมแมลงทางชีวภาพ
 - ก. ใช้ไฟล่อให้แมลงมารวมกันเป็นกลุ่มจำนวนมาก แล้วฉีดด้วยยาปราบศัตรูพืช
 - ข. ใช้ฮอร์โมนบางชนิดล่อให้แมลงมารวมกันเป็นกลุ่มใหญ่ แล้วใช้เปลวไฟพ่นฆ่าให้ตาย
 - ค. จับแมลงตัวผู้มาฉายรังสีให้เป็นหมันแล้วปล่อยกลับสู่แหล่งเดิม ทำให้ไม่มีตัวอ่อนเกิดใหม่
 - ง. ใช้สารเคมีช่วยให้ตัวอ่อนของแมลงมีการเจริญเติบโต[้]อยู่ในสภาพดักแด้ ที่ไม่สามารถทำอันตรายต่อพืชได้ ตลอดไป
 - 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.
- 17. ผลการตรวจวิเคราะห์หาปริมาณยาฆ่าแมลงที่ตกค้างในดินในสวนส้มแห่งหนึ่ง ในช่วงระยะเวลา 1 ปี เป็นไปดังรูป สาร A B C คืออะไร



	A	В	С
1)	ରି ରିମି	พาราคว้อต	คาบาริล
2)	ରି ରିମି	คาบาริล	พาราไธออน
3)	พาราคว้อต	พาราไธออน	<u> </u>
4)	พาราคว้อต	ଡି ଡିମି	พาราไธออน

18. ตารางแสดง

Α	В
โครเมียม-51	หาปริมาตรของเลือด
โครเมียม-57	หาปริมาตรการใช้วิตามินบี 12
เหล็ก-59	วัดอัตราการสร้างเม็ดเลือดแดง
โซเดียม-24	หาตำแหน่งเส้นเลือดตีบ

ช่องว่างบนหัวตารางควรเติมข้อความใด

- 1) การเลือกใช้สารเคมีในการวินิจฉัยโรค
- 2) ประโยชน์ของสารเคมีในทางการแพทย์
- 3) ประโยชน์ของสารรังสีในการวินิจฉัยโรค
- 4) การเลือกใช้สารกัมมันตรังสีในการรักษาโรค
- 19. ข้อใดไม่ใช่หลักในการเลือกสารกัมมันตรังสีเพื่อการวินิจฉัยโรค
 - 1) มีอันตรายต่อเซลล์และเนื้อเยื่อน้อยที่สุด
 - 2) ให้รังสีที่มีพลังงานเพียงพอที่จะใช้อุปกรณ์ติดตามได้
 - 3) ไปรวมกลุ่มตรงบริเวณที่ต้องการวินิจฉัย ไม่กระจายไปทั่วร่างกาย
 - 4) มีอัตราสลายตัวเร็ว ขับถ่ายออกจากร่างกายได้ช้า เพื่อให้มีระยะเวลานานพอที่จะติดตามได้
- 20. อวัยวะใดที่ร่างกายยอมรับได้ง่ายในการปลูกถ่ายอวัยวะจากบุคคลอื่น
 - 1) ตับ
- 2) แก้วตา
- 3) ผิวหนัง
- 4) ไขกระดูก

เฉลย

1.	2)	2.	1)	3.	1)	4.	3)	5.	1)	6.	3)	7.	3)	8.	4)	9.	3)	10.	2)
11	3)	12	۸)	12	۷)	1/1	2)	15	2)	16	3)	17	۷)	10	3)	10	۸)	20	2)

สารสังเดราะห์

สารสังเคราะห์ทางธรรมชาติ หมายถึง สารที่พืชหรือสัตว์สร้างขึ้น ได้แก่ ไม้ ฝ้าย ไหม ครั่ง ขี้ผึ้ง น้ำตาล ฮอร์โมน โปรตีน แป้ง ยางพารา หวาย เชือกมะนิลา ใยมะพร้าว เชือกกล้วย กระดาษ เสื่อกก หนังสัตว์ ฯลฯ (แร่ธาตุ ต่างๆ เช่น โลหะ เพชร พลอย และทราย แก้ว กระเบื้อง อากาศ น้ำ ไม่ใช้สารสังเคราะห์)

สารสังเคราะห์ทางวิทยาศาสตร์ หมายถึง สารที่มนุษย์คิดสร้างขึ้น โดยนำวัตถุดิบจากธรรมชาติมาผ่านกระบวนการ ทางเคมีได้สารสังเคราะห์หลายชนิดที่มีคุณสมบัติตามที่มนุษย์ต้องการ ได้แก่ พลาสติกต่างๆ เส้นใยสังเคราะห์ เชือกฟาง ในลอน ยาฆ่าแมลง ปุ๋ยเคมี โฟม ผงซักฟอก สบู่ สีสังเคราะห์ กลิ่นสังเคราะห์ ยางเทียม เป็นต้น

จุดประสงค์ของการผลิตสารสังเคราะห์ทางวิทยาศาสตร์

- เพื่อให้มนุษย์ที่มีจำนวนเพิ่มมากขึ้นได้มีของใช้อย่างเพียงพอ เนื่องจากผลิตได้รวดเร็วกว่าธรรมชาติ
- 2. เพื่อปรับปรุงคุณสมบัติบางประการให้ดีขึ้น เช่น แข็งแรง ทนทาน ทนต่อความร้อน-ความเย็น
- 3. เพื่อประหยัดทรัพยากรธรรมชาติบางอย่าง เช่น ไม้ โลหะต่างๆ

พอลิเมอร์ (Polymer) หมายถึง สารที่มีโมเลกุลใหญ่มาก เกิดจากการนำสารโมเลกุลเล็กๆ ซ้ำๆ จำนวนเป็นพัน เป็นหมื่นโมเลกุลมารวมกันทางเคมี สารใหม่ที่ได้จะมีคุณสมบัติแตกต่างไปจากสารโมเลกุลเล็กทั่วๆ ไป สารที่มนุษย์ สังเคราะห์ขึ้นส่วนใหญ่เป็นสารพอลิเมอร์ และกระบวนการทางเคมีนี้ เรียกว่า พอลิเมอไรเซชัน (Polymerization)

พอลิเมอร์ไรเชชัน มี 2 แบบ ได้แก่

1. การรวมตัวแบบต่อเติม เกิดจากการรวมตัวของสารมอนอเมอร์ (Monomer) จำนวนหลายพันโมเลกุลทางเคมี ได้สารพอลิเมอร์เท่านั้น ไม่เกิดสารอื่นๆ เป็นผลพลอยได้

```
เอทิลีน + เอทิลีน + เอทิลีน + ... → พอลิเอทิลีน (PE)
โพรพิลีน + โพรพิลีน + โพรพิลีน + ... → พอลิโพรพิลีน (PP)
สไตรีน + สไตรีน + สไตรีน + ... → พอลิสไตรีน (PS)
ไวนีลคลอไรด์ + ไวนีลคลอไรด์ + ... → พอลิไวนีลคลอไรด์ (PVC)
```

2. การรวมตัวแบบควบแน่น เกิดจากการรวมตัวของมอนอเมอร์จำนวนมากเช่นกัน นอกจากจะได้สารใหม่ คือ พอลิเมอร์แล้วยังได้สารโมเลกุลเล็กๆ เช่น น้ำหรือสารอื่น เป็นผลพลอยได้ ได้พอลิเมอร์ที่มีความแข็งแรงกว่าแบบต่อเติม

```
กลูโคส + กลูโคส + กลูโคส + ... 

กรดอะมิโน + กรดอะมิโน + กรดอะมิโน + ... 

ไปรตีน + น้ำ
ไอโชปรีน + ไอโชปรีน + ไอโชปรีน + ... 

ยางพารา + น้ำ
ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ + ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ + ... 

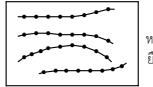
พอลิยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ (UF) + น้ำ
แป้ง เชลลูโลส โปรตีน ยางพารา เป็นพอลิเมอร์ธรรมชาติ ส่วน PE PP PVC UF เป็นพอลิเมอร์วิทยาศาสตร์
```

สมบัติของพอลิเมอร์ ขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายอย่าง เช่น

- 1. ชนิดของมอนอเมอร์ที่มารวมกันเป็นพอลิเมอร์
- 2. การรวมตัวทางเคมี (แบบต่อเติมหรือแบบควบแน่น)
- 3. โครงสร้างของพอลิเมอร์ (แบบสายยาว สาขา หรือตาข่าย)
- 4. ชนิดของตัวเร่งปฏิกิริยา และสารเสริมตัวเร่งปฏิกิริยา

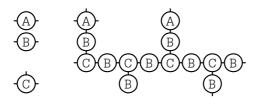
โครงสร้างของพอลิเมอร์ จะเป็นรูปแบบใดขึ้นอยู่กับลักษณะโครงสร้างของมอนอเมอร์ที่มาต่อกัน การที่พอลิเมอร์ มีโครงสร้างไม่เหมือนกันจะมีผลต่อสมบัติทางกายภาพบางประการด้วย โครงสร้างของพอลิเมอร์ แบ่งเป็น 3 แบบ คือ

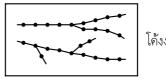
- 1. โครงสร้างแบบสายยาวหรือเส้นตรง เกิดจากมอนอเมอร์ที่มีตำแหน่งที่ไวต่อปฏิกิริยาเพียง 2 ตำแหน่งเท่านั้น
 - (A)(A)(A)(A)(A)(A)(A)



หนาแน่นมาก ยืดหยุ่น

2. โครงสร้างแบบสายยาวหรือแขนง เกิดจากมอนอเมอร์ที่มีตำแหน่งที่ไวต่อปฏิกิริยาเพียง 2 หรือ 3 ตำแหน่ง มีสมบัติโค้งงอได้ดี ยืดตัวได้น้อย และอ่อนตัวเมื่อได้รับความร้อน

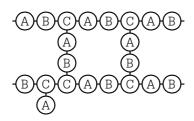




โค้งงอดี

พอลิเมอร์ที่มีโครงสร้างแบบสายยาวและสาขา มีสมบัติคล้ายกันมาก คือ โค้งงอได้มาก อ่อนตัวเมื่อได้รับความร้อน แข็งตัวเมื่ออุณหภูมิลดลง และสามารถเปลี่ยนรูปร่างกลับไปกลับมาได้ โดยที่สมบัติของพอลิเมอร์ไม่เปลี่ยนแปลง ได้แก่ พลาสติกประเภทเทอร์โมพลาสติก (TP)

3. โครงสร้างแบบตาข่ายหรือร่างแห เกิดจากการเชื่อมโยงระหว่างแบบสายยาวกับแบบสาขาตั้งแต่ 2 สายขึ้นไป ให้เป็นร่างแท 3 มิติ พอลิเมอร์มีความแข็งแรงมาก แต่ยืดหยุ่นและโค้งงอได้น้อย เมื่อได้รับความร้อนสูงจึงจะอ่อนตัว และไม่สามารถเปลี่ยนรูปร่างกลับไปกลับมาได้ (ได้แก่ พลาสติกประเภท TS)



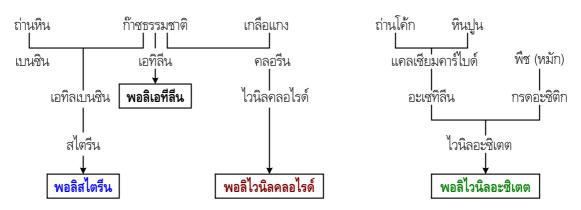


พลาสติก (Plastic)

พลาสติก เป็นสารสังเคราะห์สารพัดประโยชน์ สามารถนำไปใช้แทนวัสดุจากธรรมชาติ เช่น โลหะ ไม้ กระดาษ แก้ว กระเบื้อง ยางพารา ผ้า ฯลฯ สามารถทำเป็นรูปร่างต่างๆ ได้ง่าย ไม่จำกัดรูป จึงมีราคาถูก

ข้อดีของพลาสติก น้ำหนักเบา สะดวกในการใช้งาน แข็งแรง ไม่ผุกร่อนง่าย มีทั้งชนิดใสและทึบให้เลือก สีสัน สวยงาม ราคาไม่แพง ไม่ซึมน้ำ ใช้บรรจุของเหลวได้ บางชนิดทนความร้อนได้มาก ไม่แตกเมื่อกระแทก บางชนิดทนทาน มากกว่าโลหะ จึงนำไปใช้เป็นชิ้นส่วนในเครื่องยนต์ ส่วนประกอบของบ้านเรือน เครื่องมือเครื่องใช้ต่างๆ ได้อย่างกว้างขวาง

วัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตพลาสติก



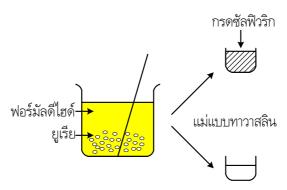
ประเทศไทยพบก๊าซธรรมชาติที่อ่าวไทยจำนวนมาก ทำให้สามารถผลิตพอลิเมอร์ได้หลายชนิด เช่น พอลิสไตรีน พอลิเอทิลีน พอลิโพรพิลีน และพอลิไวนิลคลอไรด์ ทำให้ไม่ต้องสั่งซื้อพอลิเมอร์จากต่างประเทศ

ประเภทของพลาสติก แบ่งเป็นประเภทใหญ่ๆ 2 ประเภท ตามคุณสมบัติเมื่อได้รับความร้อน

รายการเปรียบเทียบ	เทอร์โมพลาสติก (TP)	เทอร์โมเซต (TS)			
1. ความทนทานเมื่อร้อน	อ่อนตัว หลอมเหลว	ไม่อ่อนตัว แต่ถ้าร้อนจัดอาจจะไหม้			
2. พอลิเมอร์ไรเซชัน	แบบต่อเติม	แบบควบแน่น			
3. โครงสร้างพอลิเมอร์	แบบสายยาว, แบบสาขา (แขนง)	แบบตาข่าย (ร่างแห)			
4. กรรมวิธีผลิต	ฉืดเข้าแบบ, อัดแบบกดอากาศออก,	หล่อแบบ, อัดเข้าแบบ			
	รีดเป็นแผ่นบาง, อัดต่อเนื่อง				
5. ความแข็งแรง	ยืดหยุ่น หรือโค้งงอ	ไม่ยืดหยุ่นหรือโค้งงอ คงรูปร่าง			
6. การรี ^ไ ซเคิล	ทำได้ ทำให้ขยะน้อยลง	ทำไม่ได้ แต่มีขยะน้อย			
7. ตัวอย่างผลิตภัณฑ์	ปกหนังสือ ผ้าปูโต๊ะ อ่างน้ำ ของเด็กเล่น	โต๊ะเก้าอื้ อ่างอาบน้ำ คอนโซล ถ้วย			
	ภาชนะบรรจุภัณฑ์ต่างๆ	ชามเมลามีน หูหม้อ หูกระทะ			

ตัวอย่างพลาสติกประเภทเทอร์โมเซต

- พอลิเอสเตอร์ ใช้หล่อไฟเบอร์กลาส เช่น ตัวถังเรือ รถยนต์ ชิ้นส่วนเครื่องบิน โต๊ะ เก้าอื่
- ยูเรียฟอมัลดีไฮด์ ทำภาชนะสำหรับใส่สารเคมี เพราะทนต่อกรด น้ำมัน แอลกอฮอล์ ทำกล่องใส่ของราคาแพง
- เมลามีน ทนสารเคมี และความร้อนสูง ใช้ทำถ้วยชามอย่างดี แผ่นฟอร์ไมกา บุโต๊ะอาหาร โต๊ะในห้องทดลอง-วิทยาศาสตร์
 - อีพอกซีชนิดเหลว ใช้เป็นกาวติดโลหะ กระเบื้อง แก้ว เซรามิก ทำไฟเบอร์กลาส การทดลอง สังเคราะห์พลาสติกพอลิยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์



รายการทดลอง	การเปลี่ยนแปลงที่สังเกตได้
1. ยูเรีย + ฟอร์มัลดีไฮด์	ละลายปนกัน
2. ยูเรีย + ฟอร์มัลดีไฮด์ + กรดซัลฟิวริก	แข็งเป็นก้อนสีขาวขุ่น (ร้อน)
3. ยูเรีย + พอร์มัลดีไฮด์ไม่ใส่ $\mathrm{H_{2}SO_{4}}$	ต้องทิ้งค้างคืนจึงจะแข็ง

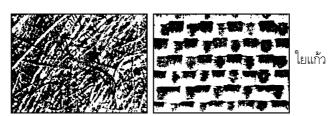
ผลการทดลอง ใช้ยูเรียและฟอร์มัลดีไฮด์เป็นสารตั้งต้นในการผลิตการซัลฟิวริก (H₂SO₄) เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ได้พอลิยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ มีสมบัติแข็งแรง เป็นพลาสติกประเภทเทอร์โมเชตติง

ยูเรีย + ฟอร์มัลดีไฮด์
$$\xrightarrow{\text{nso H}_2\text{SO}_4}$$
 ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ ...(1) ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ + ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ + น้ำ ...(2) ควบแน่น

พลาสติกเสริมแรง (วัสดุทรงพลัง) ใช้วัสดุอื่นมาเสริม เพื่อให้พลาสติกมีความแข็งแรงเพิ่มขึ้น ได้แก่

- 1. ฟอร์ใมกา ทนความร้อนและสารเคมี ไม่เป็นรอยขีดข่วนง่าย ทำความสะอาดง่าย ใช้บุผิวโต๊ะอาหาร เฟอร์นิเจอร์ในครัว และเป็นวัสดุกันความร้อน
 - วัสดุเสริมกำลัง ได้แก่ ไม้ กระดาษ
 - พลาสติกประสาน ใช้เมลามีน หรือยูเรียฟอมัลดีไฮด์ (TS)
 - 2. ไฟเบอร์กลาส แข็งแรงมาก ทนต่อการกระแทก ทนสารเคมี ทำเรือ ตัวถังรถ อุปกรณ์ในเครื่องบิน
 - วัสดุเสริมกำลัง แผ่น หรือเส้นใยแก้ว (ไม่ยืดไม่หด ไม่ติดไฟ ไม่เน่าเปื่อย เป็นฉนวนไฟฟ้า)
 - พลาสติกประสาน ใช้พอลิเอสเทอร์ หรืออิพอกซี (TS)

การหล่อไฟเบอร์กลาส อาจทำด้วยมือ หรือเครื่องพ่นบนแม่แบบ ใช้ใยแก้วเป็นเส้น หรือแผ่นผ้าปู แล้วเทพลาสติก เหลวผสมตัวเร่งทับ ถ้าต้องการให้หนาและแข็งแรงมาก เททับหลายๆ ชั้น



วัสดุที่นำมาใช้เติมแต่งให้มีคุณสมบัติตามต้องการ เรียกว่า **ฟิลเลอร์ (Filler)** ใช้ผสมลงไปในเรซิน เพื่อลดต้นทุน ในการผลิต และทำให้พอลิเมอร์มีสมบัติแตกต่างไปจากเดิม เช่น

ใยหิน ทนความร้อน ขยายตัวน้อย กราไฟต์ ทนต่อการเสียดสี คาร์บอน นำไฟฟ้าได้ดี ไมกา เป็นตัวต้านทานไฟฟ้า

กรรมวิธีในการผลิตผลิตภัณฑ์พลาสติก การเลือกใช้วิธีใดในการผลิต ต้องคำนึงถึงรูปร่างของผลิตภัณฑ์เป็นหลัก และประเภทของพลาสติกว่าเป็น TP หรือ TS

เรซิน (Resin) หมายถึง พลาสติกที่ยังไม่มีสมบัติเป็นพอลิเมอร์อย่างสมบูรณ์ ต้องเติมตัวเร่ง และสารเสริมตัวเร่ง เพื่อให้เป็นพลาสติกอย่างสมบูรณ์แบบ เรซินที่ซื้อมาใช้ผลิตภัณฑ์พลาสติกอาจเป็นเม็ด ผง หรือเหลว ถ้าเป็นเม็ดหรือผง ต้องใช้ความร้อนทำให้หลอมเหลวก่อนขึ้นรูป

วิธีผลิต แบ่งออกเป็น 2 แบบ ดังนี้

1. ใช้แม่แบบ

- **หล่อแบบ** ใช้กับพลาสติกเหลวเทลงไปในแม่แบบ ซึ่งทาน้ำยาถอดแบบ
- **อัดเข้าแบบ** ใช้กับพลาสติกผง เช่น เมลามีน (TS) ผลิตภัณฑ์แข็งแรงกว่าแบบฉีดเข้าแบบ
- อัดแบบดูดอากาศออก ใช้กับพลาสติก TP เท่านั้น เพราะต้องทำให้อ่อนตัวแนบติดกับแม่แบบ
- **อัดแบบลมเป่า** อัดอากาศเข้าไป พลาสติกเหลวจะถูกดันให้โป่งออกไปแนบกับแม่แบบ
- **ฉีดเข้าแบบ** ใช้กับพลาสติก TP โดยฉีดพลาสติกเหลว ผ่านช่องฉีดเข้าไปในแม่แบบ ผลิตได้เร็ว

2. ไม่ใช้แม่แบบ

- **อัดต่อเนื่อง** ใช้ผลิตผลิตภัณฑ์ที่มีความยาว เช่น เชือก หลอดกาแฟ สายไฟ ท่อน้ำ เส้นใยสังเคราะห์
- **ลูกกลิ้งรีด** ใช้ผลิตพลาสติกแผ่นแบนบาง ใช้เป็นวัสดุเอนกประสงค์ สามารถทำลวดลายบนแผ่นพลาสติกได้

โฟม

โฟม (พลาสติกลอยน้ำ) โฟมเป็นพลาสติกชนิดแห้ง มีลักษณะพิเศษ คือ มีน้ำหนักเบามาก เนื่องจากมีอากาศ แทรกอยู่ในเนื้อพลาสติก ทำให้มีน้ำหนักเบามาก มีคุณสมบัติแตกต่างจากพลาสติกอื่นหลายอย่าง

วิธีผลิตโฟม

- 1. อัดอากาศเข้าไปในพลาสติกเหลวขณะที่ยังร้อน อากาศจะขยายตัวทำให้เนื้อพลาสติกฟู เมื่อเย็นจะได้พลาสติก ที่มีรูพรุนเล็กๆ
- 2. ใช้สารเคมีประเภทที่ได้รับความร้อนแล้วเกิดฟองก๊าซ (คล้ายผงฟู) ก๊าซนี้จะทำให้พลาสติกฟู วิธีนี้จะได้รูพรุน ขนาดใหญ่กว่า

ประเภทและประโยชน์ของโฟม

- 1. โฟมอ่อน (ฟองน้ำ) อ่อนนุ่มและยืดหยุ่นดี ใช้พอลิยูรีเทน (TS) และพอลิเอทิลีน (TP)
 - ทำที่นอน หมอน ผ้าห่ม
 - เบาะรองนั่ง เก้าอี้โซฟา
- 2. โฟมแข็ง ใช้พอลิสไตรีน (TP) มีประโยชน์หลายอย่าง เช่น
 - ใช้บรรจุหืบห่อเครื่องไฟฟ้า ทำกล่องอาหาร ตาข่ายโฟมใส่ผลไม้ กันการกระแทก ยึดหยุ่นและคงรูปร่าง
 - เป็นฉนวนกันความร้อน ทำฝ้าเพดาน ผนังตู้เย็น ป้องกันการถ่ายเทความร้อน
 - ใช้เก็บเสียง เนื่องจากผิวไม่เรียบและมีรูพรุน จึงมีสมบัติดูดกลืนเสียง

กาว

ในยุคแรกๆ กาวได้จากธรรมชาติ คือ จากพืชและสัตว์ ปัจจุบันมีการพัฒนาการผลิตกาว จากพอลิเมอร์สังเคราะห์ โดยมีประโยชน์การใช้อย่างกว้างขวาง มีคุณสมบัติเหมาะสมแข็งแรงกว่ากาวจากธรรมชาติ

- 1. กาวธรรมชาติ ได้จากพืชและสัตว์ เช่น กาวแป้งเปียก ยางสน กาวยางน้ำ กาวกระดูกสัตว์ กาวหนังสัตว์
- 2. กาวสังเคราะห์ ได้จากพอลิเมอร์สังเคราะห์ เป็นพลาสติกเหลว มีความเหนียวหนืด ้ทำให้ผิวหน้าวัสดุติดกัน
 - กาวลาเทกซ์ (TP) หรือกาวพอลิไวนิลอะซีเตท ใช้ติดวัสดุที่เป็นกระดาษ ไม้ ผ้า และพลาสติกบางอย่าง
- กาวอิพอกซี (TS) มีโครงสร้างแบบตาข่าย ไม่หลอมละลาย แข็งแรง ติดแน่น ใช้ติดวัสดุต่างๆ ได้ดีเกือบ ทุกชนิด โดยเฉพาะโลหะ คอนกรีต กระเบื้องเชรามิก และแก้ว ราคาค่อนข้างแพง และยุ่งยาก เพราะต้องผสม 2 ส่วนใน อัตราที่กำหนด แห้งช้า เสียเวลานาน

ยาง

ยางแบ่งออกเป็น 2 ประเภท คือ

1. ยางเทียม (วัสดุยึดหยุ่น) ยางเทียมหรือยางสังเคราะห์ไม่ใช่พลาสติก เพราะยางเทียมถูกความร้อนแล้วคุณภาพ ต่างๆ และสมบัติต่างๆ จะเสียไป ยางเทียมมีคุณสมบัติเหมือนยางธรรมชาติ (ยางพารา) แต่มีโครงสร้างทางเคมีและ สมบัติหลายอย่างต่างไปจากยางธรรมชาติ ที่เหมือนกันคือ มีโมเลกุลเป็นสายยาว ยืดหยุ่น และทำเป็นวงกลมได้ ยางสังเคราะห์ หรือยางเทียม ผลิตจากปิโตรเลียม

ข้อดีของยางเทียม เมื่อเปรียบเทียบกับยางพาราซึ่งเป็นยางธรรมชาติ

- ทนความร้อนได้ดีกว่ายางพารา คือ ร้อนแล้วไม่เหลว
- ไม่ละลายในน้ำมัน จึงใช้ทำท่อน้ำมัน หรือท่อแก๊สหุงต้ม

2. **ยางธรรมชาติ (Natural rubber)** กรีดจากต้นยางพารา แล้วเติมกรดอะซิติก หรือฟอร์มิก เนื้อยางจะตกตะกอน ออกมาเป็นพอลิเมอร์ของไอโชปรีน (C₅H₈)

ข้อดีของยางพารา มีความแข็งแรง ทนทาน และความยืดหยุ่นที่พอเหมาะ สะดวกที่จะนำไปทำผลิตภัณฑ์ การปรับปรุงยางพารา เติมกำมะถัน (S) ลงไป เพื่อให้มีโครงสร้างเปลี่ยนจากสายยาวเป็นแบบตาข่าย ยืดหยุ่น แต่มีความคงตัวสูง ไม่สึกกร่อนง่าย ไม่ละลายน้ำมัน เรียกว่า **ยางวัลคาในช์**







ยางสุก โครงสร้างแบบตาข่าย

ซิลิโดน

ชิลิโคน (วัสดุที่สลายตัวยาก) เป็นพอลิเมอร์ของธาตุซิลิกอน (Si) แตกต่างกับพอลิเมอร์ทั่วไปซึ่งเป็นพอลิเมอร์ของธาตุคาร์บอน สมบัติที่เด่นคือไม่ว่องไวในการทำปฏิกิริยาเคมี จึงสลายตัวยาก ทนต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิ ได้มาก

ชนิดของชิลิโคน มีหลายลักษณะ ขึ้นอยู่กับขนาดของพอลิเมอร์

- ชิลิโคนเหลว มีลักษณะเหลวคล้ายน้ำมัน มีพอลิเมอร์ขนาดเล็ก เช่น น้ำมันหล่อลื่นสังเคราะห์
- ชิลิโคนกึ่งแข็งกึ่งเหลว คล้ายขี้ผึ้ง หรือเป็นยางเหนียว มีขนาดพอลิเมอร์ปานกลาง ใช้ทำกาวยากระเบื้อง
- ชิลิโคนแข็ง มีโครงสร้างแบบตาข่าย มีพอลิเมอร์ขนาดใหญ่ นิยมใช้ทำแม่แบบ สายเคเบิล

ประโยชน์ของซิลิโคน ใช้ในศัลยกรรมตกแต่ง ชิ้นส่วนเทียมบนใบหน้า คอนแทกซ์เลนส์ เสริมจมูก ทำอวัยวะ เทียม เช่น ชิ้นส่วนต่างๆ ในหู ลิ้นหัวใจ ข้อต่อเทียม เติมลงไปในสีทำให้สีติดทนนาน

ปัญหาการใช้พลาสติกและการกำจัด แนวโน้มของการใช้พลาสติกสูงมากขึ้น ตามลำดับ ทำให้มีปัญหาการใช้และ การกำจัด

- ปัญหาขณะใช้ ถ้าเลือกประเภทพลาสติกไม่เหมาะสมอาจก่อให้เกิดอันตราย เช่น ถ้วยชาม จานพลาสติก ควร ใช้ประเภท TS ถ้าใช้ประเภท TP เนื้อพลาติกและสีจะละลายออกมา โดยเฉพาะใส่อาหารร้อนจัด และเป็นกรด
- การกำจัด ยังไม่มีวิธีที่เหมาะสมที่สุด เนื่องจากอายุสลายตัวนานถึง 400-500 ปี มีน้ำหนักเบา ปลิวลม ในต่างประเทศเริ่มคิดมา 10-20 ปีมาแล้ว เนื่องจากพลาสติกมีคุณสมบัติดังนี้

วิธีกำจัดขยะพลาสติก

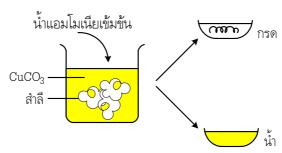
- 1. ทำลาย หรือทำให้หายไป เช่น
 - นำไปถมที่ว่างเปล่า ถมถนน ถมทะเล ซึ่งอาจจะก่อให้เกิดมลพิษภายหลัง ถ้าไม่ได้คิดป้องกันไว้
 - เผาทิ้ง เป็นวิธีสะดวกรวดเร็ว ถ้ามีเตาเผาที่ออกแบบถูกต้อง จะเกิดอันตรายน้อยกว่า
- 2. นำมาใช้อีก เช่น นำขยะพลาสติก (TP) มาหลอมใช้ใหม่ แต่ไม่ควรนำไปบรรจุอาหาร เพราะผู้ผลิตมักผสมสี และสารเคมีอื่นลงไป เพื่อกลบสี และสิ่งสกปรก หรืออาจมีสารพิษติดอยู่ในพลาสติก (ในอนาคตจะมีขยะประเภทเทอร์โม เชตติงมากขึ้น หลอมใช้ใหม่ไม่ได้ จะมีปัญหามากกว่าปัจจุบัน)

เส้นใย

เส้นใย เส้นใยที่นำมาใช้ทำสิ่งทอต่างๆ เช่น เสื้อผ้า ลูกไม้ ตาข่าย เชือก กระสอบ เอ็น แบ่งออกเป็น 2 ประเภท ดังนี้

- 1. เส้นใยธรรมชาติ ได้จากแหล่งธรรมชาติโดยตรง แบ่งออกเป็น 3 ประเภทย่อยๆ คือ
- 1.1 เส้นใยจากพืช ประกอบด้วยเซลลูโลสเป็นส่วนใหญ่ ได้มาจากส่วนต่างๆ ของพืช เช่น ลำต้น เปลือก ของลำต้น ใบ ผล หรือเมล็ด ได้แก่ ลินิน ป่าน ใยสับปะรด ใยมะพร้าว นุ่น
 - 1.2 เส้นใยจากสัตว์ ประกอบด้วยโปรตีนเป็นส่วนใหญ่ เช่น ไหม ขนแกะ ขนแพะ ขนไก่ ขนนก ขนกระต่าย
- 1.3 เส้นใยจากสินแร่ มีเพียงชนิดเดียว ได้แก่ ใยหิน (ทนต่อสารเคมี ทนไฟ และทนความร้อนสูง ไม่นำไฟฟ้า นิยมใช้ทำเป็นเสื้อ ผ้าชุดตำรวจดับเพลิง กระเบื้องยาง ม่านเวทีละคร)
- 2. **เส้นใยสังเคราะห์** มนุษย์ทำขึ้นเพื่อให้เพียงพอต่อความต้องการ เพราะผลิตได้เร็ว และยังมีสมบัติหลายประการ ที่ดีกว่าเส้นใยธรรมชาติ เช่น เหนียวทนทาน ยืดหยุ่น ผ้าที่ทอจากเส้นใยธรรมชาติ ซักรีดง่าย ไม่ค่อยยับ เป็นต้น เช่น พวกอะชิเตต ออร์ลอน ในลอน พอลิเอสเตอร์
 - **3. เส้นใยที่ได้จากการนำสารธรรมชาติมาปรุงแต่ง** (เส้นใยกึ่งสังเคราะห์)
 - เซลลูโลสจากพืช เช่น วิสคอสเรยอง แบมเบิกเรยอง อะซิเตตเรยอง สปันเรยอง
 - โปรตี้นจากน้ำนมสัตว์ ใช้ทำผ้าขนสัตว์เทียม (ลานิตัส)
 - โปรตีนจากพืช เช่น ถั่วเหลือง ใช้ทำเอ็นเย็บแผลผ่าตัด ชนิดสลายตัว

การพดลอง การผลิตเส้นใยสังเคราะห์ (คิวพรัมโมเนียนเรยอง)



การทดลอง	ลักษณะของสารที่ได้
1. ฉีดลงในสารละลายกรดซัลฟิวริก	ได้เส้นสีน้ำเงิน ยาว มีฟอง
2. ฉีดลงในน้ำ	ละลายกับน้ำ ไม่ได้เส้นใย

ผลการทดลอง เส้นใยที่ได้เป็นเส้นใยกึ่งสังเคราะห์ คือ ผลิตจากเส้นใยธรรมชาติ (เซลลูโลส) และสารเคมี แล้วนำมาฉีดเป็นเส้นใยยาว (อัดต่อเนื่อง) ทำให้มีคุณสมบัติเหนียวทนทานขึ้น

ตารางเปรียบเทียบคุณสมบัติของเส้นใยธรรมชาติและเส้นใยสังเคราะห์

<u>'</u>	
เส้นใยธรรมชาติ	เส้นใยสังเคราะห์
สมบัติทางกายภาพ	
1. ไม่เหนียวทนทาน ดึงแล้วขาดง่าย	1. เหนียวทนทานต่อแรงดึง ไม่ขาดง่าย
2. ไม่ยืดหยุ่น ทำให้ยับง่าย ซักรีดยาก	2. มีความยืดหยุ่นดี ไม่ค่อยยับ ซักรีดง่าย
3. เปื้อนง่าย และซักออกยาก ต้องขยี้นาน	3. ไม่ค่อยเปื้อน และซักออกง่าย ไม่ต้องขยี้มาก
4. ดูดซับน้ำดี สวมใส่สบาย ซับเหงื่อ	4. ไม่ดูดซับน้ำ ใส่แล้วร้อน ไม่ระบายเหงื่อ
5. แช่น้ำแล้วเปื่อยง่าย ขึ้นรา เน่าง่าย	5. แช่น้ำไม่เปื่อย ไม่ขาดง่าย เช่น สายเบ็ด แห อวน
6. ทนความร้อนได้ดี เวลารีดใช้ไฟแรง	6. ไม่ทนความร้อน ใช้ไฟร็ดแรงจะหลอมหรือกรอบขาด
สมบัติทางเคมี	
7. ไม่ค่อยทนต่อสารเคมีประเภทกรดและเบส เปื่อย	7. ค่อนข้างทนมากกว่า แต่ถ้ากรดเข้มข้นจะละลายเหนียว
8. ลุกติดไฟทันที ขี้เถ้าปนเป็นผงสีเทาหรือดำ กลิ่น	8. ลุกติดไฟช้าๆ หลอมเหลว ขี้เถ้าดำเป็นก้อนแข็ง กลิ่น
เหมือนของธรรมชาติ เช่น ไม้ เส้นผมไหม้	เหมือนสารเคมี

วิธีปรับปรุงคุณภาพของเส้นใย เนื่องจากเส้นใยธรรมชาติและใยสังเคราะห์ล้วนๆ มีสมบัติบางประการไม่ตรงกับ ความต้องการใช้งาน เพื่อให้มีคุณภาพตรงกับที่ต้องการมากที่สุด โดยนำเส้นใยสังเคราะห์และเส้นใยธรรมชาติมาทอ ผสมกันตามอัตราส่วนที่เหมาะสม จะได้ผ้าที่สวมใส่สบายพอสมควร และไม่ยับมาก รวมทั้งซักรีดง่าย

ตัวอย่างเส้นใยผสมบางชนิด

พอลิเอสเตอร์-ฝ้าย เปอร์เซ็นต์ของส่วนผสมที่นิยมมาก คือ พอลิเอสเตอร์ 65% ฝ้าย 35% สมบัติของพอลิเอส-เตอร์ จะให้ความแข็งแรง คงรูป ไม่ยับง่าย ไม่ดูดซับเหงื่อ ในขณะที่ฝ้ายดูดซับเหงื่อได้ดี มีความอ่อนนุ่ม สวมใส่สบาย

พอลิเอสเตอร์-เรยอง สมบัติของเรยองช่วยในการดูดซับเหงื่อ ให้ความสบายในการสวมใส่ และทำให้ผ้าดูมีเนื้อ มากขึ้น พอลิเอสเตอร์คงรูป และทนทาน

พอลิเอสเตอร์-ขนสัตว์ ช่วยให้ผ้าขนสัตว์มีความแข็งแรงทนทานขึ้น ดูแลรักษาซักง่ายขึ้น สามารถใช้เครื่องซักผ้า ซักได้ ขนสัตว์ดูดซึมได้ดี และสบายในการสวมใส่

ฝ้าย-ขนสัตว์ ฝ้ายทำให้สวมใส่สบายกว่าขนสัตว์ล้วน ไม่ระคายเคืองผิวหนัง และไม่หดตัวเมื่อซัก (ปกติผ้าขนสัตว์ ล้วนจะหดตัวเมื่อซัก)

สารทำดวามสะอาด

แบ่งออกได้ดังนี้

1. สมู่ เป็นสารประกอบเกลือโซเดียมของกรดไขมัน สังเคราะห์จากการต้มไขมันของพืชหรือสัตว์กับเบส เช่น โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ (KOH) หรือน้ำขี้เถ้า ดังสมการ

ไขมันสัตว์หรือน้ำมันพืช + เบส (โซดาไฟ) -> เกลือโซเดียมของกรดไขมัน (สบู่) + กลีเซอรอล

ประเภทของสบู่ สบู่ที่ใช้กันมีหลายชนิดให้เลือกตามความเหมาะสม เช่น

- สบู่เด็ก จะมีฤทธิ์เป็นกลาง (pH 7) ไม่เป็นเบสเหมือนสบู่ผู้ใหญ่ เพื่อไม่ให้ล้างไขมันมากเกินไปจนผิวแห้ง
- สบู่หอม (pH 8-9) เป็นสบู่ที่ใช้กันทั่วไป ใส่น้ำหอม เพื่อให้ความรู้สึกสบายสดชื่น อาจจะใส่สีทำให้น่าใช้ หรือเติมครีมบำรุงผิว เช่น ลาโนลิน สบู่ใส ใช้ล้างหน้า เป็นกลางคล้ายสบู่เด็ก
 - สบู่เหลว ส่วนใหญ่ใช้โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ (KOH) แทนโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH)
 - สบู่ยา ผสมยาฆ่าเชื้อโรคลงไป เช่น สบู่เดตตอล สบู่เซฟการ์ด สบู่โพรเทค
 - สบู่ซักล้าง เช่น สบู่ซัลไลต์ สบู่กรด ใช้ซักเสื้อผ้า
- **2. ผงซักฟอก** เดิมเป็นสารทำความสะอาดเอนกประสงค์ ใช้ทั้งซักผ้า ล้างจาน ทำความสะอาดห้องน้ำ มีสมบัติ หลายประการคล้ายสบู่

ส่วนประกอบของผงซักฟอก

- 1. สารลดแรงตึงผิว หรือสารอินทรีย์ซัลฟอเนต มีสมบัติละลายได้ดีในคลอโรฟอร์ม เช่น แอลคิลซัลเฟต แอล คิลเบนซินฟอเนต ทำหน้าที่ละลายไขมัน ลดแรงตึงผิวของน้ำ ทำให้น้ำเข้าไปสัมผัสสิ่งสกปรกได้ เช่น ไขมัน คราบเหงื่อ ไคล ยิ่งมีปริมาณมากยิ่งทำความสะอาดสิ่งสกปรกได้ดี เกณฑ์มาตรฐานไม่ต่ำกว่า 18%
- 2. สารประกอบฟอสเฟต มีหน้าที่ลดความกระด้างของน้ำ เพิ่มประสิทธิภาพของสารลดแรงตึงผิว และยึดสิ่ง สกปรกไม่ให้จับเสื้อผ้าอีก เช่น เตตระโซเดียมฟอสเฟต หรือโชเดียมพอลิฟอสเฟต มีปริมาณไม่เกิน 22% (ถ้ามากเกิด ปัญหาต่อสิ่งแวดล้อม เพราะเป็นปุ๋ยของพืชน้ำ)
- 3. สารเบ็ดเตล็ด ได้แก่ สารกันสนิม สารเพิ่มความสดใส (สารเรื่องแสง ทำให้เสื้อผ้าดูใหม่ เช่น อัลตรามารีนบลู) สีน้ำหอม สารเพิ่มฟอง (ซักมือ) สารลดฟอง (ซักเครื่อง) สารฟอกขาว ฯลฯ รวมทั้งสารเพิ่มเนื้อ คือ โชเดียมซัลเฟต

ตารางเปรียบเทียบสบู่และผงซักฟอก

	2	
รายการ	สบู่	ผงซักฟอก
สูตรเคมี่	C ₁₇ H ₃₅ COO¯Na ⁺	C ₁₂ H ₂₅ SO ₃ -Na ⁺
ชื่อเคมี	โซเดียมสเตียเรต	โซเดียมลอริลซัลฟอเนต
วัตถุดิบ	ไขมัน และเบส	น้ำมันปิโตรเลียม
ความสามารถในการลดแรงตึงผิว	น้อยกว่า (คลิปจมช้า)	มากกว่า (คลิปจมเร็วกว่า)
การใช้กับน้ำกระด้าง	เกิดฟองน้อยและเกิดไคล	เกิดฟองมาก ไม่เกิดไคล
ค่า pH	8-9	9-11

วิธีกำจัดคราบไขมันสกปรกของสบู่และผงซักฟอก

โมเลกุลของสบู่และผงซักฟอก ประกอบด้วยส่วนที่แตกตัวเป็นประจุไฟฟ้า และส่วนที่ไม่แตกตัวเป็นประจุ ถ้าใช้ สัญลักษณ์แทน ดังนี้ —o

- แทนส่วนที่แตกตัวเป็นประจุ ละลายน้ำได้
- แทนส่วนที่ไม่แตกตัวเป็นประจุ ละลายไขมัน



เกณฑ์มาตรฐานผงซักฟอก

	ค่า pH	สารละลายในคลอโรฟอร์ม	สารประกอบฟอสเฟต
เกณฑ์เดิม	9-10.5	ไม่ต่ำกว่า 18%	12-29%
เกณฑ์ปัจจุบัน	ไม่เกิน 11	ไม่ต่ำกว่า 18%	ไม่เกิน 22%

วิธีแก้ไขน้ำทิ้งจากการใช้ผงซักฟอก

- 1. ควรใช้ผงซักฟอกในปริมาณที่เหมาะสมกับสิ่งที่ต้องการซักล้าง เพราะถ้าใช้ในปริมาณมาก ปริมาณของสาร ตกค้างจากการซักล้างจะมากไปด้วย
 - 2. น้ำทิ้ง ถ้านำมาทำให้เจือจาง ใช้รดต้นไม้และหญ้าได้ เพราะมีปุ๋ยฟอสเฟต

ผงซักฟอกใช้ทำความสะอาดร่างกายไม่ได้ เพราะเป็นเบสมาก มีผลทำให้ล้างไขมันออกจากผิวหนังมากเกินไป ทำให้ผิวหนังแห้งและแตก เป็นหนทางให้เชื้อโรคเข้าสู่ร่างกาย เกิดเป็นโรคผิวหนัง

เครื่องซักผ้า มีระบบการทำงานในการทำความสะอาดสิ่งสกปรกเช่นเดียวกับการซักด้วยมือ เพียงแต่ใช้เครื่อง จักรกล โดยใช้พลังงานไฟฟ้าทำงานแทนมือ และสามารถจะปรับระบบการทำงานได้โดยอัตโนมัติ ตามขั้นดังนี้

ปัจจุบันมีสารทำความสะอาดมากมาย เฉพาะซักผ้ามีหลายชนิด ทั้งผงและเหลว ซักมือ ซักผ้าขาว ซักผ้าสี ซักด้วยเครื่อง น้ำยาซักแห้งสำหรับผ้าไหมซึ่งไม่ทนต่อเบส นอกจากนั้น เช่น ยาสระผม โฟมล้างหน้า น้ำยาล้างจาน น้ำยาเช็ดกระจก น้ำยาเช็ดกระเบื้อง น้ำยาล้างห้องน้ำ แชมพูล้างรถ เป็นต้น

แบบทดสอบ

จงเลี	กค้าตอบที่ถูกต้อง
1.	้อใด ผิด
	ก. สารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์ต่างจากสารสังเคราะห์ธรรมชาติตรงที่มีสมบัติเฉพาะตัว
	ข. นักวิทยาศาสตร์สามารถสังเคราะห์สารโมเลกุลใหญ่ได้โดยการเลียนแบบการสังเคราะห์สารธรรมชาติ
	ค. สารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์ที่นำมาใช้แทนสารสังเคราะห์ธรรมชาติส่วนใหญ่จะเป็นสารที่มีโมเลกุลใหญ่
	ง. สมบัติโดยส่วนรวมของสารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์สามารถนำไปใช้ในกิจกรรมต่างๆ ได้น้อยกว่าสารสังเคราะห์
	ธรรมชาติ
) ก. และ ข.
2.	ระบวนการใดต่อไปนี้ เป็นพอลิเมอไรเซชันแบบต่อเติม
	ก. เอทิลีน + เอทิลีน +> พอลิเอทิลีน
	ข. ยูเรีย + ฟอร์มัลดีไฮด์> ยูเรียฟอร์มัลดิไฮด์
	ค. ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ + ยูเรียฟอร์์มัลดีไฮด์ + → พอลิเมอร์ของยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์
	ง. กลูโคส + กลูโคส + → แป้ง + น้ำ
) ก. 2) ก. และ ข. 3) ข. และ ค. 4) ค. และ ง.
3.	้อใดทำจากพอลิเมอร์ชนิดควบแน่นทั้งคู่
) ถุงใส่อาหารร้อน ท่อพีวีซี 2) ชามเมลามีน เต้าเสียบไฟฟ้า
) กระดาษปิดผนังพีวีซี ชามเมลามีน 4) ท่อร้อยสายไฟ เต้าเสียบไฟฟ้า
4.	้อใด ถูกต้อง
	ก. ถุงพลาสติกเกิดจากกระบวนการรวมแบบต่อเติม
	ข. กระบวนการที่น้ำตาลกลูโคสเปลี่ยนเป็นแป้ง เป็นกระบวนการรวมแบบควบแน่น
	 ค. โครงสร้างแบบตาข่ายของพอลิเมอร์ เกิดจากโครงสร้างแบบสายยาวเท่านั้น
	ง. โครงสร้างแบบสาขาโค้งงอได้มากแต่ไม่แข็งตัว เมื่ออุณหภูมิลดลง
) ก. และ ข. 2) ข. และ ค. 3) ค. และ ง. 4) ง. และ ก.
5.	เอลิเมอร์ที่มีคุณสมบัติโค้งงอได้มาก อ่อนตัวเมื่อได้รับความร้อน แข็งตัวเมื่ออุณหภูมิลดลง เปลี่ยนกลับไปกลับมาได้
	ด้แก่พอลิเมอร์ชนิดใด
) ชนิดที่มีโครงแบบร่างแห 2) ชนิดที่มีโครงสร้างแบบตาข่าย
) ชนิดที่เกิดจากการรวมตัวแบบต่อเติม 4) ชนิดที่เกิดจากการรวมตัวแบบควบแน่น

6. พิจารณาข้อมูลในตาราง

ชนิดของพลาสติก	วัตถุดิบ	ประเภทของพลาสติก	ปฏิกิริยาการรวมตัว
А	ถ่านหิน ก๊าซธรรมชาติ	เทอร์โมพลาสติก	แบบต่อเติม
В	เกลือแกง ก๊าซธรรมชาติ	เทอร์โมพลาสติก	แบบต่อเติม
С	ถ่านหิน ก๊าซธรรมชาติ	เทอร์โมเซต	แบบควบแน่น
D	ถ่านโค้ก หินปูน	เทอร์โมพลาสติก	แบบควบแน่น

ข้อใด**ถูกต้อง**

1) A = พอลิสไตรีน

3) C = พอลิเอทิลีน

2) B = พอลิไวนิลอะซิเตต

4) D = พอลิไวนิลคลอไรด์

7. ข้อใด**ผิด**

	ผลิตภัณฑ์	กระบวนการขึ้นรูป	การนำกลับมาหลอมใช้ใหม่
1)	ท่อพีวีซี	อัดต่อเนื่อง	ได้
2)	ด้ายในลอน	อัดฉีดเป็นเส้น	ได้
3)	ชามเมลามีน	อัดแบบ	ไม่ได้
4)	แผ่นฟอร์ไมกา	อัดรีดผ่านลูกกลิ้ง	ไม่ได้

8. ผลิตภัณฑ์พลาสติกในข้อใดใช้วิธีการผลิต ก., ข., ค. และ ง. ตามลำดับ

วิธีการผลิต

ก. การอัดแบบ

ข. การอัดต่อเนื่อง

ค. การอัดแบบลมเป่า

ง. การอัดแบบดูดเอาอากาศออก

- 1) หูกะทะ สายยาง หลอดยาสีฟัน ถาดใส่อาหาร
- 2) แปรงสีฟัน ห่วงยาง หลอดกาแฟ ถาดทำน้ำแข็ง
- 3) กล่องใส่ไข่ สายไฟ ถ้วยกาแฟ ถังน้ำ
- 4) ชาม ช้อน ตุ๊กตา กล่องโฟม

จากรูป

พลาสติกเหลว ลูกกลิ้งเย็น

ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) ลูกกลิ้งร้อนทำหน้าที่รีดพลาสติกให้บางลงขนาดหนึ่ง ลูกกลิ้งเย็นทำหน้าที่รีดซ้ำให้บางตามต้องการ
- 2) ถ้าต้องการชิ้นงานมีลวดลาย ควรแกะลวดลายไว้ที่ผิวลูกกลิ้งอันที่ 4 5 และ 6
- 3) ถ้าต้องการเคลือบแผ่นวัสดุด้วยพลาสติก ควรนำแผ่นวัสดุสอดเข้าไปในระหว่างลูกกลิ้งที่ 2 3 และ 4
- 4) ถ้าต้องการขึ้นงานมีลวดลาย ควรแกะลวดลายไว้ที่ผิวลูกกลิ้งอันที่ 5 6 และ 7

10. ข้อใด**ไม่ใช**่วิธีการผลิตโฟม

- 1) อัดอากาศเข้าไปในเนื้อพลาสติก
 - 2) ผสมสารที่สลายให้ก๊าซเข้าไปในเนื้อพลาสติก
- 3) ผสมสารที่เกิดก๊าซเพื่อทำปฏิกิริยากับพลาสติก
- 4) ให้ความร้อนสูงอย่างรวดเร็วเพื่อให้พลาสติกพองตัว

11. ข้อใดถูกต้อง

- 1) โฟมส่วนมากจะอ่อนนุ่มและยืดหยุ่นได้ดี เพราะมีรูพรุนเหมือนฟองน้ำ
- 2) โฟมใช้เป็นฉนวนป้องกันหรือเก็บรักษาความร้อนและความเย็นได้ เนื่องจากเนื้อโฟมมีความเป็นตัวนำต่ำ
- 3) ฟองอากาศในโฟมเกิดจากการกวนพลาสติกขณะยังเหลวอยู่อย่างรวดเร็ว จนกระทั่งเริ่มแข็งตัวจึงหยุด
- 4) พลาสติกที่ใช้ทำโฟมเป็นประเภทเทอร์โมเซต เพราะมีความแข็งแรงกว่าพลาสติกประเภทเทอร์โมพลาสติก

12. ข้อใด**ผิด**

- 1) ซิลิโคนที่มีลักษณะเป็นน้ำมันมีโครงสร้างเป็นพอลิเมอร์ขนาดเล็กกว่าซิลิโคนที่มีลักษณะเป็นขี้ผึ้ง
- 2) ซิลิโคนที่มีลักษณะเป็นยางเหนียวมีโครงสร้างแบบตาข่ายใช้เป็นแม่แบบ
- 3) ซิลิโคนใช้เป็นกาวประสานรอยต่อของขอบกระเบื้องหรือท้องเรือ เพื่อกันน้ำซึม
- 4) ซิลิโคนว่องไวในปฏิกิริยาเคมี สลายตัวง่าย ไม่ทนต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิ

13. ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) ยางเป็นพลาสติกที่มีโครงสร้างแบบสาขาจึงยืดหยุ่นได้มาก
- 2) ยางธรรมชาติมีความต้านทานต่อน้ำมันและก๊าชธรรมชาติ จึงนำมาใช้ทำท่อส่งน้ำมันและก๊าชธรรมชาติ
- 3) ยางธรรมชาตินับวันจะมีที่ใช้ลดน้อยลง เพราะเทคโนโลยีการสังเคราะห์ก้าวหน้าจนต้นทุนการผลิตลดลง
- 4) ปัจจุบันยางธรรมชาติได้รับการปรับปรุงคุณภาพให้มีความคงทน และเหมาะสมกับการใช้งานมากขึ้นเท่ากับ ยางสังเคราะห์

14. คุณสมบัติข้อใดที่เส้นใยธรรมชาติด้อยกว่าเส้นใยสังเคราะห์

ก. ความยากง่ายในการซักล้าง

ข. การดูดซับความชื้น

ค. การระบายความร้อน

ง. ความคงทน

1) ก. และ ข.

2) ข. และ ค.

3) ค. และ ง.

4) ง. และ ก.

เส้นใย	ลักษณะภายนอก	การซักล้าง	การติดไฟ	ความคงทนต่อ	
ตัวอย่าง		ความสกปรก		กรด	เบส
А	เป็นมัน นุ่ม เบา ไม่ยับ ดูดซับน้ำ ได้น้อย ไม่ระบายความร้อน	ซักออกง่าย	ติดไฟช้าๆ มีการหลอมตัว	ละลาย เหนียว	คงเดิม
В	เป็นมัน นุ่ม เบามาก ยับง่าย ดูดชับน้ำ ได้ดี ระบายความร้อนเร็ว	ซักออกได้บ้าง	ติดไฟเร็ว ไม่มีเขม่า	ญื่อยยุ่ย	คงเดิม
С	ไม่เป็นมัน ไม่นุ่ม เนื้อหนัก ยับง่าย ดูดซับน้ำได้ดี ระบายความร้อนเร็ว	ซักออกได้บ้าง	ติดไฟและ ไหม้เร็ว	ญื่อยยุ่ย	คงเดิม

จากตาราง ข้อใดจัดประเภทของเส้นใยได้**ถูกต้อง**

- 1) เส้นใย A และ B เป็นเส้นใยสังเคราะห์
- 2) เส้นใย B และ C เป็นเส้นใยสังเคราะห์
- 3) เส้นใย A และ B เป็นเส้นใยธรรมชาติ
- 4) เส้นใย B และ C เป็นเส้นใยธรรมชาติ
- 16. คนที่เป็นโรคภูมิแพ้เกี่ยวกับระบบทางเดินหายใจ เช่น แพ้นุ่น ควรเลือกใช้เครื่องนอนในข้อใด
 - 1) หมอนพอลิเอสเทอร์ ผ้าปูที่นอนและปลอกหมอนผ้าฝ้าย ผ้านวมฝ้าย
 - 2) หมอนพอลิเอสเทอร์ ผ้าปูที่นอนและปลอกหมอนพอลิเอสเทอร์ ผ้านวมในลอน
 - 3) หมอนฝ้าย ผ้าปูที่นอนและปลอกหมอนผ้าฝ้าย ผ้านวมเส้นใยอะคริลิก
 - 4) หมอนฝ้าย ผ้าปูที่นอนและปลอกหมอนพอลิเอสเทอร์ ผ้านวมฝ้าย
- 17. ในการทดลองเขย่าสารละลาย 6 หลอดตามตารางข้างล่าง

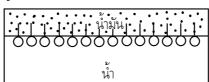
หลอดที่	สารในหลอดทดลอง
1	น้ำ + น้ำมัน
2	น้ำ + น้ำมัน + น้ำสบู่
3	น้ำ + น้ำมัน + น้ำผงชักฟอก
4	น้ำ + น้ำมัน + สารละลายเกลือ
5	น้ำ + น้ำมัน + น้ำสบู่ + สารละลายเกลือ
6	น้ำ + น้ำมัน + น้ำผงชักฟอก + สารละลายเกลือ

การทดลองข้างต้นต้องการตรวจสอบสิ่งใด

- 1) สมบัติของสบู่และผงซักฟอก
- 2) การรวมตัวของน้ำและน้ำมัน
- 3) อิทธิพลของสารเคมีที่มีต่อการรวมตัวของน้ำและน้ำมัน
- 4) การเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการซักฟอกของสบู่และผงซักฟอก

	A	ณาข้อมูล	ı Y	ړ اظ
18.	พจารเ	ณาขอมูล	าตอ เา	JU

- ก. สูตรเคมีของสบู่ $C_{17}H_{35}COO^-$ Na $^+$ สูตรเคมีของผงซักฟอก $C_{12}H_{25}SO_3^-$ Na $^+$
- ข. รูปแสดงการจัดตัวของสบู่และผงซักฟอกในน้ำกับน้ำมัน



ถ้าสัญลักษณ์ 💍 ในภาพแทนสบู่และผงซักฟอก 🛘 แทนอะไร และ 🔾 แทนอะไร

- 1) \mid แทน COO¯Na $^+$ \bigcirc แทน $C_{17}H_{35}$
- 2) I ини $C_{12}H_{25}$ О ини SO_3^-
- 3) I ими С₁₇H₃₅ О ими Na⁺
- 4) | แทน SO₃⁻Na⁺ O แทน C₁₂H₂₅
- 19. นักเรียน 4 กลุ่มทดสอบสารละลายในหลอด A และหลอด B ซึ่งหลอดหนึ่งเป็นสบู่ และอีกหลอดหนึ่งเป็นผงซักฟอก ได้ผลการทดลองและข้อสรุปดังตาราง

นักเรียน	วิธีการทดลอง	การเปลี่ยนแปลงหลังจากการเขย่าหลอด		สรุปผล-
(กลุ่มที่)		สารในหลอด A	สารในหลอด B	การทดลอง
1	สาร + น้ำ	เป็นฟอง	เป็นฟองมากกว่า	A เป็นผงซักฟอก
2	สาร + น้ำ แล้วเอาคลิป ไปลอยที่ผิวสารละลาย	คลิปจมลงเร็วกว่า	คลิปจมลง	A เป็นสบู่
3	สาร + น้ำ	pH 8	pH 10	B เป็นผงซักฟอก
4	สาร + น้ำ + สารละลาย เกลือแคลเซียม	มีผงสีขาวลอยอยู่ในสารละลาย	ไม่มีผงสีขาวเกิดขึ้น	B เป็นสบู่

นักเรียนกลุ่มใดออกแบบและสรุปผลการทดลองได้**ถูกต้อง**

- 1) กลุ่มที่ 1
- 2) กลุ่มที่ 2
- 3) กลุ่มที่ 3
- 4) กลุ่มที่ 4
- **20.** ผงซักฟอกที่มีความสามารถในการขจัดความสกปรกได้ดีกว่า ทำให้เกิดมลพิษแก่แหล่งน้ำได้น้อยกว่าและอยู่ใน เกณฑ์มาตรฐานผงซักฟอกที่กระทรวงอุตสาหกรรมกำหนดไว้ คือผงซักฟอกอะไร

ชื่อผงซักฟอก	ความเป็นกรด-เบส (pH)	สารที่ละลายในคลอโรฟอร์ม (ร้อยละ)	ฟอสเฟต (ร้อยละ)
А	9.5	17	17
В	11.0	20	25
С	10.5	19	21
D	10.0	21	18

1) A

2) B

3) C

4) D

เฉลย

1. 4) **2.** 1) **3.** 2) **4.** 1) **5.** 3) **6.** 1) **7.** 4) **8.** 1) **9.** 3) **10.** 3)

11. 2) **12.** 4) **13.** 4) **14.** 4) **15.** 4) **16.** 2) **17.** 4) **18.** 2) **19.** 3) **20.** 4)

ทรัพยากรธรรมชาติและอุตสาหกรรม

ทรัพยากรธรรมชาติ (Natural resource) หมายถึง สิ่งที่เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ และอำนวยประโยชน์ต่อชีวิต ของมนุษย์ โดยเฉพาะเป็นปัจจัยสี่สำหรับมนุษย์ ปัจจุบันมนุษย์นำทรัพยากรธรรมชาติมาแปรสภาพ เป็นสิ่งอำนวยความ สะดวกในชีวิตประจำวันมากขึ้น ทรัพยากรธรรมชาติที่อุดมสมบูรณ์และสิ่งแวดล้อมที่ดี คือ รากฐานความมั่นคงของชาติ

ประเภทของทรัพยากรธรรมชาติ แบ่งได้เป็น 2 ประเภท ดังนี้

- 1. ทรัพยากรธรรมชาติหมุนเวียน หมายถึง ทรัพยากรพวกที่ใช้ไม่หมด หรือหมดแต่หามาทดแทนได้
 - ใช้ไม่หมด ได้แก่ ดิน น้ำ แสงอาทิตย์ อากาศ
 - ใช้หมด แต่หาคืนได้ทัน ได้แก่ ปาไม้ สัตว์ปา
- **2. พรัพยากรธรรมชาติสิ้นเปลือง** หมายถึง พวกที่ใช้แล้วหมดไป และไม่สามารถหามาทดแทนได้ในช่วงชีวิต ได้แก่ แร่ธาตุต่างๆ

การอนุรักษ์ทรัพยากรธรรมชาติ หมายถึง การใช้ทรัพยากรที่มีอยู่ให้เกิดประโยชน์มากที่สุด คุ้มค่ามากที่สุด และ เกิดการสูญเปล่าน้อยที่สุด เพื่อจะได้ใช้ได้นานๆ แต่ถ้ากลัวจะหมดแล้วไม่ยอมนำมาใช้เลยก็ไม่ใช่การอนุรักษ์

อุตสาหกรรม (Industry) เป็นการแปรสภาพทรัพยากรเป็นสินค้าใหม่ที่นำมาใช้ประโยชน์ได้มากขึ้น เช่น

วัตถุดิบ (ทรัพยากรธรรมชาติ) -> อุตสาหกรรม (แปรรูป) -> ผลิตภัณฑ์ (สินค้า)

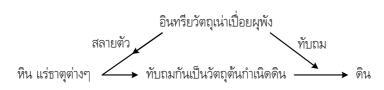
ความหมายของอุตสาหกรรมในปัจจุบัน หมายถึง การประกอบกิจการใดๆ ก็ได้ที่ส่งผลตอบแทนต่อผู้ประกอบ กิจการสูง ไม่จำเป็นจะต้องผลิตสินค้ามากๆ ก็ได้ เช่น อุตสาหกรรมการท่องเที่ยว ศูนย์การค้า อุตสาหกรรมขนส่ง

ประเภทของอุตสาหกรรม การแบ่งประเภทของอุตสาหกรรมแบ่งได้หลายแบบ แล้วแต่เกณฑ์ที่ใช้ในการแบ่ง เช่น แบ่งตามขนาด แบ่งตามลักษณะการประกอบกิจการ แบ่งตามลักษณะการใช้ประโยชน์ หรือแบ่งตามสภาพหรือสมบัติ ของผลิตภัณฑ์

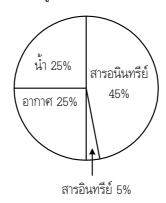
เกณฑ์ที่ใช้แบ่งประเภท	ประเภทของอุตสาหกรรม	ตัวอย่าง
แบ่งตามขนาด	1. อุตสาหกรรมหนัก	ผลิตรถยนต์ ต่อเรือเดินสมุทร
		โรงงานปูนชีเมนต์ โรงงานถลุงแร่
	2. อุตสาหกรรมเบา	โรงงานผลิตอาหารสำเร็จรูป โรงงานทอผ้า
		ผลิตเครื่องใช้ไฟฟ้า
	3. อุตสาหกรรมครอบครัว	ทอผ้าด้วยมือ ทำสวนอาหาร เครื่องจักสาน
		เครื่องเงิน เครื่องปั้นดินเผา
แบ่งตามลักษณะการประกอบกิจการ	1. อุตสาหกรรมเบื้องต้น	ทำปาไม้ ประมง ทำเหมืองแร่
	2. อุตสาหกรรมการผลิต	ทำเฟอร์นิเจอร์ ทำเสื้อผ้าส่งออก
		ผลิตเครื่องใช้ไฟฟ้า รถยนต์
	3. อุตสาหกรรมการขนส่ง	ขสมก. รสพ. การรถไฟ การบินไทย
		ขนสินค้าระหว่างประเทศ
	4. อุตสาหกรรมบริการ	การท่องเที่ยว ศูนย์การค้าต่างๆ
แบ่งตามลักษณะการใช้ประโยชน์	1. สินค้าประเภททุน	ผลิตเครื่องจักร รถทำงาน
	2. สินค้าบริโภค	รถยนต์ เครื่องใช้ไฟฟ้า อาหารสำเร็จรูป
		เสื้อผ้า กระดาษ
แบ่งตามสภาพและสมบัติผลิตภัณฑ์	1. ประเภทถาวร	เครื่องจักร รถยนต์
	2. ประเภทกึ่งถาวร	เครื่องใช้ไฟฟ้า เสื้อผ้า
	3. ประเภทสิ้นเปลือง	กระดาษชำระ เครื่องสำอาง ผงซักฟอก สบู่
		ยาสีฟัน

1. ทรัพยากรดิน

ทรัพยากรดิน จัดเป็นทรัพยากรหมุนเวียน เป็นที่ตั้งที่อยู่อาศัย เพาะปลูก เลี้ยงสัตว์ ดินเกิดจากส่วนผสมของหิน และแร่ที่สลายตัวรวมกับอินทรียวัตถุที่เน่าเปื่อยผุพัง ดังแผนภาพ



ส่วนประกอบของดิน ที่เหมาะในการเพาะปลูก



ชนิดของดิน แบ่งตามขนาดของอนุภาค ดังนี้

- 1. ทรายหยาบ (0.2-2 มิลลิเมตร)
- 2. ทรายละเอียด (0.02-0.2 มิลลิเมตร)
- ดินโคลน (0.002-0.02 มิลลิเมตร)
- 4. ดินเหนียว (เล็กกว่า 0.002 มิลลิเมตร)

อุตสาหกรรมจากดิน ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากดินหรือทราย โดยผ่านความร้อน เรียกว่า เซรามิก (Ceramic) ได้แก่ เครื่องปั้นดินเผา ปูนซีเมนต์ อิฐทนไฟ รวมทั้งเครื่องแก้ว

- 1. **เครื่องปั้นดินเผาและเครื่องเคลือบดินเผา** ใช้ดินเหนียวเป็นวัตถุดิบ เนื่องจากมีเนื้อละเอียด นวดเป็นเงา ปั้น แล้วคงรูปร่าง
 - เครื่องปั้นดินเผา เช่น อิฐแดง กระถางปลูกต้นไม้ คนโทน้ำ เตาถ่าน และรังผึ้ง มีขั้นตอนดังนี้
 ดินเหนียว → นวด → ปั้น → ผึ่งให้แห้งในที่ร่ม → เผา → เครื่องปั้นดินเผา
- **เครื่องเคลือบดินเผา** นำเครื่องปั้นดินเผาไปเคลือบน้ำยาเพื่อให้ผิวมันเรียบ ไม่ซึมน้ำ สีสวยงาม และ แข็งแรงยิ่งขึ้น ได้แก่ ถ้วยซาม แจกัน กระเบื้องปูพื้น โอ่ง กระถางบัว เครื่องสุขภัณฑ์ เป็นต้น

เครื่องปั้นดินเผา --> จุ่มน้ำยาเคลือบ --> ผึ่งให้แห้ง --> เผาเคลือบ --> เครื่องเคลือบดินเผา

สีของเครื่องเคลือบดินเผาและเครื่องแก้ว เกิดจากออกไซด์ของโลหะบางชนิด เมื่อได้รับความร้อนหรือเผา จะเกิด สีต่างๆ ดังนี้

ออกไซด์ของโคบอลต์
 ออกไซด์ของเหล็ก
 ให้สีน้ำเงิน
 ออกไซด์ของเหล็ก
 ให้สีเข้าตาลแดง
 ออกไซด์ของทองแดง
 ออกไซด์ของโครเมียม + ดีบุก
 ให้สีชมพู
 ออกไซด์ของพลวง + ตะกั่ว
 ให้สีเหลือง
 ออกไซด์ของแมงกานีส
 ให้สีน้ำตาล

คุณภาพของเครื่องปั้นดินเผาและเครื่องเคลือบดินเผา

- 1. เนื้อดิน ถ้าเนื้อดินละเอียด องค์ประกอบทางเคมีเหมาะสม จะได้ผลิตภัณฑ์ที่เนียน สวยงาม
- 2. อุณหภูมิที่ใช้เผา ต้องสัมพันธ์กับเนื้อดิน ดินเนื้อดีเผาอุณหภูมิสูงได้ผลิตภัณฑ์แข็งแรง

2. เครื่องแก้ว ทำจากทรายแก้ว นำมาผลิตเครื่องใช้ เช่น ภาชนะใส่อาหาร ประดับอาคาร เช่น กระจกนิรภัย แบบต่างๆ ทำให้ดูหรูหรา รวมทั้งเครื่องประดับแก้วเจียระไน หรือที่เรียกว่า คริสตัล (Crystal) มีราคาแพงพอสมควร

ชนิดของแก้ว

- 1. แก้วธรรมชาติ เช่น ออบชิเดียน ซิลิกา และเท็กต์ไตท์ หรือมณีหยาดฟ้า
- 2. แก้ววิทยาศาสตร์ ใช้ความรู้ทางวิทยาศาสตร์ ทำขึ้นจากทรายแก้วซึ่งมีซิลิกาเป็นองค์ประกอบสูง เช่น ทรายที่จังหวัดระยอง สงขลา นราธิวาส มีซิลิกา (SiO₂) ถึง 99% สมบัติของแก้วขึ้นอยู่กับองค์ประกอบดังตาราง

	องค์ประกอบที่สำคัญ (คิดเป็นร้อยละ)			สมบัติ		
ชนิดแก้ว	ชิลิกอน- ออกไซด์	โซเดียม- ออกไซด์	แคลเซียม- ออกไซด์	โบรอน- ออกไซด์	สัมประสิทธิการ ขยายตามเส้นต่อ องศาเชลเชียส	จุดอ่อนตัว (^o C)
แก้วธรรมดา	67.9	14.7	5.5	1.4	9.2×10^{-6}	550
แก้วทนไฟ	80.6	4.4	-	13.0	3.3×10^{-6}	615
แก้วควอตซ์	100	-	-	-	0.54×10^{-6}	1625

แก้วที่มีคุณภาพดี ต้องประกอบด้วยซิลิกอนไดออกไซด์ (SiO₂) ปริมาณสูง มีออกไซด์ของธาตุอื่นๆ น้อย จะทำให้มีค่าสัมประสิทธิ์ของการขยายตัวตามเส้นต่อองศาเซลเซียส (ส.ป.ส.) ต่ำ ขยายตัวน้อย ไม่แตกง่ายเมื่อร้อน เป็น แก้วทนไฟ ดังนี้

ส่วนผสมของแก้ว ได้แก่ ชิลิกา โซเดียมคาร์บอเนต และปูนขาว ถ้าต้องการให้คุณภาพแก้วดีขึ้นอาจจะเติมสาร ต่างๆ ลงไปด้วย

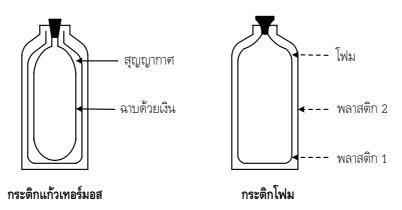
- หินปูนบดละเอียด ทำให้แก้วไม่เปราะง่าย
- โบโรซิลิเกต แก้วจะทนความร้อนได้สูง
- ตะกั่วทำให้แก้วใสและมีความแวววาว
- เศษแก้วแตกหัก ทำให้หลอมเหลวได้ง่ายขึ้น

วิธีผลิตเครื่องแก้ว

- 1. ผลิตด้วยมือ ได้ผลิตภัณฑ์ที่ประณีต มีรายละเอียดมากกว่า ต้องมีความชำนาญมากเป็นพิเศษ เช่น ทำเป็น ช่อดอกไม้ รูปสัตว์ต่างๆ เรือสุพรรณหงส์ ราชรถ มักใช้เป็นของที่ระลึก
 - 2. **ผลิตด้วยเครื่องจักร** ผลิตได้เร็ว ได้ปริมาณมาก อาจใช้วิธีหลอมแล้วเป่า รื่ด หรือหล่อในแม่พิมพ์

แก้วบางชนิดที่ผลิตให้มีคุณสมบัติพิเศษเฉพาะอย่าง

1. แก้วเทอร์มอส ทำด้วยแก้วทนไฟเป็นแก้ว 2 ชั้น ตรงกลางเป็นสุญญากาศ ป้องกันการถ่ายเทความร้อนโดย การนำและการพา ใช้ทำกระติกน้ำร้อนและน้ำแข็ง



- 2. แก้วนิรภัย (Safety glass) เป็นกระจกที่มีความแข็งแรงมากเป็นพิเศษ ทนต่อแรงกระแทก และแตกแล้ว ไม่มีคม ลดอันตรายลง ใช้ทำกระจกรถยนต์ กระจกห้องโชว์รูม และตกแต่งอาคาร เพื่อความหรูหรา
 - ว**ิธีทำให้กระจกมีความแข็งแรงมากขึ้น** โดยการพ่นลมเย็นลงไปในแก้วที่กำลังร้อนจัด
 - วิ**ธีทำให้แก้วแตกแล้วไม่มีคม** ใช้กาว หรือแผ่นฟิล์มประกบแผ่น แล้วให้ติดกันในขณะที่ยังร้อนอยู่
- 3. แว่นตาเปลี่ยนสี ใส่สารเคมีบางชนิดลงไป เช่น ซิลเวอร์โบรไมด์ (AgBr) หรือซิลเวอร์คลอไรด์ (AgCl) สารนี้ เมื่อถูกแสงจะเกิดสีดำ กันแดดได้ แต่ถ้าแสงน้อย แว่นจะมีสีจาง สำหรับคนที่มีปัญหาสายตาสั้นหรือยาวและแพ้แสงแดด ด้วย

2. ทรัพยากรแร่

แร่ เป็นทรัพยากรที่มนุษย์สามารถนำมาใช้ประโยชน์ได้มากมาย เช่น นำมาผลิตเครื่องมือเครื่องใช้ เป็นแหล่ง พลังงาน เป็นเครื่องประดับ ก่อสร้าง ฯลฯ

ประเภทของแร่ แบ่งตามส่วนประกอบทางเคมีหรือสมบัติทางกายภาพ แบ่งได้ 4 ประเภท คือ

- แรโลหะ เรียกว่า สินแร่ ส่วนใหญ่ต้องนำไปถลุงเพื่อให้ได้ธาตุโลหะออกมาใช้ประโยชน์ เช่น แร่ดีบุก (แคสซิ-เทอร์ไรด์) เหล็ก (แร่ฮีมาไตต์, แมกเนไตต์) ทองแดง (แร่ไพไรด์)
- แร่อโลหะ ไม่ต้องนำไปถลุง นำไปใช้ได้เลย หรือเผาเพื่อเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติบางอย่าง เช่น แร่แคลไซต์ (หินปูน, หินอ่อน) แร่ยิปซัม แร่หินเขี้ยวหนุมาน แร่หินพันธุ์ไม้
- แร่รัตนชาติ มักนำไปใช้เป็นเครื่องประดับ ได้แก่ เพชร พลอย เศษเพชรพลอยใช้ทำเครื่องขัด ตัดเจาะ เจียร เนื่องจากมีความแข็งแรงมาก
- แร่เชื้อเพลิง ได้แก่ ปิโตรเลียม ถ่านหิน หินน้ำมัน ใช้เป็นเชื้อเพลิงให้พลังงาน และผลิตสารสังเคราะห์ เช่น พลาสติก ไนลอน เส้นใยสังเคราะห์ สีเคมี

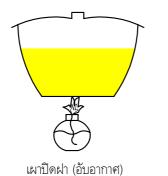
1. แร่โลหะ (สินแร่) หมายถึง แร่ที่มีธาตุโลหะเป็นองค์ประกอบ เมื่อนำมาถลุงจึงจะได้ธาตุโลหะบริสุทธิ์ (ที่เกิด บริสุทธิ์ตามธรรมชาติมีน้อย ได้แก่ ทองคำ ทองแดง เงิน ทองคำขาว)

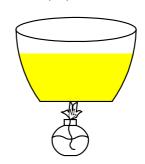
การถลุงแร่โลหะ เป็นการแยกธาตุโลหะบริสุทธิ์ออกจากสินแร่ ซึ่งเป็นสารประกอบที่มีโลหะปนอยู่ การถลุงแร่มี 2 วิธี คือ

- ถลุงแร่โดยใช้ความร้อน ใช้ถ่านหิน หรือถ่านโค้ก เป็นเชื้อเพลิงและเป็นตัวรีดิวส์ เพราะมีธาตุคาร์บอนเป็น องค์ประกอบมาก บางชนิดต้องเผาในอากาศก่อน แล้วจึงเผากับตัวรีดิวส์ ได้โลหะไม่ค่อยบริสทธิ์ แต่ได้ปริมาณมาก
- **2. ถลุงแร่โดยใช้กระแสไฟฟ้า** จะได้โลหะบริสุทธิ์ 100% จะได้ปริมาณน้อย ไม่คุ้มทุน และมีข้อจำกัด คือ สินแร่โลหะนั้นจะต้องละลายน้ำ แล้วแตกตัวเป็นประจุไฟฟ้าบวกและลบ

ตัวอย่างการถลุงโลหะบางชนิด

โลหะออกไซด์ เผากับผงถ่านในที่อับอากาศ จะได้ธาตุโลหะ และก๊าช หรือเป็นผลพลอยได้
ทองแดงออกไซด์ (CuO) + ผงถ่าน (C) → โลหะทองแดง (Cu) + ก๊าซดาร์บอนมอนอกไซด์ (CO)



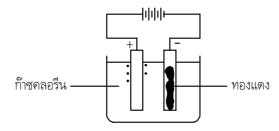


เผาเปิดฝา (กลางอากาศ)

โลหะซัลไฟต์ เผาในอากาศ เพื่อรวมกับก๊าซออกชิเจน (O₂) เพื่อให้เป็นโลหะออกไซด์ก่อน จึงเผากับผงถ่าน

โลหะคาร์บอเนต เผาไล่ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (CO₂) เพื่อให้เป็นโลหะออกไซด์ แล้วจึงเผากับผงถ่าน

การแยกคอปเปอร์คลอไรด์ด้วยไฟฟ้า จะได้โลหะทองแดงบริสุทธิ์ที่ขั้วลบ และมีก๊าซคลอรีน ปุดขึ้นทางขั้วบวก



ขั้วบวก จะเกิดก๊าซคลอรีน (Cl₂) มีกลิ่นฉุน **ขั้วลบ** มีทองแดง (Cu) มาเกาะรอบๆ **การชุบโลหะ** เช่น เหล็กชุบโครเมียม ชุบทอง ชุบเงิน เพื่อต้องการให้ไม่เกิดสนิม หรือสวยงาม ใช้วิธีปล่อย กระแสไฟฟ้าเข้าไปในสารละลาย เช่นเดียวกับการแยกสินแร่ด้วยกระแสไฟฟ้า โดยนำอุปกรณ์ที่ต้องการจะชุบต่อกับขั้วลบ โลหะจึงจะมาเกาะ

โลหะผสม (Alloy) เกิดจากการนำโลหะ 2 ชนิดขึ้นไปมาหลอมรวมกัน โลหะจะรวมเป็นเนื้อเดียวกัน เรียกว่า สารละลายโลหะผสมจะมีคุณสมบัติแตกต่างไปจากเดิม เป็นต้นว่า จุดหลอมเหลวสูงขึ้น หรือต่ำลง แข็งแรงขึ้น เป็นต้น

ตัวอย่างโลหะผสมบางชนิด

- ทองเหลือง (ทองแดง + สังกะสี + ดีบุก) มีราคาถูก ใช้ทำกลอนประตู ลูกบิด เชิงเทียน ขัน
- ทองสัมฤทธิ์ (ทองแดง + ดีบุก) สีเหมือนทองคำ ใช้หล่อพระพุทธรูป
- สแตนเลส (เหล็ก + โครเมียม) ไม่เป็นสนิม ใช้ทำเครื่องครัว หม้อ กระทะ มีด ปิ่นโต
- นาก (ทองคำ + ทองแดง) เครื่องประดับราคาไม่แพง
- ตะกั่วบัดกรี (ตะกั่ว + ดีบุก) จุดหลอมเหลวต่ำ เชื่อมสายไฟ โลหะฟิวส์
- ลวดนิโครม (เหล็ก + นิกเกิล + โครเมียม) จุดหลอมเหลวสูง ใช้ทำลวดต้านทานในเตาไฟฟ้า เตารีด

ทองคำบริสุทธิ์ 100% = 24K

ทองคำไม่บริสุทธิ์ จะมีค่าน้อยกว่า 24K เช่น ทอง 18K หมายถึง ทองคำ 75% ดังนี้

ทอง 24K = 100%
ทอง 18K =
$$\frac{100 \times 18}{24}$$
 = 75%

(CO₂)

- 2. แร่อโลทะ ส่วนมากเป็นแร่ประกอบหิน เช่น แร่เฟสสปาร์ แร่แคสไซต์ กราไฟต์ ทรายแก้ว ฟอสเฟต ฟลู ออไรด์ แบไรด์ เกลือ หิน โปแตส และแร่ยิปซัม เวลานำไปใช้ไม่ต้องผ่านการถลุง แต่อาจจะนำไปบดแล้วเผาเพื่อไล่ ความชื้น
- 1. แร่แคลไซต์ (CaCO₃) เป็นส่วนประกอบสำคัญของหินปูนและหินอ่อน นำมาผลิตปูนซีเมนต์ ปูนขาว และ ย่อยเป็นหินใช้ในการก่อสร้าง แต่หินอ่อนสวยและแข็งแรงกว่าหินปูน ใช้ประดับอาคาร และแกะสลักเป็นรูปต่างๆ

วิธีการผลิตปูนขาว นำหินปูนมาบดแล้วเผา ได้ปูนดิบรวมกับความชื้น ได้ปูนขาว ดังสมการ แคลเซียมคาร์บอเนต → แคลเซียมออกไซด์ (ปูนดิบ) + ก๊าชคาร์บอนไดออกไซด์

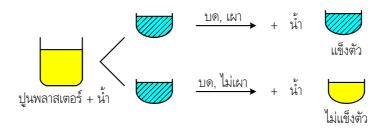
(CaCO
$$_3$$
) (CaO) (CaO) แคลเชียมออกไซด์ + น้ำ → ปูนขาว หรือแคลเซียมไฮดรอกไซด์ (CaO) ($_2$ O) (Ca(OH) $_2$)

2. **แร่ยิปซัม (CaSO₄, 2H₂O)** เรียกว่า เกลือจืด ใช้เป็นองค์ประกอบในการผลิตปูนซีเมนต์ ปูนพลาสเตอร์ แผ่นยิปซัมบอร์ด แป้งนวล ชอร์ก ปุ๋ย และใช้ผลิตเต้าหู้แข็ง

วิธีการผลิตปูนพลาสเตอร์ ทำโดยการนำแร่ยิปชัมมาบดแล้วเผาไล่ความชื้น นิยมนำมาทำแม่แบบต่างๆ

ยิปซัม
$$\longrightarrow$$
 ปูนพลาสเตอร์ + น้ำ (CaSO $_4$, 2H $_2$ O) (CaSO $_4$) (H $_2$ O)

การทดลอง สมบัติของแคลเซียมซัลเฟต (CaSO₄) หรือปูนพลาสเตอร์



สารที่ใช้ทดลอง	ลักษณะของสารที่ได้
แคลเซียมซัลเฟต (ปูนพลาสเตอร์) + น้ำ	แข็งตัว
สารจากเบ้า + ความร้อน + น้ำ	แข็งตัว
สารจากเบ้า + น้ำ	ไม่แข็งตัว

ผลการทดลอง ปูนพลาสเตอร์เมื่อรวมกับน้ำจะแข็งตัว มีรูปร่างตามแม่แบบและกลายเป็นยิปซัม ส่วนยิปซัม ละลายน้ำจะไม่แข็งตัว ไม่ว่าจะทิ้งไว้นานเท่าใด

3. แร่ธัดนชาติ หรืออัญมณี เป็นแร่ที่สวยงาม ทั้งสีและความแวววาว มีความแข็งแรงมาก ไม่เป็นรอยขูดขีด ได้ง่าย เป็นแร่ที่หายาก จึงมีราคาแพงมาก นิยมใช้ทำเป็นเครื่องประดับ เศษเพชรพลอยใช้ผสมทำเครื่องขัด ตัด เจาะ เจียร โดยอาศัยสมบัติที่มีความแข็งแรงมาก จัดว่ามีความสำคัญทางด้านอุตสาหกรรมด้วย

การแบ่งชนิดของแร่รัตนชาติ แล้วแต่ว่าจะใช้เกณฑ์ใด

- 1. แบ่งตามคุณค่าหรือราคา แบ่งได้ 2 ชนิด คือ
 - 1.1 แร่รัตนชาติที่มีค่าสูง มีราคาแพง ได้แก่ เพชร ทับทิม ไพลิน บุษราคัม มรกต ไข่มุก
 - 1.2 แร่รัตนชาติค่ารอง มีราคาไม่สูงมาก ได้แก่ พลอยสีม่วง โกเมน นิล เพทาย ไพทูรย์ เขียวส่อง
- 2. แบ่งตามการเกิด ได้ 2 ชนิด ดังนี้
 - 2.1 แร่รัตนชาติที่เป็นสารอนินทรีย์ เกิดเหมือนแร่อื่นๆ ทั่วไป ได้แก่ เพชร พลอยสีต่างๆ ทับทิม ไพลิน
 - 2.2 แร่รัตนชาติที่เกิดจากสารอินทรีย์ มีเพียงไม่กี่ชนิด เช่น ไข่มุก อำพัน ปะการัง

รัตนชาติแท้ ดูที่ค่าความถ่วงจำเพาะ (ถ.พ.) และค่าดรรชนีหักเห ไม่ใช่ดูที่ความแข็ง เพราะความแข็งไม่ใช่ คุณสมบัติเฉพาะตัวของแร่ แต่รัตนชาติที่มีความแข็งมาก ย่อมมีราคาสูงมาก

ความแข็งของเพชร พลอย ควรจะเกิน 6 ค่าความแข็งต่ำกว่า ราคาจะถูก

ความแข็ง 10 คือ เพชร แข็งที่สุด ราคาแพงมากที่สุด มีหลายสีแต่นิยมสีขาว

ความแข็ง 9 คือ แร่คอรันดัม ได้แก่ ทับทิม สีแดงเพราะมีออกไซด์ของโครเมียม ส่วนไพลิน มีสีน้ำเงิน เพราะมีออกไซด์ของเหล็กและติเตเนียม

ความแข็ง 8-9 คือ บุษราคัม มีสีเหลือง, ความแข็ง 7-8 คือ มรกต มีสีเขียว

ไข่มุก ความแข็งเพียง 3.5-4 ก็มีราคาแพงเพราะเกิดยาก ถ้าเกิดโดยธรรมชาติต้องใช้เวลาถึง 7 ปี

การเจียระไน หมายถึง การตัดเหลี่ยมแร่รัตนชาติ เพื่อให้แสงเกิดการหักเหและสะท้อนกลับหมดเข้าตาหลายๆ มุม ยิ่งเหลี่ยมมากจะยิ่งแวววาวมาก แต่การเจียระไนเพชร ทับทิม และไพลิน ทำยากเพราะแข็งมาก ราคาจึงแพง รัตนชาติเทียม มนุษย์ทำขึ้นโดยการผสมสารย้อมสีในก้อนแก้ว แล้วนำไปเจียระไน หรือผลิตโดยการหลอม อะลูมิเนียมออกไซด์ คาร์บอน ซึ่งเป็นองค์ประกอบสำคัญของรัตนชาติแท้ ผสมกับสารที่ทำให้เกิดสี ได้แก่ ออกไซด์ของ โลหะบางชนิด ใช้ความดันบรรยากาศสูงมากได้ เพชรพลอยเทียมดูไม่ค่อยออก สวยงามมาก แต่ค่าความถ่วงจำเพาะ และดรรชนีหักเหไม่เท่ากับของแท้

4. แร่เชื้อเพลิง เป็นแร่ชนิดเดียวที่เป็นอินทรีย์ เพราะทับถมจากซากพืชซากสัตว์นับล้านปี มีความสำคัญมาก โดยเฉพาะด้านอุตสาหกรรม เพราะให้พลังงาน ได้แก่ ก๊าซธรรมชาติ น้ำมัน ถ่านหิน หินน้ำมัน

การทำเหมืองแร่ ก่อให้เกิดผลเสียหายต่อสิ่งแวดล้อม โดยเฉพาะเหมืองฉีด ทำลายทั้งปาไม้ สัตว์ปา ดิน แหล่งน้ำ และสัตว์น้ำ

การอนุรักษ์ เนื่องจากทรัพยากรแร่เป็นทรัพยากรสิ้นเปลือง เมื่อใช้หมดแล้วไม่สามารถทดแทนได้อีก จึงควรใช้ ทรัพยากรแร่อย่างประหยัดคุ้มค่าที่สุด เช่น นำกลับมาใช้ใหม่ (เศษเหล็กนำมาหลอมใหม่) หาอย่างอื่นมาใช้แทน รัฐบาล ควรตรึงราคาแร่ไม่ให้ถูกหรือแพงเกินไป

3. ทรัพยากรป่าไม้

ป่าไม้ หมายถึง อาณาบริเวณที่มีต้นไม้ขึ้นหนาแน่น และมีพื้นที่กว้างพอที่จะมีผลต่อสิ่งแวดล้อม เช่น มีผลต่อ อากาศ ความชุ่มชื้น น้ำท่วม ป่าไม้จัดเป็นทรัพยากรธรรมชาติประเภทหมุนเวียนเพราะใช้แล้วหาคืนทดแทนได้ เช่น ปลูกป่า ป่าไม้มีประโยชน์ต่อมนุษย์ทั้งทางตรงและทางอ้อม ดังนี้

ประโยชน์ทางตรง เป็นประโยชน์ต่อคนบางกลุ่มเท่านั้น เช่น พ่อค้าไม้ เผาถ่านไม้ ค้าของป่า สมุนไพร เขาสัตว์ หนังสัตว์

ประโยชน์ทางอ้อม ส่วนมากมีผลดีต่อสิ่งแวดล้อมซึ่งอำนวยประโยชน์ต่อมวลมนุษย์ ดังนี้

- 1. ช่วยรักษาความชุ่มชื้น ดูดซับน้ำฝน และทำให้เกิดฝน ไม่แห้งแล้ง เพราะพืชสั่งเคราะห์แสงเกิดไอน้ำ
- 2. รักษาความอุดมสมบูรณ์ของดิน เนื่องจากมีการทับถมของซากพืชซากสัตว์
- 3. เป็นสถานที่พักผ่อนหย่อนใจ ให้ธรรมชาติความร่มรื่น อากาศบริสุทธิ์ มีออกซิเจนมาก ฝุ่นน้อย
- 4. เป็นที่อยู่อาศัยของสัตว์ป่า ทำให้สัตว์ป่าไม่สูญพันธุ์

พื้นที่ป่าไม้ ตามหลักวิชาต้องมีถึง 50% ของพื้นที่ทั้งหมด ที่เหลือจึงจะเป็นพื้นที่เกษตร ที่อยู่อาศัย และโรงงาน-อุตสาหกรรม แต่เดิมประเทศไทยก็มีป่าเกิน 50% เมื่อประมาณ พ.ศ. 2500 แต่พื้นที่ก็ลดลงๆ จนขณะนี้เหลือไม่ถึง 25% ทำให้ต้องปิดปาและมีโครงการปลูกปาอย่างต่อเนื่อง จะทำให้พื้นที่ป่าไม้เพิ่มขึ้น

พื้นที่ป่า

ปี พ.ศ.	พื้นที่ป่า (ไร่)	% พื้นที่ป่า
2504	171,017,812	53.33
2516	138,578,125	43.21
2521	109,515,000	34.15
2541	81,016,428	25.28

ที่มา : กรมป่าไม้

เป้าหมายของประเทศไทย ต้องการให้มีป่าไม่น้อยกว่า 40% ของพื้นที่ทั้งหมดประมาณ 128.3 ล้านไร่ (พื้นที่ ประเทศไทย 320.7 ล้านไร่)

- เป็นป่าอุทยาน 25% ห้ามตัดไม้ หรือถางป่าทำไร่เลื่อนลอย หรือตัดไม้มาเผาถ่าน
- เป็นป่าเศรษฐกิจ 15% ปลูกไม้เศรษฐกิจ ได้แก่ ไม้เนื้อแข็ง ไม้สัก ไม้มะค่า ไม้ยาง ฯลฯ ตัดไปใช้ได้

ปริมาณน้ำฝนในป่าที่มีระดับความสูงต่างกัน ป่าไม้ในที่สูงจะทำให้เกิดฝนตกได้มากกว่าป่าไม้ในที่ต่ำ เพราะใน ที่สูงอากาศเย็น ไอน้ำที่พืชคายออกจะกลั่นตัวเป็นหยดน้ำเกิดฝนตกบริเวณนั้น ป่าไม้ในที่สูงจึงเป็นแหล่งต้นน้ำลำธาร ไม่ควรตัด

ความสูงของพื้นที่ป่าไม้ (สูงจากระดับน้ำทะเล)	ปริมาณน้ำฝนที่ตกในป่ามากกว่าที่โล่ง (%)
ต่ำกว่า 100 เมตร	1.4
100-169 เมตร	14.2
500-700 เมตร	19.0
700-800 เมตร	43.0

การอนุรักษ์ป่าไม้ ทำได้หลายวิธี เช่น

- 1. กำหนดเป็นพื้นที่ปาสงวน อุทยานแห่งชาติ วนอุทยาน สวนพฤกษศาสตร์ และปลูกสร้างสวนปาเพิ่ม
- 2. ใช้วัสดุอื่นแทน เช่น พลาสติกแทนกระดาษ, ก๊าซหูงต้มแทนถ่านไม้และฟืน
- 3. ลดการสูญเสียเนื้อไม้ โดยการนำเศษไม้ และขี้เลื่อยมาทำไม้อัด
- 4. การรักษาเนื้อไม้ให้มีอายุการใช้
 - การนำไม้ไผ่ไปแช่น้ำ 7-10 วัน เพื่อลดการทำลายจากเห็ดรา
- การใช้สารเคมีรักษาเนื้อไม้โดยการอัดน้ำยาไม้ แต่ต้องไม่เป็นอันตรายต่อคนและสัตว์เลี้ยง อาจจะต้อง สูบอากาศออกจากเนื้อไม้ก่อนแล้วปล่อยน้ำยาเข้าไปแทน หรือการทา หรือแช่ไม้ลงในน้ำยา

4. ทรัพยากรสัตว์ป่า

สัตว์ป่า อาศัยอยู่ในป่า ทำให้ธรรมชาติสมดุล การทำลายป่าไม้จึงเท่ากับเป็นการทำลายสัตว์ป่าไปด้วย เป็นสาเหตุ สำคัญที่สุดที่ทำให้สัตว์ป่าหลายชนิดสูญพันธุ์ จึงควรจะมีการอนุรักษ์เพื่อป้องกันไม่ให้สัตว์ป่าสูญพันธุ์

ประเภทของสัตว์ป่า พ.ร.บ. สงวนและคุ้มครองสัตว์ป่า แบ่งสัตว์ป่าออกเป็น 2 ประเภท ดังนี้

- 1. สัตว์ป่าสงวน หมายถึง สัตว์ที่หายาก 15 ชนิด ห้ามมิให้ผู้ใดล่าหรือมีไว้ในครอบครองอย่างเด็ดขาด เว้นแต่ จะทำเพื่อการศึกษาหรือวิจัยทางวิชาการ หรือเพื่อกิจการสวนสาธารณะ และได้รับอนุญาตจากอธิบดีกรมป่าไม้ ได้แก่ แรด กระซู่ กูปรีหรือโคไพร ควายป่า สมัน ละองหรือละมั่ง เลียงผา กวางผา สมเสร็จ พะยูน แมวลายหินอ่อน นกเจ้าฟ้าสิรินธร นกกระเรียน และนกแต้วแร้วท้องดำ
- 2. **สัตว์ป่าคุ้มครอง** เป็นสัตว์ที่ยังมีอยู่จำนวนมาก แต่ถ้าไม่คุ้มครองอาจจะทำให้จำนวนลดลง จนกระทั่งสูญพันธุ์ แบ่งออกเป็น
 - สัตว์ป่าคุ้มครองประเภทที่ 1 ได้แก่ นกต่างๆ นางอาย สมเสร็จ เสือปลา ประดับป่าให้สวยงาม
 - สัตว์ปาคุ้มครองประเภทที่ 2 ได้แก่ หมูปา กระจง กระต่ายปา กวาง ฯลฯ มักถูกล่าเป็นอาหาร

กรัพยากรน้ำ

แหล่งน้ำ หมายถึง น้ำทะเล มหาสมุทร แม่น้ำ ลำคลอง ห้วย หนอง บึง แม้แต่น้ำบาดาลที่อยู่ใต้ดิน และไอน้ำ
ความสำคัญของแหล่งน้ำ ใช้อุปโภค บริโภค ประกอบอาชีพ เช่น เกษตรกรรม อุตสาหกรรม ทำเหมือง ขนส่ง เป็นแหล่งของความเจริญ แหล่งอาหาร รวมทั้งแหล่งแร่ในน้ำ

ทะเลและผลิตผล ประเทศไทยมีชายฝั่งยาว 2,700 กิโลเมตร อ่าวไทยเป็นทะเลกึ่งปิด กระแสน้ำไหลวน มีความ อุดมสมบูรณ์มาก ชายฝั่งเป็นที่เพาะพันธุ์ปลา กุ้ง หอย

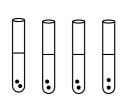
อาหารจากทะเล

- สัตว์ทะเล ได้แก่ กุ้ง หอย ปู ปลา เป็นแหล่งโปรตีน แร่ธาตุต่างๆ เช่น เหล็ก ไอโอดีน แคลเซียม ฟอสฟอรัส วิตามิน
 - สาหร่ายทะเล เช่น สาหร่ายสีแดง จีไฉ่ สาหร่ายผมนาง อุดมด้วยไอโอไดด์

เกลือแร่ในน้ำทะเล ในน้ำทะเลมีเกลือหลายชนิดละลายปนกันอยู่ในรูปของสารละลาย เช่น เกลือโชเดียมคลอไรด์ (NaCl) 27.87 กรัม/น้ำทะเล 1,000 ลูกบาศก์เซนติเมตร เกลือแมกนีเซียมคลอไรด์ (MgCl₂) 3.78 กรัม/น้ำทะเล 1,000 ลูกบาศก์เซนติเมตร เกลือแคลเซียมซัลเฟต (CaSO₄) 1.45 กรัม/น้ำทะเล 1,000 ลูกบาศก์เซนติเมตร โพแทสเซียมคลอไรด์ (KCl) 0.79 กรัม/น้ำทะเล 1,000 ลูกบาศก์เซนติเมตร

แมกนีเซียมโบรไมด์ (MgBr₂) และแคลเซียมคาร์บอเนต (HCl) อย่างละ 0.03 กรัม/น้ำทะเล 1,000 ลกบาศก์เซนติเมตร

เกลือไอโอไดด์ เช่น โซเดียมไอโอไดด์ และโพแทสเซียมไอโอไดด์เล็กน้อย (ทำให้ไม่เป็นโรคคอพอก) การทดลอง สารประกอบไอโดไดด์ในเกลือทะเล



วิธีทดลอง	ผลที่ได้
1. เกล็ดไอโอดีน + น้ำ + แป้ง	ไม่เปลี่ยนแปลง
2. เกล็ดไอโอดีน + สารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ + น้ำแป้ง	สีน้ำเงิน
3. เกล็ดไอโอดีน + สารละลายของเกลือทะเล + น้ำแป้ง	สีน้ำเงิน
4. เกล็ดไอโอดีน + สารละลายเกลือสินเธาว์ + น้ำแป้ง	ไม่เปลี่ยนแปลง

ผลการทดลอง ในน้ำทะเลมีเกลือไอโอไดด์ เพราะเกล็ดไอโอดีนละลายได้ดีเช่นเดียวกับโพแทสเซียมไอโอไดด์ สารเคมีที่ผลิตจากเกลือทะเล เกลือโชเดียมคลอไรด์ (NaCl) ซึ่งเป็นเกลือที่มีปริมาณมากที่สุดในน้ำทะเล นำมา ผลิตสารเคมีหลายชนิด โชดาไฟ (NaOH) ใช้ในอุตสาหกรรมหลายอย่าง โชดาแอช (Na₂CO₃) ใช้ผลิตผงซักฟอก กรดไฮโดรคลอริก (HCl) และโลหะโชเดียม (Na) คลอรีน (Cl) ใช้ฆ่าเชื้อโรคในน้ำประปา สระว่ายน้ำ เป็นน้ำยาซักผ้าขาว เช่น คลอรอกซ์ ไฮเตอร์ กรดเกลือ (HCl) ใช้ในอุตสาหกรรมเคมีต่างๆ

แบบทดสอบ

จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

- ข้อใดเป็นทรัพยากรธรรมชาติสิ้นเปลืองทั้งหมด
 - ก. หินเกลือ แร่ยูเรเนียม และใยหิน
 - ค. แสงอาทิตย์ ป่าไม้ และสัตว์ป่า
 - 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- ข. น้ำมันดิบ เพชร และแร่ดีบุก
- ง. น้ำทะเล สัตว์น้ำเค็ม และเกลือทะเล
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.
- 2. ข้อใด**ไม่ใช่**เกณฑ์ในการจำแนกประเภทอุตสาหกรรมออกเป็นขนาดใหญ่ ขนาดย่อม และในครัวเรือน
 - 1) เงินทุน

3) จำนวนผู้บริโภค

- 2) จำนวนคนงาน
- 4) ลักษณะและขนาดของกิจการอุตสาหกรรม

- กิจการใดจัดเป็นอุตสาหกรรม
 - 1) การตัดเย็บเสื้อผ้าสำเร็จรูป ซึ่งประกอบการเป็นกลุ่มๆ ตามบ้านเช่าในกรุงเทพฯ
 - 2) การวาดภาพโดยใช้สีวิทยาศาสตร์บนแผ่นกระเบื้อง ให้สวยงามและคงทนโดยจิตรกรที่มีชื่อเสียง
 - 3) การทำอาหารถุงจำหน่าย โดยเฉพาะเป็นอาหารมื้อเย็น ประกอบการโดยครอบครัวซึ่งมีสมาชิก 15 คน
 - 4) บริษัทภัยขาวร่วมทุน ทำอู่ช่อมรถมอเตอร์ไซค์มีสาขากว่า 50 แห่ง ตามตรอกซอกซอยในกรุงเทพฯ

4. ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) แก้วเกิดจากการตกผลึกของของเหลวที่เกิดการเย็นตัวลงอย่างรวดเร็ว
- 2) การใส่เศษแก้วที่แตกหักลงในส่วนผสมที่จะผลิตแก้ว จะช่วยทำให้ส่วนผสมนั้นมีจุดหลอมเหลวสูงขึ้น ได้แก้ว เนื้อละเอียดขึ้น
- 3) ถ้าพ่นลมเย็นลงไปบนแผ่นแก้วที่กำลังร้อนจัด จะได้กระจกที่มีความแข็งแรงทนต่อแรงกระแทกได้ดีกว่ากระจก ทั่วไงไ
- 4) ถ้าใส่ผลึกชิลเวอร์คลอไรด์ ซิลเวอร์โบรไมด์ หรือซิลเวอร์ไอโอไดด์ลงไปในแก้ว จะได้กระจกที่กั้นแสงอัลตรา-ไวโอเลตได้

5. ข้อใด**ถูกต้อง**

	สารที่เติมลงไป	ผลที่เกิดขึ้นกับแก้วที่ได้
ก.	ห็นปูนบดละเอียด	ไม่เปราะง่าย
ข.	โบโรซิลิเกต	ทนความร้อนได้สูง
ค.	ตะกั่ว	เนื้อแก้วขุ่นแสงผ่านได้น้อย
٩.	แมงกานีสออกไซด์	เนื้อแก้วใสมีความแวววาว

- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

6. จากตารางข้อใด**ถูกต้อง**

	ส่วนประกอบที่สำคัญ %				สมบัติ
แก้ว	ซิลิกอน-	โซเดียม-	แคลเชียม-	บอรอน-	สัมประสิทธิ์การขยายตัว-
	ไดออกไซด์	ออกไซด์	ออกไซด์	ออกไซด์	ตามเส้นต่อองศาเชลเซียส
А	67.9	14.7	5.5	1.4	9.2×10^{-6}
В	80.6	4.4	-	13.0	3.3×10^{-6}
С	100	-	_	_	0.54×10^{-6}

- ก. แก้ว A ทนความร้อนได้ดีกว่าแก้ว C
- ข. แก้ว B ทนความร้อนได้ดีกว่าแก้ว C
- ค. แก้ว C ทนความร้อนได้ดีกว่าแก้ว A และ B
- ง. แก้ว A B และ C มีสมบัติแตกต่างกันเพราะปริมาณของชิลิกอนต่างกัน
- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

7. ข้อใดถูก

- 1) โดยปกติแก้วมีสีขาว ถ้าต้องการให้มีสีต่างๆ ก็ใส่ผงโลหะบางชนิดลงไป
- 2) ถ้าทำให้ผิวของแก้วเย็นอย่างรวดเร็วจะได้แก้วที่มีเนื้อแข็งมาก
- 3) ผลิตภัณฑ์จากแก้วโดยใช้มือจะเหมือนกับที่ทำด้วยเครื่องจักร ต่างกันที่จำนวนผลิต
- 4) แก้วเกิดจากการเย็นตัวลงอย่างรวดเร็วของของเหลวที่นำมาทำแก้วเกิดผลึกซ้อนกันเป็นแผ่น
- 8. ในการถลุงแร่เหล็กซึ่งอยู่ในรูปออกไซด์ คาร์บอเนต และซัลไฟต์รวมกัน จะต้องมีกรรมวิธีอย่างไร
 - 1) แยกด้วยกระแสไฟฟ้า แล้วเผารวมกับตัวรีดิวส์
 - 2) เผาในอากาศ แล้วเผาอีกครั้งกับตัวรีดิวส์
 - 3) เผากับตัวรีดิวส์ แล้วเผาอีกครั้งในอากาศ
 - 4) เผาในอากาศ แยกด้วยไฟฟ้า แล้วเผาอีกครั้งกับตัวรีดิวส์
- 9. ถ้าต้องการชุบแหวนเงินด้วยทองคำ จะต้องดำเนินการตามข้อใด

	ใช้แหวนเงินเป็นขั้ว		ใช้แผ่นทองคำเป็นขั้ว		ใช้สารละลาย	
	บวก	ลบ	บวก	ลบ	เงินคลอไรด์	ทองคำคลอไรด์
1)	✓			✓	✓	
2)	✓			✓		✓
3)		✓	✓		✓	
4)		✓	✓			✓

10. เบ้าหลอมที่มีสารละลายของทองคำ ทองแดง เงิน และอะลูมินัม อยู่ปนกัน เมื่อทิ้งเบ้าหลอมให้เย็น โลหะที่เห็นแข็งตัว ก่อนจะเป็นโลหะอะไร

โลหะ	จุดเดือด (°C)	จุดหลอมเหลว (°C)
ทองคำ	2,970	1,063
ทองแดง	2,600	1,083
อะลูมินัม	2,450	660
เงิน	2,210	961

4 \	00000
11	_ทองคา

2) ทองแดง

3) อะลูมินัม

4) เงิน

11. คำกล่าวเกี่ยวกับปูนดิบ หินปูน และปูนขาว ข้อใดไม่ถูกต้อง

- 1) ปูนดิบและปูนขาวผลิตได้จากหินปูน
- 2) สารทั้งสามล้วนมีแคลเซียมเป็นองค์ประกอบ
- 3) เมื่อเผาหินปูนจะได้ปูนดิบ เมื่อปูนดิบทำปฏิกิริยากับน้ำจะได้ปูนขาว
- 4) สารทั้งสามล้วนเกิดปฏิกิริยามีฟองฟู เมื่อหยดกรดไฮโดรคลอริกลงไป

12. ในปริมาณที่เท่ากัน สารที่มีน้ำผลึกเรียงจากมากไปน้อยตามลำดับคือข้อใด

- 1) ปูนปลาสเตอร์ ยิปซัม แคลเซียมซัลเฟต
- 2) ยิปซัม ปูนปลาสเตอร์ แคลเซียมซัลเฟต
- 3) แคลเซียมซัลเฟต ยิปซัม ปูนปลาสเตอร์
- 4) ปูนปลาสเตอร์ แคลเซียมซัลเฟต ยิปซัม

13. ข้อใดถูก

- ก. ทับทิมและไพลินมีสมบัติเหมือนกันเพราะเป็นแร่ชนิดเดียวกัน
- ข. บุษราคัมเป็นรัตนชาติที่มีความแข็งน้อยกว่ามรกตแต่มากกว่าเพทาย
- ค. แร่รัตนชาติพวกคอรันดัมที่มีมลทินพวกธาตุเหล็กและติเตเนียมจะให้สีแดง
- ง. แร่รัตนชาติปกติจะมีความแข็งนับจากระดับขีดกระจกเป็นรอยขึ้นไป
- 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.

4) ง. และ ก.

14. พลอยเทียมสีแดงผลิตจากสารในข้อใด

- 1) เหล็ก ติเตเนียม และโครเมียม
- 2) โครเมียม ติเตเนียม และคาร์บอน
- 3) อะลูมิเนียมออกไซด์ เหล็ก และติเตเนียม
- 4) อะลูมิเนียมออกไซด์ โครเมียม และคาร์บอน

15. ข้อใด**ถูกต้อง**

- 1) เพชรแท้กับเพชรเทียม มีค่าความถ่วงจำเพาะต่างกัน แต่ค่าดัชนี่หักเหของแสงเท่ากัน
- 2) แร่รัตนชาติมีกำเนิดมาจากอนินทรียวัตถุและอินทรียวัตถุ
- 3) ความแข็งของแร่รัตนชาติ สามารถบอกได้ว่าเป็นรัตนชาติชนิดใด
- 4) หลักการเจียระในแร่รัตนชาติ คือการให้แสงตกกระทบถูกสะท้อนออกมามากที่สุด
- **16.** ป่าไม้ที่ถูกทำลายเป็นไร่ข้าวโพดแล้ว ถ้าต้องการฟื้นฟูสภาพป่าไม้ที่นี่ให้มีระบบนิเวศเหมือนหรือใกล้เคียงกับที่เคย เป็นมาแต่เดิม ควรใช้วิธีใด
 - 1) ปลูกพืชโตเร็วทดแทน

- 2) ปลูกพืชเศรษฐกิจที่สำคัญในพื้นที่
- 3) คัดเลือกแต่พืชสำคัญที่เคยมีอยู่แล้วนำมาปลูก
- 4) ปล่อยทิ้งไว้ให้ปาฟื้นตัวเองตามธรรมชาติ

17. ในการทำกระดาษ หน้าที่ของสารในข้อใด**ถูกต้อง**

	โซเดียมไฮดรอกไซด์	โซเดียมไฮโปคลอไรต์
1)	ฟอกสีให้จางลง	เพิ่มปริมาณเยื่อกระดาษ
2)	ย่อยสลายให้ละเอียด	ฟอกสีให้จางลง
3)	ช่วยทำให้เยื่อเรียงกันเป็นชั้นๆ	เป็นการเชื่อมเยื่อแต่ละชั้นให้หนาเป็นแผ่น
4)	ฟอกสีให้จางลง	ลดความพรุนของเยื่อกระดาษ

- 18. ข้อใดเป็นลำดับขั้นตอนการผลิตกระดาษสาอย่างถูกวิธีก่อนการตักช้อนและแตะ
 - ก. ย่อยให้มีขนาดเล็กลงแล้วแช่น้ำ
- ข. ทุบให้เนื้อยุ่ย
- ค. ฟอกสีด้วยแคลเซียมไฮโปคลอไรต์
- ง. ต้มกับโซดาไฟให้นิ่ม

- 1) ก-ข-ค-ง
- 2) ก-ค-ข-ง
- 3) ก-ง-ค-ข
- 4) ก-ง-ข-ค
- 19. ข้อใดเป็นการอนุรักษ์ทรัพยากรธรรมชาติทางทะเล ด้วยหลักการเดียวกับการอนุรักษ์น้ำด้วยการสร้างอ่างเก็บน้ำ
 - 1) การนำปลามาตากแห้งเพื่อให้เก็บได้นาน
- 2) การใช้อวนที่ถูกขนาดตามมาตรฐานในการจับปลา
- 3) การบริโภคโปรตีนจากถั่วแทนปลา
- 4) การนำเปลือกหอยมาทำเครื่องประดับ
- 20. ข้อใดไม่ใช่การอนุรักษ์ทรัพยากรทางทะเล
 - ก. การพัฒนาชายฝั่งทะเลให้เป็นนากุ้ง
 - ข. การห้ามจับสัตว์น้ำบางชนิดในฤดูวางไข่
 - ค. การแปรรูปอาหารทะเล เช่น ทำเป็นอาหารแห้ง
 - ง. การนำปะการังมาทำเครื่องประดับหรือตกแต่งสวนหย่อม
 - 1) ก. และ ข.
- 2) ข. และ ค.
- 3) ค. และ ง.
- 4) ง. และ ก.

เฉลย

1. 1) **2.** 3) **3.** 3) **4.** 3) **5.** 1) **6.** 3) **7.** 2) **8.** 2) **9.** 4) **10.** 3) **11.** 4) **12.** 2) **13.** 4) **14.** 4) **15.** 4) **16.** 1) **17.** 2) **18.** 3) **19.** 1) **20.** 4)

