

บรรณานุกรม



ภาษาไทย

หนังสือ

ประคอง กรรณสูต. สถิติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู. พิมพ์ครั้งที่ 3. พระนคร :
ไทยวัฒนาพรนิช, 2515.

อาชีวศึกษา, กรม. คู่มือครูสำหรับผู้ใช้หนังสือฝึกเรียนด้วยตนเอง กรกฎาคม, 2515.

บทความ

วิจิตร ศรีสะอ้าน. "เทคนิควิทยาทางการศึกษา," ประมวลบทความเกี่ยวกับนวัตกรรม
และเทคโนโลยีทางการศึกษา. กรมวิชาการ กระทรวงศึกษาธิการ, 2515.

วิทยานิพนธ์

นภาพร ภมรบุตร. "การสร้างบทเรียนแบบโปรแกรมวิชาวิทยาศาสตร์ เรื่อง กรรมพันธุ์
ตามหลักของเมนเดล สำหรับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5." วิทยานิพนธ์ครุศาสตร-
มหาบัณฑิต แผนกวิชามัธยมศึกษา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย,
2518.

บรรชา รัตนวัย. "การสร้างและทดลองใช้แบบเรียนโปรแกรมสอนวิชาเคมีในชั้นมัธยม
ศึกษาปีที่ 4." วิทยานิพนธ์การศึกษามหาบัณฑิต วิทยาลัยวิชาการศึกษา
ประสานมิตร, 2516.

พวงเพ็ญ ทองลงยา. "การสร้างบทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง การย่อยอาหาร สำหรับ
ระดับประกาศนียบัตรวิชาการศึกษา." วิทยานิพนธ์ครุศาสตรมหาบัณฑิต
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2519.

ปึงยง คันมณี. "การสร้างบทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง ปลา สำหรับชั้นประถมศึกษาปีที่ 5." วิทยานิพนธ์ครุศาสตรมหาบัณฑิต แผนกวิชาประถมศึกษา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2517.

วรรณจรรย์ มังสิงห์. "การสร้างบทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง รา สำหรับระดับชั้นมัธยมศึกษาตอนปลาย." วิทยานิพนธ์ครุศาสตรมหาบัณฑิต บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2519.

สุภาวดี ปัญญาภาส. "การสร้างบทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง ตัวหารร่วม สำหรับชั้นประถมศึกษาปีที่ 6." วิทยานิพนธ์ครุศาสตรมหาบัณฑิต แผนกวิชาประถมศึกษา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2517.

เอกสารอื่น ๆ

เตือนใจ ทองสำริต. "บทเรียนสำเร็จรูป" รายงานประกอบการศึกษา แผนกวิชาโสตทัศนศึกษา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2515.

เป็รื่อง กุญท์. การสร้างบทเรียนสำเร็จรูป. คู่มือประกอบการเรียนวิชา Multi-Media Approach for Programmed Instruction วิทยาลัยวิชาการศึกษาประสานมิตร, 2515.

ภาษาอังกฤษ

Books

Ebel, Robert L. Essential of Educational Measurement. New Jersey: Prentice-Hall, Inc., 1972.

Epstein, Beryl, Sam. The First Book of Teaching Machines. New York: Frankin Walts Inc., 1961.

Fry, Edward B. Teaching Machine and Programmed Instruction.

New York: McGraw-Hill Book Company, 1963.

Gronlind, Norman E. Constructing Achievement Tests. Englewood

Cliff, New Jersey: Prentice-Hall, Inc., 1968.

Jacobs, Paul I., and Others. A Guide to Evaluating Self - In-

structional Programs. Bloomington: Indiana University Press, 1969.

Kenneth, Richard W. The Concept of Educational Technology

London: Weidenfield and Nicolsin 5 Winsley Street, 1970.

Krishnamurthy, V. "Style in Programming," A Handbook of Pro-

grammed Learning. Indian Association for Programmed Learning Baroda - 2, Gamdi - Anand, Gujurat State, India: Anand Press, n.d.

Mager, Robert F. Preparing Objectives for Programmed Instruction

SanFrancisco, California: Fearon, 1961.

Thomas, C.A., and Others. Programmed Learning in Perspective.

Chicago, Educational Methods, Inc., 1964.

Articles

Francis, George Harold, "An Experimental Study of the Effectiveness of Self-Instruction Versus the Lecture Demonstration Method of Teaching Selected Phase of Eledtricity," Dissertation Abstracts, 1967.

Stoluraw, Lawrence M. Teaching by Machine. Washington: United States Government Printing Office, 1961.

Journals

Day, Jesse H. "Teaching Machines," J. Chem Educ., 1959.

Moriber, George. "The Effects of Programmed Instruction in a College Physical Science Course for Non - Science Students," Journal of Research in Science Teaching. Vol. 6, No. 3, 1969.

Powell, Virginia P. "Programmed Instruction in High School Chemistry," J. Chem. Educ., Vol. 40, 1963.

Other Materials

Schramm, Wilbur. Programmed Instruction : Today and Tomorrow. The Fund for the Advancement of Education Library of Congress, 1962.

Thomas, C.A. and Others. Programmed Learning in Perspective. Chicago, Educational Methods, Inc., 1964.

Tobias, Sigmund. "The Effects of Sequence and Familiarity with Subject Matter in Achievement from Programmed Instruction," 1972.

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก.

วัตถุประสงค์เชิงพฤติกรรมเรื่อง พลังงาน

ผนวก ก.

วัตถุประสงค์เชิงพฤติกรรมเรื่อง "พลังงาน"

หลังจากเรียนบทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง "พลังงาน" นี้จบแล้ว นักเรียน
ควรจะสามารถ

1. บอกความหมายของงานได้
2. บอกความหมายของพลังงานได้
3. บอกได้ว่าพลังงานแบ่งออกเป็น 2 ชนิดที่สำคัญ คือ พลังงานจลน์ และ พลังงานศักย์
4. บอกความแตกต่างระหว่างพลังงานจลน์และพลังงานศักย์ได้
5. อธิบายได้ว่าพลังงานจลน์และพลังงานศักย์เปลี่ยนรูปกันได้
6. อธิบายหลักการคงที่ของพลังงานได้ว่า พลังงานจะเกิดขึ้นใหม่หรือจะสูญหายไปไหนไม่ได้ แต่สามารถเปลี่ยนเป็นพลังงานรูปอื่นได้
7. สรุปได้ว่า การเปลี่ยนแปลงของเทววัตถุหรือสาร เช่น เปลี่ยนตำแหน่ง เปลี่ยนรูปร่าง หรือเปลี่ยนสถานะ ต้องใช้พลังงาน
8. บอกได้ว่า การเปลี่ยนแปลงของเทววัตถุหรือสารนั้น ๆ เป็นประเภท คายพลังงาน หรือกูดพลังงาน
9. อธิบายได้ว่า พลังงานที่สิ่งมีชีวิตใช้ในการดำรงชีวิตมาจากพลังงานซึ่งอยู่ในโมเลกุลของสารที่เป็นอาหารที่บริโภคเข้าไป
10. สรุปลำดับการถ่ายทอดพลังงานในสิ่งมีชีวิต โดยเริ่มต้นจากดวงอาทิตย์ มาสู่ผู้ผลิต (producer) ไปสู่ผู้บริโภค (consumer) และผู้ย่อยอินทรีย์สาร (decomposer) ได้

ภาคผนวก ข.

บทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง พลังงาน

ผนวก ข.

บทเรียนแบบโปรแกรมเรื่อง "พลังงาน" (Energy) สำหรับชั้นมัธยมศึกษาตอนปลาย

คำแนะนำในการใช้บทเรียน

1. สิ่งที่นักเรียนกำลังถืออยู่นี้เรียกว่า "บทเรียนแบบโปรแกรม" ซึ่งจะสอนนักเรียนให้มีความรู้เรื่อง "พลังงาน" โดยให้นักเรียนสามารถเรียนได้ด้วยตนเอง ไม่ใช่ข้อสอบ
2. บทเรียนนี้จัดเนื้อหาเป็นลำดับชั้นอย่างง่าย ๆ เพียงแต่ผู้เรียนตั้งใจอ่านข้อความแต่ละกรอบโดยใช้ความคิดและทำไปตามลำดับกรอบ ทุก ๆ กรอบ จะสามารถตอบคำถามได้อย่างถูกต้อง ห้ามทำข้ามกรอบเป็นอันขาด มิฉะนั้นอาจทำให้ไม่เข้าใจบทเรียนนี้ได้
3. บทเรียนนี้มิได้กำหนดเวลาในการทำเอาไว้ ผู้เรียนจะทำเสร็จช้าหรือเร็วแล้วแต่ความสามารถของผู้เรียนเอง และในขณะที่ทำบทเรียนถ้าเกิดความสงสัยให้ถามครูเพื่อขอคำแนะนำ
4. คำตอบ แต่ละกรอบจะอยู่ทางซ้ายมือของกรอบถัดไป เช่น คำตอบของกรอบที่ 1 จะอยู่ทางซ้ายมือของกรอบที่ 2 เป็นต้น
5. ในการทำบทเรียน ให้ผู้เรียนใช้กระดาษขาวที่แจกให้ปิดคำตอบซึ่งอยู่ทางด้านล่างซ้ายมือของบทเรียนที่นักเรียนกำลังทำอยู่ทุกครั้ง
6. อ่านข้อความในบทเรียนแต่ละกรอบให้เข้าใจ แล้วตอบคำถามโดยเติมคำลงในช่องว่างของแต่ละกรอบ หรือเลือกคำตอบที่ถูกต้องมาใส่ในช่องว่าที่เว้นไว้ให้
7. เมื่อตอบคำถามกรอบหนึ่งเสร็จแล้ว ให้เลื่อนกระดาษขาวลงไปปิดคำตอบในกรอบถัดไป เพื่อตรวจดูว่าคำตอบของนักเรียนถูกหรือผิด
8. ถ้าตอบถูก ให้นักเรียนทำกรอบต่อไปได้ แต่ถ้าตอบผิดให้ย้อนกลับไปอ่านข้อความในกรอบที่ผ่านมาแล้วอีกครั้งหนึ่ง ถ้าไม่เข้าใจให้ถามครูเพื่อขอคำแนะนำได้เมื่อเข้าใจแล้วจึงทำกรอบต่อไปได้

9. ตั้งใจอ่าน คิด และเขียนตอบไม่ต้องรีบร้อน

10. บทเรียนนี้จะได้ผลสมความมุ่งหมายก็ต่อเมื่อผู้เรียนมีความซื่อสัตย์ต่อตนเอง คือไม่เปิดคำตอบดูก่อนเป็นอันขาด ซึ่งถ้าผู้เรียนปฏิบัติตามคำสั่ง ผู้เรียนจะพบว่าตัวของ ผู้เรียนได้รับความรู้ความเข้าใจในบทเรียนด้วยตนเองอย่างน่าภาคภูมิใจ

บทเรียนแบบโปรแกรม

เรื่อง

พลังงาน

	<p>ก. 1</p> <p>พลังงานคือความสามารถของเทหวัตถุ หรือระบบอันใดอันหนึ่งที่จะทำงานได้ เช่น ยกของหนักจากพื้นดินไปสู่ออกตึก หรือส่งผ่านจากที่หนึ่งไปยังอีกที่หนึ่ง</p> <p>ดังนั้น เทหวัตถุใดหรือระบบใดจะทำงานได้ ต้องมี _____</p>
พลังงาน	<p>ก. 2</p> <p>พลังงานสามารถทำให้เทหวัตถุเปลี่ยนตำแหน่งที่อยู่ อัตราเร็ว ทิศทาง สถานะ รูปร่าง หรือขนาดได้</p> <p>เทหวัตถุจะเปลี่ยนตำแหน่งที่อยู่ อัตราเร็ว ทิศทาง สถานะ รูปร่าง หรือขนาดได้ ต้องใช้ _____</p>
พลังงาน	<p>ก. 3</p> <p>รถยนต์ เครื่องบิน รถไฟ จะเคลื่อนที่ใดก็ต้องใช้เชื้อเพลิง มนุษย์ และสัตว์จะทำงานใดก็ต้องกินอาหาร ต้นไม้จะสังเคราะห์แสงใดก็ต้องใช้แสงอาทิตย์</p> <p>ดังนั้น เชื้อเพลิง อาหาร และแสงอาทิตย์ เป็น _____</p>

พลังงาน	<p>ก. 4</p> <p>เนื่องจากงานคือผลของการออกแรงกระทำต่อเพชรตุ้กวัดหนึ่ง ดังนั้น พลังงานจึงเกี่ยวข้องกับงานโดยตรง เมื่อพลังงานทำให้เพชรตุ้เคลื่อนที่ เช่น ออกแรงคันโต๊ะให้เคลื่อนที่ พลังงานเกี่ยวข้องกับ _____ โดยตรงเมื่อพลังงานทำให้เพชรตุ้ _____</p>
งาน เคลื่อนที่	<p>ก. 5</p> <p>แต่บางครั้งการใช้พลังงานก็ไม่ได้อ่านหนังสือหรือแบกของอยู่กับที่ เพราะไม่ได้ทำให้เพชรตุ้เคลื่อนที่ นักเรียนคนหนึ่งนั่งอ่านหนังสือ 1 ชั่วโมง อีกคนหนึ่งนั่งอ่าน 3 ชั่วโมง นักเรียนทั้งสองคนนี้ไม่ได้งาน เพราะไม่ได้ทำให้เพชรตุ้ _____</p>
เคลื่อนที่	<p>ก. 6</p> <p>พลังงานมีหลายชนิดหรือหลายรูป แต่ละชนิดให้งาน และประโยชน์ต่างกัน ถ้าพิจารณาการเคลื่อนที่เป็นเกณฑ์ เราสามารถแบ่งพลังงานออกได้เป็น 2 ชนิด คือ 1. พลังงานศักย์ (Potential Energy) 2. พลังงานจลน์ (Kinetic Energy)</p> <p>เราสามารถแบ่งพลังงานออกได้เป็น 2 ชนิด คือ พลังงานศักย์ และพลังงานจลน์ โดยพิจารณา _____ เป็นเกณฑ์</p>

<p>การเคลื่อนที่</p>	<p>ก. 7</p> <p><u>พลังงานศักย์ (Potential Energy)</u> คือ พลังงานที่สะสมอยู่ใน<u>เทหวัตถุ</u> เตรียมพร้อมที่จะทำงานได้ เช่น รถยนต์จอดอยู่เตรียมพร้อมที่จะวิ่ง ลูกมะพร้าวที่กำลังอยู่บนต้น</p> <p>พลังงานที่สะสมอยู่ใน<u>เทหวัตถุ</u> เตรียมพร้อมที่จะทำงานได้ เรียกว่า _____</p>
<p>พลังงานศักย์</p>	<p>ก. 8</p> <p>เราสามารถแบ่งพลังงานศักย์ เป็นชนิดย่อย ๆ ได้ตาม<u>แหล่งกำเนิด</u> เช่น</p> <p>พลังงานศักย์ที่อยู่ใน<u>ที่สูง</u> เรียกว่า พลังงานศักย์โน้มถ่วง</p> <p>พลังงานศักย์ใน<u>อากาศสปริง</u> เรียกว่า พลังงานศักย์ยืดหยุ่น</p> <p>พลังงานศักย์ใน<u>อะตอม</u> เรียกว่า พลังงานศักย์อะตอม</p> <p>พลังงานศักย์ใน<u>สารเคมี</u> เรียกว่า พลังงานศักย์เคมี</p> <p>ก้อนหินอยู่บน<u>หน้าผา</u> ผลไม้อยู่บน<u>ต้น</u>มี _____</p> <p>พลังงานใน<u>อะตอม</u> พลังงานใน<u>อากาศสปริง</u> เป็นพลังงานศักย์ เพราะ _____ เตรียมพร้อมที่จะทำงาน</p>
<p>พลังงานศักย์โน้มถ่วง</p> <p>สะสมพลังงานไว้</p>	<p>ก. 9</p> <p><u>พลังงานจลน์ (Kinetic Energy)</u> คือพลังงานที่เกิดขึ้นขณะที่<u>เทหวัตถุ</u>กำลังเคลื่อนที่ ดังนั้น รถยนต์กำลังวิ่ง น้ำกำลังไหล ก้อนหินกำลังตกจาก<u>หน้าผา</u> ล้วน<u>เคลื่อนที่</u> _____ ทั้งสิ้น</p>

พลังงานจลน์	<p>ก. 10</p> <p><u>พลังงานศักย์ และพลังงานจลน์ รวมกันเรียกว่า พลังงานกล (Mechanical Energy)</u></p> <p>พลังงานกล ของเทหวัตถุมีค่าคงที่เสมอไป และมีค่าเท่ากับผลบวกของพลังงานศักย์และพลังงานจลน์</p> <p>สมมุติก้อนหินก้อนหนึ่ง เมื่ออยู่บนที่สูงมีพลังงานศักย์สูงสุด = A นิวตัน-เมตร และมีพลังงานจลน์ = 0</p> <p>ดังนั้น พลังงานกลของก้อนหินก้อนนี้เมื่ออยู่บนที่สูง</p> $= A + 0 \quad \text{นิวตัน-เมตร}$ <p>ถ้าก้อนหินตกลงมาเป็นระยะทาง 1 เมตร พลังงานศักย์ลดลงเหลือ a นิวตัน-เมตร และพลังงานจลน์เพิ่มขึ้นเป็น b นิวตัน-เมตร</p> <p>ดังนั้น ที่ระยะ 1 เมตร พลังงานกลของก้อนหินนี้</p> $= \underline{\hspace{2cm}} \quad \text{นิวตัน-เมตร}$
a + b	<p>ก. 11</p> <p>จาก ก. 10 ถ้าก้อนหินตกลงมาเป็นระยะทาง 2 เมตร พลังงานศักย์ = c นิวตัน-เมตร และพลังงานจลน์ = d นิวตัน-เมตร</p> <p>ที่ระยะทาง 2 เมตร พลังงานกลของก้อนหินนี้ = c + d นิวตัน-เมตร เนื่องจากพลังงานกลของก้อนหินนี้มีค่าคงที่</p> $\therefore A + 0 = \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}}$

a + b

c + d

ก. 12

เมื่อเพชรวัตถุเคลื่อนที่ขึ้นจากพื้นดิน จะมีพลังงานศักย์เพิ่มขึ้น พลังงานจลน์จะค่อย ๆ ลดลง เท่ากับที่พลังงานศักย์เพิ่มขึ้นไป และ พลังงานศักย์ รวมกับพลังงานจลน์ มีค่าคงที่ ดังตารางข้อมูลต่อไปนี้

วินาที ที่	พลังงานจลน์ (นิวตัน-เมตร)	พลังงานศักย์ (นิวตัน-เมตร)	พลังงานกล (นิวตัน-เมตร)
0	50	0	50
1	35	15	50
2	23	27	50
3	12	38	50
4	5	45	50
5	0	50	50

จากตารางข้อมูลจะเห็นว่า เมื่อพลังงานจลน์ = 35 นิวตัน-
เมตร พลังงานศักย์ = 15 นิวตัน-เมตร และพลังงานกล = 50
นิวตัน-เมตร เมื่อพลังงานจลน์ = 12 นิวตัน-เมตร พลังงานศักย์
= _____ นิวตัน-เมตร และเมื่อพลังงานศักย์ = 45 นิวตัน-
เมตร พลังงานจลน์ = _____ นิวตัน-เมตร

<p>38 5</p>	<p>ก. 13</p> <p>จากตารางข้อมูลใน ก. 12 ถ้าขณะหนึ่งเพลาวัตถุมีพลังงานจลน์ 18 นิวตัน-เมตร จะมีพลังงานศักย์ = _____ นิวตัน-เมตร และพลังงานกล = _____ นิวตัน-เมตร</p>
<p>32 50</p>	<p>ก. 14</p> <p>จาก ก. 12 จะเห็นว่า</p> <p>พลังงานศักย์ในวินาทีที่ 1 + พลังงานจลน์ในวินาทีที่ 1 = พลังงานศักย์ในวินาทีที่ 2 + พลังงานจลน์ในวินาทีที่ 2 = 50 นิวตัน-เมตร</p> <p>∴ พลังงานศักย์ในวินาทีที่ 3 + _____ ในวินาทีที่ 3 = พลังงานศักย์ในวินาทีที่ 4 + _____ ในวินาทีที่ 4 = _____ นิวตัน-เมตร</p>
<p>พลังงานจลน์ พลังงานจลน์ 50</p>	<p>ก. 15</p> <p>เมื่อพลังงานกลมีค่าคงที่เสมอ อาจเขียนเป็นสูตรได้ว่า</p> <p>พลังงานศักย์เดิม + พลังงานจลน์เดิม = พลังงานศักย์ใหม่ + พลังงานจลน์ใหม่</p> <p>เพลาวัตถุหนึ่งมีพลังงานศักย์เดิม = 60 นิวตัน-เมตร เพลาวัตถุนี้มีพลังงานจลน์เดิม = 20 นิวตัน-เมตร</p> <p>∴ พลังงานกล = _____ นิวตัน-เมตร</p> <p>ถ้าเพลาวัตถุนี้มีพลังงานศักย์ใหม่ = 30 นิวตัน-เมตร</p> <p>∴ เพลาวัตถุนี้มีพลังงานจลน์ใหม่ = _____ นิวตัน-เมตร</p> <p>พลังงานกลใหม่ของเพลาวัตถุนี้ = _____ นิวตัน-เมตร</p>

<p>30</p> <p>50</p> <p>80</p>	<p>ก. 16</p> <p>จากหลักการคงที่ของพลังงาน กล่าวว่า พลังงานจะสร้างขึ้นมาใหม่ไม่ได้ หรือสูญหายไปไหนไม่ได้ แต่เปลี่ยนรูปกันได้ จากตารางใน ก. 12 แสดงว่า พลังงานศักย์ และพลังงานจลน์ เปลี่ยนรูปกันได้</p> <p>นั่นคือ พลังงานศักย์เปลี่ยนรูป เป็นพลังงานจลน์ได้</p> <p>∴ พลังงานจลน์ก็เปลี่ยนรูปเป็น _____ ได้</p>
<p>พลังงานศักย์</p>	<p>ก. 17</p> <p>พลังงานศักย์นอกจากจะเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานจลน์ได้ อาจเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานความร้อนได้ เช่น เทหวัตถุตกลงมาจากที่สูงเสียดสีกับอากาศ เกิดความร้อนขึ้น นั่นคือพลังงานศักย์เปลี่ยนรูปเป็นพลังงานจลน์ และพลังงานความร้อนด้วย</p> <p>พลังงานศักย์นอกจากเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานจลน์ อาจเปลี่ยนรูปเป็น _____ ได้ด้วย</p>
<p>พลังงานความร้อน</p>	<p>ก. 18</p> <p>การเปลี่ยนรูปของพลังงานชนิดต่าง ๆ เกิดขึ้นได้ในภาวะที่เหมาะสม เช่น คินเป็นเมื่อเวลาระเบิดจะเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี แล้วเกิดความร้อน เสียง และแสงสว่าง</p> <p>แสดงว่า พลังงานศักย์เปลี่ยนรูปเป็นพลังงานความร้อน พลังงานเสียง พลังงานแสงได้</p> <p>พลังงานชนิดต่าง ๆ สามารถ _____ ได้ในภาวะที่เหมาะสม</p>

เปลี่ยนรูป	<p>ก. 19</p> <p>การตอกตะปูเข้าไปในเนื้อไม้ เกิดพลังงานจลน์ และขณะเดียวกัน ตะปูเสียดสีกับเนื้อไม้ จะเกิดพลังงานความร้อนขึ้นด้วย นั่นคือ พลังงานศักย์ในตัวเราเปลี่ยนรูปเป็น _____ และ _____ ในตะปู</p>
พลังงานจลน์ พลังงานความร้อน	<p>ก. 20</p> <p>น้ำที่ซึ่งอยู่หลัง เขื่อนกักเก็บน้ำมีพลังงานศักย์อยู่ ถ้าปล่อยน้ำให้ไหลเข้าสู่กังหัน เพื่อหมุนโคนาโม ทำให้เกิดกระแสไฟฟ้า แสดงว่า พลังงานศักย์เปลี่ยนรูปเป็นพลังงานจลน์ แล้วเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานไฟฟ้า</p> <p>ถ้าใช้พลังงานไฟฟ้ากับเตารีด เตารอบ กาต้มน้ำ แสดงว่า พลังงานไฟฟ้าเปลี่ยนรูปเป็น _____</p>
พลังงานความร้อน	<p>ก. 21</p> <p>พลังงานไฟฟ้านอกจากจะเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานความร้อน อาจเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานเสียงได้ เช่น ด่านไฟฉาย (แบตเตอรี่แห้ง) ใส่วิทยุทรานซิสเตอร์</p> <p>ถ้าใช้ด่านไฟฉายใส่วิทยุทรานซิสเตอร์ พลังงานไฟฟ้าจะเปลี่ยนรูปเป็น _____</p>

<p>พลังงานแสง</p>	<p>ก. 22</p> <p>ในการเปลี่ยนรูปของพลังงานนั้น ปริมาณของพลังงานทั้งหมด จะมีค่าคงที่เสมอ</p> <p>นั่นคือ พลังงานทั้งหมดก่อนเปลี่ยนรูป มีค่าเท่ากับ พลังงานทั้งหมดภายหลังเปลี่ยนรูปแล้ว</p> <p>สรุปได้ว่า พลังงานอาจเปลี่ยนรูปได้โดยที่พลังงานไม่สูญหายไปไหน หรือเกิดขึ้นใหม่ไม่ได้ ขอสรุปนี้เรียกว่า "หลักการทรงพลังงาน" (Principle of Conservation) หรือกฎการอนุรักษ์พลังงาน (Law of Conservation Energy) หรือกฎการคงที่ของพลังงาน (Law of Constant of Energy)</p> <p>กฎการคงที่ของพลังงานกล่าวว่า "พลังงานอาจเปลี่ยนรูปได้โดยที่ _____"</p>
<p>พลังงานไม่สูญหายไปไหน หรือเกิดขึ้นใหม่ไม่ได้</p>	<p>ก. 23</p> <p>พลังงานในอะตอม หรือพลังงานนิวเคลียร์ เกิดจากสารกัมมันตรังสี สลายตัวแล้วเกิดพลังงานความร้อนขึ้นมากมายมหาศาล เช่น ในระเบิดอะตอมในเครื่องปฏิกรณ์ปรมาณู</p> <p>ถ้าสารกัมมันตรังสีสลายตัว พลังงานนิวเคลียร์จะเปลี่ยนรูปเป็น _____</p>

พลังงานความร้อน	<p>ก. 24</p> <p><u>พลังงานเคมีเป็นพลังงานศักย์ที่แฝงในโมเลกุลของสารเคมี</u> <u>เป็นพลังงานที่ยึดเหนี่ยวกันระหว่างอะตอม ภายในโมเลกุลไว้ด้วยกัน</u> <u>และมีอยู่ในพันธะเคมีระหว่างอะตอม</u></p> <p>พลังงานที่ยึดเหนี่ยวกันระหว่างอะตอมภายในโมเลกุลไว้ ด้วยกัน และอยู่ในพันธะเคมีระหว่างอะตอมเรียกว่า _____</p>
พลังงานเคมี	<p>ก. 25</p> <p><u>พลังงานเคมีจะถูกปล่อยออกมา</u> ขณะที่มีการเคลื่อนย้ายอิเล็ก- <u>ตรอน จากอะตอมที่มีเสถียรภาพน้อยกว่า ไปยังอะตอมที่มีเสถียรภาพ</u> <u>มากกว่า</u></p> <p>การเคลื่อนย้ายอิเล็กตรอนจากอะตอมที่มีเสถียรภาพน้อยกว่า ไปยังอะตอมที่มีเสถียรภาพมากกว่า _____ จะถูกปล่อยออกมา</p>
พลังงานเคมี	<p>ก. 26</p> <p><u>พลังงานเคมีสามารถเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานรูปอื่นได้เมื่อ</u> <u>เกิดการเปลี่ยนแปลงพันธะเคมีระหว่างอะตอม</u> เช่น น้ำมันเบนซิน เมื่อถูกเผาไหม้ในเครื่องยนต์ ทำให้รถยนต์แล่นได้ แสดงว่าพลังงาน เคมีเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานจลน์ และพลังงานความร้อน</p> <p>เมื่อเกิดการเปลี่ยนแปลงพันธะเคมี ระหว่างอะตอม _____ สามารถเปลี่ยนรูปเป็นพลังงานรูปอื่นได้</p>

พลังงานเคมี	<p>ก. 27</p> <p><u>การเปลี่ยนแปลงพันธะเคมี มีทั้งการเกิดพันธะใหม่และการสลายพันธะเดิม เช่น ไฮโดรเจนอะตอมรวมกันเป็นไฮโดรเจนโมเลกุล เป็นการเปลี่ยนแปลงทำให้เกิดพันธะใหม่ขึ้น</u></p> <p>แต่ถ้าไฮโดรเจนโมเลกุลแตกตัวออกเป็นไฮโดรเจนอะตอม เป็นการเปลี่ยนแปลงที่เรียกว่า สลายพันธะเคมี</p> <p>การเกิดพันธะใหม่และการสลายพันธะเดิม เป็นการเปลี่ยนแปลง _____</p>
พันธะเคมี	<p>ก. 28</p> <p><u>พลังงานพันธะ คือพลังงานที่ใช้สลายพันธะที่ยึดเหนี่ยวอะตอมคู่หนึ่งไว้ด้วยกัน เมื่อโมเลกุลนั้นอยู่ในสถานะก๊าซ</u></p> <p>ดังนั้น พลังงานที่ใช้สลายพันธะที่ยึดเหนี่ยวอะตอมในไฮโดรเจนโมเลกุล ให้แตกตัวออกเป็นไฮโดรเจนอะตอม คือ _____</p>
พลังงานพันธะ	<p>ก. 29</p> <p>พลังงานพันธะในสารต่างชนิดกัน มีค่าไม่เท่ากันเช่น</p> $\text{H}_2 (\text{g}) \longrightarrow 2 \text{H} (\text{g})$ <p>มีพลังงานพันธะ $\text{H} - \text{H} = 436$ กิโลจูลต่อโมล</p> $\text{CH}_4 (\text{g}) \longrightarrow \text{C} (\text{g}) + 4 \text{H} (\text{g})$ <p>มีพลังงานพันธะ $\text{C} - \text{H} = 413$ กิโลจูลต่อโมล (โดยเฉลี่ย)</p> <p>พลังงานพันธะในสารต่างชนิดกัน มีค่า _____ (เท่ากัน/ไม่เท่ากัน)</p>

ไม่เท่ากัน	<p>ก. 30</p> <p><u>การเกิดปฏิกิริยาเคมีทุกครั้งที่เกิดสารใหม่ขึ้น แสดงว่ามี</u> <u>การสลายพันธะในสารตั้งต้น และมีการเกิดพันธะในสารใหม่</u></p> <p>เช่น ปฏิกิริยา</p> $\text{H}_2(\text{g}) + \text{F}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{H F}(\text{g})$ $\text{H-H} + \text{F-F} \longrightarrow \text{H-F} + \text{H-F}$ <p>(สารตั้งต้น) (สารใหม่)</p> <p>ดังนั้น พันธะ H - H และ F - F เป็นพันธะ _____ (สลายตัว/เกิดใหม่) และพันธะ H - F เป็นพันธะ _____ (สลายตัว/เกิดใหม่)</p>
สลายตัว เกิดใหม่	<p>ก. 31</p> <p><u>การสลายพันธะเดิมเป็นการเปลี่ยนแปลงประเภทดูดความร้อนหรือคายพลังงานจากสิ่งแวดล้อมเข้าสู่ระบบ</u></p> <p>การเกิดพันธะใหม่ เป็นการเปลี่ยนแปลงประเภทคายความร้อน หรือคายพลังงานจากระบบออกไปสู่สิ่งแวดล้อม</p> <p>ดังนั้น ปฏิกิริยา</p> $\text{H - H} + \text{F - F} \longrightarrow \text{H - F} + \text{H - F}$ <p>การสลายพันธะ H - H และ F - F เป็นการเปลี่ยนแปลงประเภท _____</p> <p>การเกิดพันธะ H - F เป็นการเปลี่ยนแปลง ประเภท _____</p>

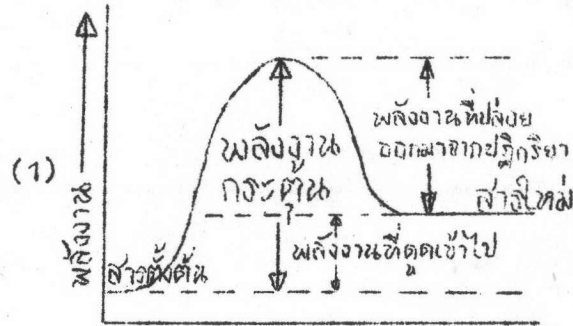
<p>ดูดความร้อนหรือ ดูดพลังงาน คายความร้อนหรือ คายพลังงาน</p>	<p>ก. 32</p> <p>การเปลี่ยนแปลงพลังงานทั้งหมด ที่เกิดในปฏิกิริยาเคมี หรือผลต่างระหว่างพลังงานที่ใช้สลายพันธะเดิม กับพลังงานที่ได้จากการเกิดพันธะใหม่</p> <p>ถ้าปฏิกิริยาใด ต้องใช้พลังงานสลายพันธะเดิมมากกว่า พลังงานที่ได้จากการเกิดพันธะใหม่ เรียกว่า ปฏิกิริยาดูดพลังงาน หรือปฏิกิริยาดูดความร้อน (Endothermic Reaction)</p> <p>ถ้าปฏิกิริยาใด ได้พลังงานจากการเกิดพันธะใหม่มากกว่า พลังงานที่ใช้ในการสลายพันธะเดิม เรียกว่า ปฏิกิริยาคายพลังงาน หรือปฏิกิริยาคายความร้อน (Exothermic Reaction)</p> <p>เช่น ปฏิกิริยา</p> $\text{H} - \text{H} + \text{F} - \text{F} \longrightarrow \text{H} - \text{F} + \text{H} - \text{F}$ <p>เป็นปฏิกิริยาคายพลังงาน (Exothermic Reaction)</p> <p>แสดงว่า พลังงานที่ได้จากการเกิดพันธะ H - F 2 พันธะ _____ (มากกว่า/น้อยกว่า) พลังงานที่ใช้สลายพันธะ H - H และ F - F</p>
<p>มากกว่า</p>	<p>ก. 33</p> <p>ถ้าในปฏิกิริยา $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{HCl}(\text{g})$ เป็นปฏิกิริยาคายพลังงาน แสดงว่า พลังงานที่สลายพันธะเดิม ระหว่างอะตอมของก๊าซไฮโดรเจน รวมกับพลังงานที่สลายพันธะเดิม ระหว่างอะตอมของก๊าซคลอรีน _____ (มากกว่า/น้อยกว่า) พลังงานที่ได้จากการเกิดพันธะใหม่ของอะตอมของก๊าซไฮโดรเจน และอะตอมของก๊าซคลอรีน</p>

<p>น้อยกว่า</p>	<p>ก. 34</p> <p>การเกิดปฏิกิริยาเคมี นอกจากจะเนื่องมาจากการสลายพันธะเดิมและการเกิดพันธะใหม่แล้ว จาก<u>ทฤษฎีการชนกัน</u> กล่าวว่า ปฏิกิริยาเคมีจะเกิดขึ้นได้ก็ต่อเมื่อ<u>มีการชนกันของอนุภาค</u> และ<u>การชนกันนั้นต้องมีพลังงานเพียงพอ</u></p> <p>จากทฤษฎีการชนกันของโมเลกุล กล่าวว่า ปฏิกิริยาเคมีจะเกิดขึ้นได้ก็ต่อเมื่อมี _____ ของอนุภาคและการชนกันนั้นต้องมี _____ เพียงพอ</p>
<p>การชนกัน พลังงาน</p>	<p>ก. 35</p> <p>พลังงานปริมาณน้อยที่สุดที่อนุภาคจะต้องได้รับเพิ่มขึ้น เพื่อให้เกิดแรงชนกันเพียงพอที่จะให้เกิดปฏิกิริยาเคมีได้ เรียกว่า <u>พลังงานกระตุ้น (Energy of Activation)</u></p> <p>พลังงานกระตุ้น (Energy of Activation) คือ พลังงานปริมาณน้อยที่สุด ที่อนุภาคจะต้องได้รับเพิ่มขึ้น เพื่อให้เกิด _____ เพียงพอที่จะทำให้เกิด _____ ได้</p>
<p>แรงชนกัน ปฏิกิริยา</p>	<p>ก. 36</p> <p>ปฏิกิริยาเคมีต่างชนิดกัน มีพลังงานกระตุ้นต่างกัน ปฏิกิริยาใดที่เกิดช้ามาก แสดงว่า ปฏิกิริยานั้น มีพลังงานกระตุ้นสูงมาก</p> <p>ปฏิกิริยาใดที่เกิดขึ้นเร็ว แสดงว่า ปฏิกิริยานั้นมีพลังงานกระตุ้นต่ำมาก</p> <p>ดังนั้น ปฏิกิริยาที่มี _____ ต่ำกว่า จะเกิดเร็วกว่า ปฏิกิริยาที่มี _____</p>

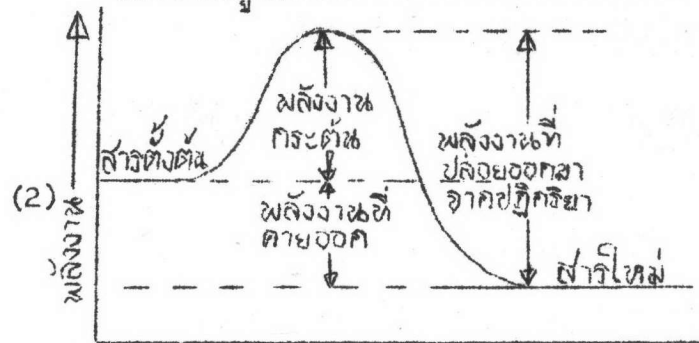
พลังงานกระตุ้น
พลังงานกระตุ้นสูงกว่า

ก. 37

แผนภาพต่อไปนี้ แสดงการใช้พลังงานกระตุ้น และการเปลี่ยนแปลงพลังงานในปฏิกิริยาเคมี



พลังงานที่ถูกเข้าไป หรือพลังงานที่ใช้ไปจริง



พลังงานที่คายออก หรือพลังงานที่ได้รับจริง

แผนภาพ (1) แสดงว่าสารที่เกิดใหม่มีพลังงานมากกว่าสารตั้งต้น เป็นปฏิกิริยาที่ดูดพลังงานจากสิ่งแวดล้อมเข้าสู่ระบบ

แผนภาพ (2) แสดงว่าสารที่เกิดใหม่มีพลังงานน้อยกว่าสารตั้งต้น เป็นปฏิกิริยาที่คายพลังงานจากระบบออกสู่สิ่งแวดล้อม

นั่นคือ แผนภาพ (1) การเปลี่ยนแปลงพลังงานในปฏิกิริยา

เป็นประเภท _____ (ดูดพลังงาน/คายพลังงาน) เพราะสารที่เกิดใหม่มีพลังงาน _____ (น้อยกว่า/มากกว่า) สารตั้งต้น

แผนภาพ (2) _____ การเปลี่ยนแปลงพลังงานในปฏิกิริยาเป็นประเภท _____ (ดูดพลังงาน/คายพลังงาน)

เพราะสารใหม่มีพลังงาน _____ (น้อยกว่า/มากกว่า) สารตั้งต้น

<p>จุดพลังงาน, มากกว่า กายพลังงาน, น้อยกว่า</p>	<p>ก. 38 จากแผนภาพใน ก. 37 จุดหมุ่เดียวกัน ปฏิกริยาในแผนภาพ (1) เกิดขึ้นด้วยอัตราเร็ว _____ (น้อยกว่า/มากกว่า) ในแผนภาพ (2) เพราะปฏิกริยาในแผนภาพ (1) ใช้พลังงาน กระตุ้น _____ (น้อยกว่า/มากกว่า) ปฏิกริยาในแผนภาพ (2)</p>
<p>น้อยกว่า มากกว่า</p>	<p>ก. 39 <u>พลังงานความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะโดยอุณหภูมิไม่เปลี่ยนแปลงเรียกว่า ความร้อนแฝง (Latent Heat)</u> ทั้งนี้ ความร้อนแฝง (Latent Heat) คือพลังงานที่ทำให้แรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลของสารชนิดเดียวกัน แตกต่างสถานะกันมีค่าต่างกัน พลังงานที่ทำให้แรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลของสารชนิดเดียวกัน แตกต่างสถานะกัน มีค่าต่างกัน เรียกว่า _____</p>
<p>ความร้อนแฝง</p>	<p>ก. 40 <u>ความร้อนแฝงของการหลอมเหลว คือพลังงานที่เพิ่มให้แก่ของแข็ง และถูกใช้ในการทำลายแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลในก้อนของแข็ง อุณหภูมิจึงไม่เพิ่มต่อไป จนกระทั่งเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลว</u> พลังงานที่ถูกใช้เพื่อทำลายแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลในก้อนของแข็ง เรียกว่า _____</p>

<p>ความร้อนแฝงของ การหลอมเหลว</p>	<p>ก. 43</p> <p>ความร้อนแฝงของการเกิดไอ คือพลังงานที่เพิ่มขึ้นให้แก่ ของเหลวและถูกใช้ในการทำลายแรงยึดเหนี่ยว ระหว่างโมเลกุล ของของเหลว อุณหภูมิจึงไม่เพิ่ม จนกระทั่งเปลี่ยนจากของเหลว เป็นไอหรือก๊าซ</p> <p>พลังงานที่ถูกใช้ในการทำลายแรงยึดเหนี่ยว ระหว่างโมเลกุล ของของเหลว เรียกว่า _____</p>
<p>ความร้อนแฝง ของการเกิดไอ</p>	<p>ก. 42</p> <p>จาก ก. 40 และ 41 แสดงด้วยแผนภาพ ต่อไปนี้</p> <div data-bbox="587 937 1364 1139" style="text-align: center;"> <pre> graph LR A[น้ำแข็ง] -- "เพิ่ม ความร้อน" --> B[น้ำ] B -- "เพิ่ม ความร้อน" --> C[ไอน้ำ] </pre> </div> <p>จากแผนภาพข้างบนนี้</p> <p>ถ้าของแข็งคือ น้ำแข็ง ของเหลวคือ น้ำ ไอหรือก๊าซ คือ ไอน้ำ จะเห็นว่า การให้น้ำแข็งหลอมเหลวเป็นน้ำ และการให้ น้ำกลายเป็นไอน้ำ ต้องเพิ่มพลังงานความร้อนให้แก่ น้ำแข็งและ น้ำ ตามลำดับ</p> <p>ดังนั้น การเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลว และ จากของเหลวเป็นไอหรือก๊าซ เป็นการเปลี่ยนแปลงพลังงาน ประเภท _____ (ถูกพลังงาน/คายพลังงาน) จากสิ่งแวดล้อม ให้แก่ระบบ</p>


<p>คูคพลังงาน</p>	<p>ก. 43</p> <p>ในทางตรงกันข้ามกับ ก. 42 ถ้าจะทำให้<u>ไอน้ำเปลี่ยนเป็นน้ำ</u> และทำให้<u>น้ำเปลี่ยนเป็นน้ำแข็ง</u> จำเป็นต้อง<u>ลดพลังงานความร้อน</u>ออกจากระบบ<u>ของตู้ตั้งแวคคอม</u></p> <p>ดังนั้น การที่สารเปลี่ยนสถานะจากไอเป็นของเหลว และจากของเหลวเป็นของแข็ง เป็นการเปลี่ยนแปลงพลังงานประเภท _____ (คูคพลังงาน/คายพลังงาน) ออกจากระบบ<u>ตู้ตั้งแวคคอม</u></p>
<p>คายพลังงาน</p>	<p>ก. 44</p> <p><u>พลังงานที่สิ่งมีชีวิตใช้ในการดำรงชีวิตหรือทำกิจกรรม</u>ต่าง ๆ เช่น เคลื่อนไหว เล่นกีฬา ทำงาน <u>ดูดซึมอาหาร</u> สังเคราะห์แสง ฯลฯ ได้มาจาก<u>ขบวนการสลายโมเลกุลอาหารในร่างกาย</u></p> <p><u>ขบวนการสลายโมเลกุลอาหารในร่างกาย</u> ทำให้เกิด _____ <u>ที่สิ่งมีชีวิตใช้ในการดำรงชีวิตหรือทำกิจกรรม</u>ต่าง ๆ</p>
<p>พลังงาน</p>	<p>ก. 45</p> <p><u>สารอาหารใดแก่</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. <u>คาร์โบไฮเดรต</u> คือ แป้ง และน้ำตาล 2. <u>โปรตีน</u> 3. <u>ไขมัน</u> <p>สารอาหาร เหล่านี้คือ<u>เชื้อเพลิง</u>ที่เผาผลาญในร่างกายของสัตว์ทำให้เกิด<u>พลังงาน</u>ขึ้น</p> <p><u>เชื้อเพลิง</u>ที่เผาผลาญในร่างกายของสัตว์ คือ สารอาหารซึ่ง<u>แบ่งออกเป็น 3 ชนิด</u> ได้แก่</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. _____ คือแป้งและน้ำตาล 2. _____ 3. _____

คาร์โบไฮเดรต โปรตีน ไขมัน	ก. 46 <u>คาร์โบไฮเดรต</u> เป็นสารอาหารที่มาจากพืช ซึ่งพลังงาน <u>ศักย์สูงกว่าโปรตีนและไขมัน</u> ซึ่งเป็นอาหารที่มาจากสัตว์ สารอาหารที่ให้พลังงานศักย์สูงคือ _____
คาร์โบไฮเดรต	ก. 47 การที่พืชเป็นแหล่งที่ให้พลังงานสูงต่อสิ่งมีชีวิตได้ เพราะ <u>พืชสีเขียวสามารถสร้างอาหารโดยอาศัยแสงอาทิตย์</u> ซึ่งเรียกว่า <u>ขบวนการสังเคราะห์แสง (Photosynthesis)</u> ขบวนการสังเคราะห์แสง (Photosynthesis) คือ ขบวนการที่พืชสีเขียวสามารถสร้างอาหารโดยอาศัย _____
แสงอาทิตย์	ก. 48 ขบวนการสังเคราะห์แสง (Photosynthesis) ของพืช สีเขียว เขียนเป็นสมการเคมีได้ดังนี้ $\text{ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์} + \text{น้ำ} \xrightarrow[\text{อาทิตย์}]{\text{แสง}} \text{อาหาร} + \text{ออกซิเจน}$ ผลของขบวนการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียว คือ _____ และ _____

<p>อาหารและออกซิ- เจน</p>	<p>ก. 49</p> <p>จากขบวนการของการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียวเขียนเป็นสมการเคมี โดยใช้สูตรโมเลกุลของสารต่าง ๆ ดังนี้</p> $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{แสงอาทิตย์}} \text{CH}_2\text{O} + \text{O}_2$ <p>CH_2O คือสูตรโมเลกุลของกลูโคส หรือน้ำตาลเชิงเดี่ยวเป็นคาร์โบไฮเดรตที่มีโครงสร้างซับซ้อนน้อยที่สุด</p> <p>คาร์โบไฮเดรตที่มีโครงสร้างซับซ้อนน้อยที่สุด ซึ่งเรียกว่ากลูโคสนั้นมีสูตรโมเลกุลคือ _____</p>
<p>CH_2O</p>	<p>ก. 50</p> <p>น้ำตาลกลูโคสหรือ CH_2O จะเปลี่ยนเป็นแป้งในขั้นสุดท้ายของขบวนการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียว</p> <p>อาหารที่เกิดขึ้นในขั้นสุดท้ายของขบวนการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียว คือ _____</p>
<p>แป้ง</p>	<p>ก. 51</p> <p>เนื่องจากพืชสีเขียวสามารถสร้างแป้งและน้ำตาลได้ นักวิทยาศาสตร์จึงเรียกพืชสีเขียวนี้ว่า "ผู้ผลิต" (Producer)</p> <p>การที่เรียกพืชสีเขียวว่า "ผู้ผลิต" (Producer) เพราะพืชสีเขียวสามารถสร้าง _____ และ _____</p>

<p>น้ำตาลและแป้ง</p>	<p>ก. 52</p> <p>นักวิทยาศาสตร์เรียกสัตว์ว่า "<u>ผู้บริโภค</u>" (Consumer) เพราะต้องกินพืชหรือสัตว์อื่นเป็นอาหาร</p> <p>ผู้บริโภค (Consumer) คือ _____ เพราะต้องกินพืชหรือสัตว์อื่นเป็น _____</p>
<p>สัตว์ อาหาร</p>	<p>ก. 53</p> <p>ผู้บริโภค (Consumer) ต้องกิน<u>ผู้ผลิต</u> (Producer) ดังนั้น</p> <p>สำหรับราย พริก มะเขือ ขนุน จักเป็น _____</p> <p>ไก่ รัว เสือ มนุษย์ จักเป็น _____</p>
<p>ผู้ผลิต ผู้บริโภค</p>	<p>ก. 54</p> <p><u>สิ่งมีชีวิตกินอาหารกัน เป็นลำดับต่อเนื่องกันไป</u>ในลักษณะห่วงโซ่อาหาร (food chain) เช่น คนกินไก่ ไก่กินแมลง แมลงกินหนอน หนอนกินใบไม้ เป็นต้น ซึ่งเริ่มจากผู้ผลิตถูกกินโดยผู้บริโภค ลำดับที่ 1 ผู้บริโภค ลำดับที่ 1 ถูกกินโดยผู้บริโภค ลำดับที่ 2.... ต่อกันไป จนถึงที่สุดที่คน ซึ่งเป็นผู้บริโภคลำดับสุดท้าย แสดงได้ด้วยแผนภาพดังต่อไปนี้</p> <div style="text-align: center;"> <pre> graph LR A[ผู้ผลิต] --> B[ผู้บริโภคลำดับที่ 1] B --> C[ผู้บริโภคลำดับที่ 2] C --> D[ผู้บริโภคลำดับที่ 3] D --> E[ผู้บริโภคลำดับที่ 4 คน] </pre> </div> <p>ในที่นี้</p> <p>ผู้ผลิตคือ _____</p> <p>ผู้บริโภคลำดับที่ 1 คือ _____</p> <p>ผู้บริโภคลำดับที่ 2 คือ _____</p> <p>ผู้บริโภคลำดับที่ 3 คือ _____</p> <p>ผู้บริโภคลำดับสุดท้ายคือ _____</p>

ไข่ม้วน ไข่ม้วน ไข่ม้วน ไข่ม้วน	ก. 55 การกินอาหารของสิ่งมีชีวิตในลักษณะของห่วงโซ่อาหาร พลังงานที่อยู่ในโมเลกุลของอาหาร จะถูกถ่ายทอดจากผู้ผลิต ไปสู่ผู้บริโภคตามลำดับที่ 1,2,3,.....จนถึงที่สุด การที่ผู้บริโภคกินผู้ผลิต พลังงานจาก _____ ถูกถ่ายทอดไปสู่ _____ ตามลำดับที่ 1,2,3,.....จนถึงที่สุด
ผู้ผลิต ผู้บริโภค	ก. 56 จากผลการวิเคราะห์พบว่า พลังงานที่ถูกถ่ายทอดจากผู้ผลิต ไปสู่ผู้บริโภคตามลำดับที่ 1,2,3..... จนถึงถึงที่สุดนั้น จะลดปริมาณลงเรื่อย ๆ คือพลังงานที่ผู้บริโภคลำดับที่ 2 ได้รับจากผู้บริโภคลำดับที่ 1 น้อยกว่า พลังงานที่ผู้บริโภค ลำดับที่ 1 ได้รับจากผู้ผลิต ดังนั้นผู้บริโภคลำดับที่ 3 ได้รับจากผู้บริโภคลำดับที่ 2 _____ กว่าพลังงานที่ผู้บริโภคลำดับที่ 2 ได้รับจากผู้บริโภคลำดับที่ 1
น้อย	ก. 57 คนกินไก่ ไก่กินแมลง แมลงกินหนอน หนอนกินไข่ม้วน _____ ได้รับพลังงานน้อยที่สุด _____ ได้รับพลังงานมากที่สุด

<p>คน นอน</p>	<p>ก. 58</p> <p>ยังมีสิ่งมีชีวิตอีกกลุ่มหนึ่ง คือ พวกเชื้อรา และแบคทีเรีย ซึ่งทำหน้าที่ย่อยสลายซากของพืชและสัตว์ที่ตายให้สลายตัว คลุกเคล้าอยู่ในดิน สิ่งมีชีวิตกลุ่มนี้เรียกว่า "ผู้ย่อยอินทรีย์สาร" (decomposer)</p> <p>ผู้ย่อยอินทรีย์สาร (decomposer) คือกลุ่มสิ่งมีชีวิตที่ทำหน้าที่ _____ ซากพืช และสัตว์ที่ตาย</p>
<p>ย่อยสลาย</p>	<p>ก. 59</p> <p>การย่อยสลายของผู้ย่อยอินทรีย์สาร ทำให้อากาศของพืชและสัตว์ บางส่วนกลายเป็นปุ๋ย บางส่วนถูกดินและหินทับอยู่เป็นเวลาดลยร้อยปี กลายเป็นน้ำมันปิโตรเลียม อยู่ใต้พื้นดิน มนุษย์นำมาใช้เป็นเชื้อเพลิง ให้พลังงานได้อีกด้วย คือว่าเป็นผลที่ได้จากพลังงานแสงอาทิตย์ทางอ้อม น้ำมันปิโตรเลียมเป็นผลที่ได้จาก _____ ทางอ้อม</p>
<p>พลังงาน แสงอาทิตย์</p>	<p>ก. 60</p> <p>สรุปได้ว่าพลังงานจากแสงอาทิตย์เปลี่ยนรูปเป็นพลังงานศักย์ในพืช (ผู้ผลิต) แล้วถ่ายทอดไปสู่สัตว์ (ผู้บริโภค) แสดงได้ด้วยแผนภาพดังต่อไปนี้</p> <div style="text-align: center;">  <pre> graph LR A[พลังงานแสงอาทิตย์] --> B[พลังงานศักย์ในพืช] B --> C[พลังงานศักย์ในสัตว์] </pre> </div>

ก. 61

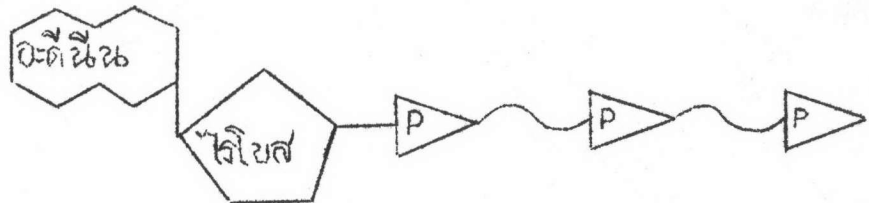
พลังงานศักย์ในสัตว์นั้นแฝงอยู่ในโมเลกุลอาหาร เมื่อสัตว์หายใจ จะเกิดขบวนการสลายโมเลกุลอาหารแล้วเกิดพลังงานขึ้น พลังงานนั้น จะถูกสะสมไว้ในรูปของอินทรีย์สาร ซึ่งเป็นสารที่มีพลังงานสูง สารนี้มีชื่อว่า อะดีโนซีนไตรฟอสเฟต (Adenosine Tri Phosphate) หรือเรียกว่า ATP


ATP คือ อินทรีย์สาร ซึ่งเป็นสารที่มี _____ สูง


พลังงาน

ก. 62

โครงสร้างของ ATP 1 โมเลกุลประกอบด้วยอินทรีย์สาร 2 ชนิดต่อกันคือ อะดีนีน (Adenine) กับไรโบส (Ribose) แล้วต่ออนุกรมฟอสเฟต (Phosphate) อีก 3 กลุ่ม ดังแผนภาพ

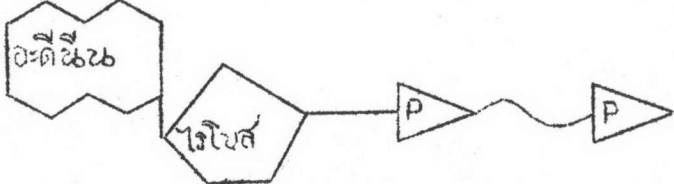


ให้  แทนอนุกรมฟอสเฟต

โดยปกติ ถ้าอนุกรมฟอสเฟต () อยู่โดด ๆ ตามลำพังจะมีพลังงานต่ำ แต่ในระหว่างหมู่ฟอสเฟตด้วยกันมีพันธะเคมีที่มีพลังงานสูง ในที่นี้แสดงด้วยเครื่องหมาย

จากแผนภาพข้างบน พันธะระหว่างไรโบสกับฟอสเฟต หมู่แรกเป็นพันธะที่มีพลังงานต่ำ

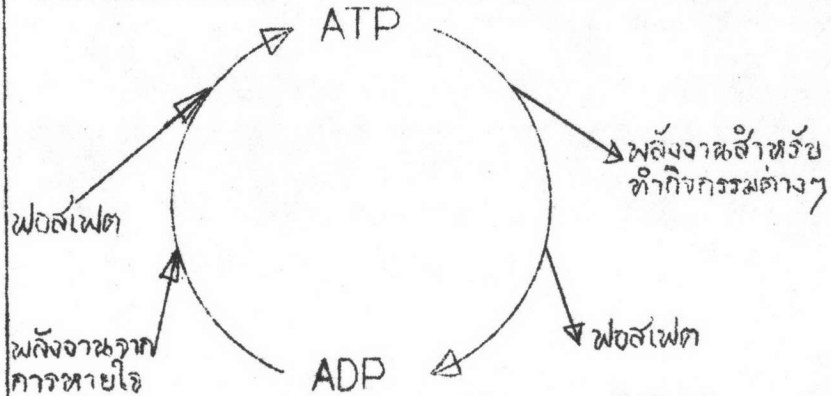
ดังนั้นระหว่างฟอสเฟตหมู่ที่ 1 กับฟอสเฟตหมู่ที่ 2 และระหว่างฟอสเฟตหมู่ที่ 2 กับฟอสเฟตหมู่ที่ 3 เป็นพันธะที่มี _____ สูง

พลังงาน	<p>ก. 63</p> <p>ATP เป็นสารที่แตกตัวง่ายและให้พลังงานเมื่อเซลล์ต้องการใช้พลังงานเพื่อทำกิจกรรมใด ๆ ก็ตาม ATP จะแตกตัวโดยที่พันธะระหว่างฟอสเฟตหมู่ที่ 2 และหมู่ที่ 3 สลายออกแล้วให้พลังงานออกมา เมื่อเซลล์ต้องการใช้พลังงานพันธะระหว่างฟอสเฟตหมู่ที่ 2 และหมู่ที่ 3 ของ _____ จะสลายออกแล้วให้ _____ ออกมา</p>
ATP พลังงาน	<p>ก. 64</p> <p>การแตกตัวของ ATP เพื่อให้พลังงานจะสูญเสียฟอสเฟต 1 หมู่ เหลือฟอสเฟตเพียง 2 หมู่ ซึ่งมีชื่อเรียกว่า อะดีโนซีนไดฟอสเฟต (Adenosine Di Phosphate) หรือเรียกว่า ADP มีโครงสร้างดัง แผนภาพ</p>  <p>ADP มีพลังงานต่ำกว่า ATP</p> <p>เมื่อฟอสเฟตหมู่ที่ 3 ของ ATP สลายออก ATP จะเปลี่ยนเป็น _____ ซึ่งมี _____ ต่ำกว่า</p>

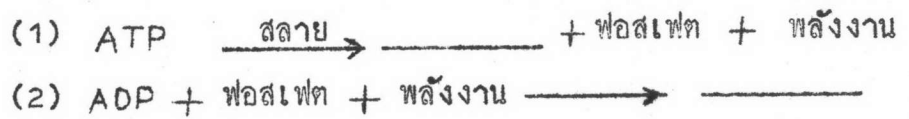
พลังงาน

ก. 65

เมื่อสัตว์หายใจจะให้พลังงานแก่ ADP อีก ทำให้ ADP เปลี่ยนเป็น ATP อีก นั่นก็คือ ADP จะได้ฟอสเฟตจากการหายใจมาด้วย จึงเปลี่ยนเป็น ATP ได้ วนเวียนกันเป็นวงจรดังแสดงด้วยแผนภาพ



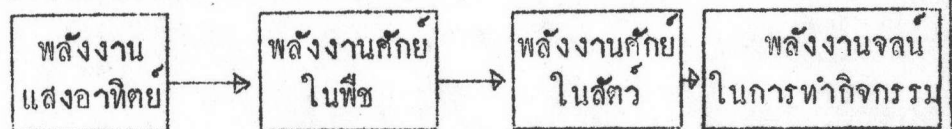
เราสามารถเขียนสมการให้ครบบริบูรณ์ได้ดังนี้



ก. 66

สรุปได้ว่าขบวนการหายใจหรือขบวนการสลายโมเลกุลอาหารก็เป็นขบวนการที่เปลี่ยนรูปพลังงานศักย์ในโมเลกุลอาหาร เป็นพลังงานจลน์ในการทำกิจกรรมต่าง ๆ ของสิ่งมีชีวิต ซึ่งพลังงานศักย์ในโมเลกุลอาหารก็มาจากพลังงานแสงอาทิตย์เป็นต้น กำเหนิดมาสู่พืช (ผู้ผลิต) และสัตว์ (ผู้บริโภค) ถ่ายทอดกันมาตามลำดับ

ดังแผนภาพแสดงการถ่ายทอดพลังงานและการเปลี่ยนรูปพลังงานจากพลังงานแสงอาทิตย์มาเป็นพลังงานศักย์ในพืช, พลังงานศักย์ในสัตว์, และพลังงานจลน์ในการทำกิจกรรมต่าง ๆ



ภาคผนวก ค.

แบบทดสอบก่อนและหลังเรียนบทเรียนแบบโปรแกรม
(Pre-test and Post-test) เรื่อง "พลังงาน"

หมวด ก.
แบบทดสอบก่อนและหลังเรียน

ข้อทดสอบเรื่องพลังงาน (30 ข้อ แบบปรนัยชนิด 4 ตัวเลือก)

1. แรงแม่เหล็กในข้อใด
 - ก. สามารถทำให้วัตถุเคลื่อนที่ได้
 - ข. หน่วยของแรงเป็นกิโลกรัมและนิวตัน
 - ค. มีทั้งขนาดและทิศทางซึ่งใช้ความยาวของเส้นตรงและหัวลูกศรแทนได้
 - ง. มีสมบัติทั้ง ก, ข และ ค
2. พลังงานทำให้เกิดผลในข้อใด
 - ก. การเปลี่ยนสถานะของสสาร
 - ข. การเปลี่ยนตำแหน่งที่อยู่ของเทหวัตถุ
 - ค. การเปลี่ยนแปลงทางเคมีของสสาร
 - ง. เกิดทั้ง ก.ข.ค.
3. พลังงานมีสมบัติข้อใด
 - ก. มีการถ่ายเทได้
 - ข. มีการเปลี่ยนรูปได้
 - ค. ไม่สูญหายไปไหนได้
 - ง. ทั้ง ก.ข.ค.
4. นายคำทำงานในข้อใด
 - ก. นั่งอ่านหนังสืออยู่ 2 ชั่วโมง
 - ข. ว่ายน้ำจากริมสระด้านหนึ่งไปยังริมสระอีกด้านหนึ่ง
 - ค. หัวของหนัก 5 กิโลกรัมเคลื่อนจากตลาดไปบ้านเป็นระยะทาง 1 กิโลเมตร
 - ง. ไม่ได้ทำงาน ทั้ง ก.ข.ค.

5. ใครทำงานมากที่สุด
- นายแดงผลิตต้นไม้ใหญ่
 - นายขาวเดินไปตามถนน
 - เด็กผู้หญิงวิ่งขึ้นภูเขา
 - ม้าลากรถบรรทุกซึ่งหนักเกินตัวจนเคลื่อนที่ไม่ไหว
6. พลังงานข้อใดได้จากดวงอาทิตย์
- รังสีอุลตราไวโอเลต
 - รังสีเอกซ์
 - คลื่นวิทยุ
 - ทั้ง ก. ข. ค.
7. ในการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียว พลังงานจากแสงอาทิตย์ถูกสะสมไว้ในรูปของพลังงานอะไร
- พลังงานเคมี
 - พลังงานศักย์
 - พลังงานกล
 - ทั้ง ก. ข. ค.
8. วัตถุที่อยู่ในที่สูงจะมีพลังงานชนิดใดมากกว่าวัตถุที่อยู่ในที่ต่ำกว่า
- พลังงานศักย์
 - พลังงานจลน์
 - พลังงานกล
 - พลังงานแสงอาทิตย์
9. พลังงานของวัตถุขณะเคลื่อนที่คือพลังงานอะไร
- พลังงานศักย์
 - พลังงานจลน์
 - พลังงานกล
 - พลังงานแสงอาทิตย์

10. เมื่ออค์ลวดสปริงให้หัดสั้นเข้าไปพลังงานศักย์ในลวดสปริงจะเป็นอย่างไร
- ก. หายไป
 - ข. ค่าเพิ่มขึ้น
 - ค. ค่าลดลง
 - ง. ค่าเท่าเดิม
11. ชายคนหนึ่งยกหนังสือเล่มหนึ่งไปวางบนชั้น เหตุการณ์นี้ พลังงานรูปใดเปลี่ยนเป็นรูปใด
- ก. พลังงานศักย์เป็นพลังงานจลน์
 - ข. พลังงานจลน์เป็นพลังงานศักย์
 - ค. พลังงานกลเป็นพลังงานจลน์
 - ง. พลังงานเคมีเป็นพลังงานศักย์
12. เมื่อผลักหนังสือไปบนพื้นราบที่ขรุขระ พลังงานจะเปลี่ยนรูปอย่างไร
- ก. พลังงานจลน์ของหนังสือเปลี่ยนไปเป็นพลังงานศักย์
 - ข. พลังงานศักย์ของหนังสือเปลี่ยนไปเป็นพลังงานความร้อน
 - ค. พลังงานจลน์ของหนังสือเปลี่ยนไปเป็นพลังงานความร้อน
 - ง. ความร้อนถ่ายเทไปเป็นพลังงานกลของหนังสือ
13. เมื่อยิงลูกธนูจากคันธนู มีการเปลี่ยนพลังงานอย่างไร
- ก. พลังงานจลน์เป็นพลังงานศักย์ยืดหยุ่น
 - ข. พลังงานเคมีเป็นพลังงานศักย์ยืดหยุ่น
 - ค. พลังงานศักย์ยืดหยุ่นเป็นพลังงานจลน์
 - ง. พลังงานความร้อนเป็นพลังงานจลน์

14. เทหวัตถุอย่างหนึ่งกำลังเคลื่อนที่ขึ้นในแนวตั้งด้วยอัตราเร็วคงที่
ขอความใดต่อไปนี้ถูกต้อง
- พลังงานศักย์คงที่
 - พลังงานจลน์คงที่
 - พลังงานกลคงที่
 - ไม่มีพลังงานชนิดใดคงที่
15. ข้อใดแสดงความแตกต่างระหว่างพลังงานศักย์และพลังงานจลน์
- ลักษณะการทำงาน
 - แหล่งกำเนิดของพลังงาน
 - ปริมาณของพลังงาน
 - ขนาดของวัตถุที่พลังงานเกี่ยวข้องกับ
16. การเปลี่ยนแปลงทางเคมีข้อใดเกิดจากพลังงานกลโดยตรง
- การเตรียมกาซออกซิเจนจากการเผาไปต้สเชื่อมคลอเรท
 - การระเบิดของไอน้ำมันในเครื่องยนต์
 - การลุกไหม้ของหัวไม้ขีดไฟ
 - การระเบิดของไนโตรโซกลีเซอริน
17. พลังงานข้อใดใช้ในการกลั่นของเหลว
- พลังงานความร้อน
 - พลังงานเคมี
 - พลังงานศักย์
 - พลังงานจลน์
18. พลังงานข้อใดใช้ในการทดสอบความเป็นกรดหรือเบสของของเหลว
- พลังงานความร้อน
 - พลังงานเคมี
 - พลังงานไฟฟ้า
 - พลังงานจลน์

19. พลังงานข้อใดใช้ในการตกผลึก
- พลังงานความร้อน
 - พลังงานเคมี
 - พลังงานไฟฟ้า
 - พลังงานจลน์
20. การเปลี่ยนรูปพลังงานตามข้อใดเกิดขึ้นในการสังเคราะห์แสงของพืชสีเขียว
- พลังงานแสงเป็นพลังงานเคมี
 - พลังงานแสงเป็นพลังงานความร้อน
 - พลังงานความร้อนเป็นพลังงานเคมี
 - พลังงานเคมีเป็นพลังงานความร้อน
21. ข้อใดถือว่าเป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว
- กลูโคส
 - แลคโตส
 - มอลโตส
 - ฟรุคโตส
22. เมื่อมนุษย์กินอาหาร อาหารให้ความอบอุ่นแก่ร่างกายและทำให้มนุษย์สามารถทำงานหรือเล่นกีฬาได้ พลังงานในอาหารถูกเปลี่ยนจากรูปใดเป็นรูปใด
- พลังงานเคมี \longrightarrow พลังงานความร้อน
 - พลังงานเคมี \longrightarrow พลังงานกล
 - พลังงานเคมี \longrightarrow พลังงานความร้อน + พลังงานกล
 - พลังงานแสง \longrightarrow พลังงานความร้อน + พลังงานผล

23. ในกระบวนการหายใจของสิ่งมีชีวิต เกิดการเปลี่ยนแปลงในข้อใด

ก. พลังงานเคมี \longrightarrow พลังงานความร้อน

ข. พลังงานความร้อน \longrightarrow พลังงานเคมี

ค. พลังงานศักย์ \longrightarrow พลังงานเคมี

ง. พลังงานศักย์ \longrightarrow พลังงานจลน์

24 ATP คือ

ก. สารรับพลังงาน

ข. สารรับหมู่ฟอสเฟต

ค. สารให้หมู่ฟอสเฟต

ง. เอนไซม์เกี่ยวกับการหายใจ

25. ในกระบวนการหายใจ พลังงานที่ปล่อยออกมาจะถูกเก็บโดย

ก. อะดีโนซีน โมโนฟอสเฟต

ข. อะดีโนซีน ไคฟอสเฟต

ค. อะดีโนซีน ไตรฟอสเฟต

ง. สารอื่นที่ไม่ใช่ ก.ข.ค.

26. ข้อใดแสดงลำดับของการเปลี่ยนแปลงพลังงาน ซึ่งเกิดขึ้นเมื่อจุดไม้ขีดให้ติดไฟ

ก. เคมี \longrightarrow กล \longrightarrow ความร้อน \longrightarrow แสง

ข. กล \longrightarrow เคมี \longrightarrow ความร้อน \longrightarrow แสง

ค. เคมี \longrightarrow กล \longrightarrow แสง \longrightarrow ความร้อน

ง. ความร้อน \longrightarrow เคมี \longrightarrow แสง \longrightarrow กล

27. การเปลี่ยนสถานะข้อใดเป็นการเปลี่ยนแปลงแบบคายความร้อน

ก. ของแข็งเปลี่ยนเป็นของเหลว

ข. ของเหลวเปลี่ยนเป็นก๊าซ

ค. ของแข็งเปลี่ยนเป็นก๊าซ

ง. ก๊าซเปลี่ยนเป็นของเหลว

28. สารใหม่ที่เกิดจากปฏิกิริยาอุกความร้อน จะมีพลังงานเคมีในตัวเอง
เทียบกับพลังงานเคมีในสารเคมีที่ทำปฏิกิริยากันเป็นอย่างไร
- น้อยลง
 - มากขึ้น
 - เท่าเดิม
 - ไม่แน่นอน
29. ข้อใดอธิบายการถ่ายเทพลังงานในสิ่งมีชีวิตอย่างถูกต้อง
- แสงจากดวงอาทิตย์ \longrightarrow เคมี \longrightarrow ความร้อน
 - แสงจากดวงอาทิตย์ \longrightarrow ความร้อน \longrightarrow เคมี
 - เคมี \longrightarrow ความร้อน \longrightarrow แสงจากดวงอาทิตย์
 - ความร้อน \longrightarrow แสงจากดวงอาทิตย์ \longrightarrow พลังงานเคมี
30. ในการถ่ายเทพลังงาน ในห่วงโซ่อาหาร พลังงานศักย์ จะถูกถ่ายเท
จากสิ่งมีชีวิตหนึ่งไปยังอีกสิ่งมีชีวิตหนึ่ง ในอัตราน้อยที่สุดข้อใด
- ผู้ผลิต \longrightarrow ผู้บริโภคที่กินพืช
 - ผู้บริโภคที่กินพืช \longrightarrow ผู้บริโภคที่กินสัตว์
 - ผู้บริโภคที่กินสัตว์ \longrightarrow ผู้บริโภคที่กินสัตว์
 - ผู้บริโภคที่กินพืช \longrightarrow ผู้บริโภคที่กินทั้งพืชและสัตว์

ภาคผนวก ง.

การหาค่าความยากง่ายและอำนาจจำแนกของ
แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียนบทเรียนแบบโปรแกรม
เรื่อง พลังงาน

ภาคผนวก ง.

สูตรทางสถิติที่ใช้ในการวิเคราะห์ข้อมูลและการคำนวณ
การหาค่าระดับความยากและค่าอำนาจจำแนก ใช้สูตร¹

$$P = \frac{U + L}{2n} \times 100$$

$$D = \frac{U - L}{n}$$

P = ค่าระดับความยาก

D = ค่าอำนาจจำแนก

U = จำนวนคนในกลุ่มสูงที่ทำข้อนั้นถูก

L = จำนวนคนในกลุ่มต่ำที่ทำข้อนั้นถูก

n = จำนวนคนในแต่ละกลุ่ม

¹Norman E. Gronlund, Constructing Achievement Tests
(Englewood Cliff, New York: Prencice-Hall, Inc., 1968), p. 87.

ระดับความยากและอำนาจจำแนกของข้อสอบในแบบสอบ

ข้อที่	U	L	$P = \frac{U+L}{2n} \times 100$	$D = \frac{U-L}{n}$	ข้อที่	U	L	$P = \frac{U+L}{2n} \times 100$	$D = \frac{U-L}{n}$
1*	50	38	80	.22	21*	47	34	74	.24
2*	53	17	64	.65	22*	44	26	64	.32
3*	21	7	26	.26	23*	44	29	66	.27
4	8	3	10	.09	24*	52	33	77	.34
5*	52	33	77	.35	25*	18	4	20	.25
6	53	49	93	.07	26*	44	28	65	.29
7	49	43	84	.11	27*	43	29	65	.25
8*	54	28	75	.47	28*	33	16	45	.31
9*	17	6	21	.20	29*	38	17	50	.38
10	49	44	85	.09	30*	23	8	28	.27
11*	39	14	48	.45	31	19	13	29	.11
12*	31	13	40	.33	32*	30	13	39	.31
13	50	45	86	.09	33*	48	23	65	.45
14*	40	16	51	.44	34*	38	15	48	.42
15*	53	31	76	.40	35*	48	28	69	.36
16*	54	29	75	.45	36*	24	11	32	.24
17*	49	32	74	.31	37	54	47	92	.13
18*	42	22	58	.36	38	49	44	85	.09
19*	40	16	51	.44	39*	50	34	76	.29
20*	34	22	51	.22	40	3	1	4	.04

จากตารางจะเห็นว่า จากข้อสอบทั้งหมด 40 ข้อ มีอยู่ 31 ข้อที่มีระดับความยากอยู่ระหว่าง 20 - 80 % และอำนาจจำแนกตั้งแต่ .20 ขึ้นไป (มีเครื่องหมาย *) จึงเลือกไว้เป็นแบบสอบก่อนเรียนและหลังเรียนบทเรียน 30 ข้อ ยกเว้นข้อ 9

การเปลี่ยนแปลงการกระจายตัวของดิน 410 ปี

ความชื้น

P

ALT

USP

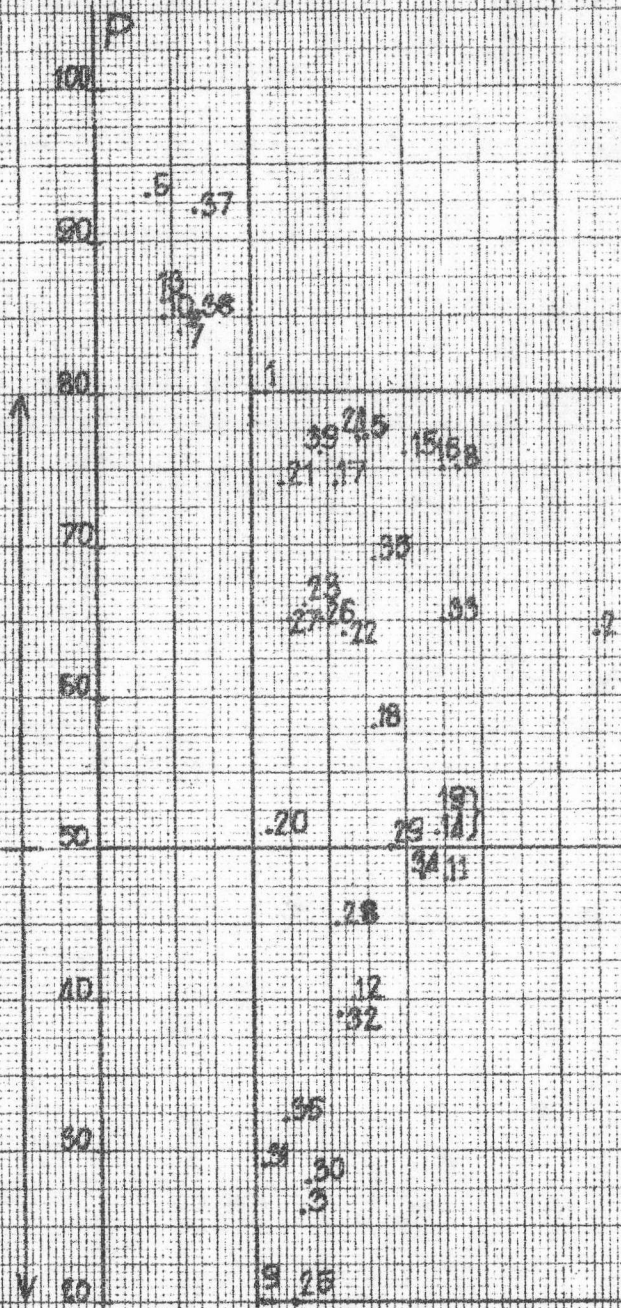
V

100
90
80
70
60
50
40
30
20
10
0

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

ความชื้น

D



การหาความเที่ยง (Reliability) ของแบบสอบ

ใช้สูตรของ Kuder Richardson สูตร 21²

$$K_{r21} = \frac{K}{K-1} \left[1 - \frac{M(K-M)}{K \cdot \sigma^2} \right]$$

K = จำนวนข้อสอบของแบบสอบทั้งหมด

M = คะแนนเฉลี่ยของคะแนนที่ได้จากการทดสอบ

σ^2 = ความแปรปรวนของคะแนน

ผลปรากฏว่า ได้ค่าความเที่ยง = 0.76

²Robert L. Ebel, Essential of Education Measurement
(New Jersey: Prentice-Hall, Inc., 1972), p. 418.

คะแนน (x)	ความถี่ (f)	x^2	fx	fx^2
11	1	121	11	121
12	2	144	24	288
13	1	169	13	169
14	1	196	14	196
15	3	225	45	675
16	3	256	48	768
17	5	289	85	1445
18	4	324	72	1296
19	4	361	76	1444
20	5	400	100	2000
21	4	441	84	1764
22	6	484	132	2904
23	6	529	138	3174
24	9	576	216	5184
25	12	625	300	7500
26	20	676	520	13520
27	13	729	351	9477
28	10	784	280	7840
29	6	841	174	5046
30	1	900	30	900
ผลรวม (Σ)	Σf = 116		Σfx = 2713	Σfx ² = 65711

มัธยฐานเลขคณิต

$$\Sigma fx = 2713$$

$$\bar{x} = \frac{\Sigma fx}{\Sigma f} = \frac{2713}{116} = 23.3879$$

$$\text{มัธยฐานเลขคณิต} = 23.39$$

= คะแนนเฉลี่ยของคะแนนที่ได้จากการทดสอบ

ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน (S.D.)

$$\text{สูตร S.D.} = \sqrt{\frac{\sum fx^2}{N} - \left(\frac{\sum fx}{N}\right)^2}$$

$$\sum fx^2 = 65711$$

$$\begin{aligned} \text{S.D.} &= \sqrt{\frac{65711}{116} - \left(\frac{2713}{116}\right)^2} \\ &= \sqrt{566.474 - (23.388)} \end{aligned}$$

$$= \sqrt{566.474 - 546.9985}$$

$$\text{S.D.} = \sqrt{19.4755}$$

$$\text{S.D.}^2 = \sigma^2 = 19.48$$

ความเที่ยง (reliability)

$$\text{สูตร } Kr_{21} = \frac{K}{K-1} \left[1 - \frac{M(K-M)}{K\sigma^2} \right]$$

$$Kr_{21} = \text{สัมประสิทธิ์แห่งความเที่ยง (reliability coefficient)}$$

$$K = \text{จำนวนข้อทดสอบในแบบสอบ} = 30$$

$$M = \text{คะแนนเฉลี่ย} = 23.39$$

$$\sigma^2 = \text{ความแปรปรวนของคะแนน} = 19.39$$

แทนค่า

$$K_{r_{21}} = \frac{30}{30-1} \left[1 - \frac{23.39 (30 - 23.39)}{30 \times 19.48} \right]$$

$$= \frac{30}{29} \left[1 - \frac{23.39 \times 6.61}{30 \times 19.48} \right]$$

$$= \frac{30}{29} \left[1 - \frac{154.6079}{584.4} \right]$$

$$= \frac{30}{29} [1 - .264]$$

$$K_{r_{21}} = \frac{30}{29} \times .736 = 0.7613$$

สัมประสิทธิ์แห่งความเที่ยงของข้อสอบ = 0.76

การทดสอบหาความแตกต่างระหว่างคะแนนก่อนเรียนบทเรียนและหลังบทเรียน

คนที่	คะแนน Pre Test	คะแนน Post Test	คะแนน Post Test - Pre Test (d)	d^2
1	12	23	11	121
2	17	26	9	81
3	17	25	8	64
4	9	21	12	144
5	13	24	11	121
6	8	20	12	144
7	12	23	11	121
8	15	27	12	144
9	16	26	10	100
10	18	27	9	81
11	14	25	11	121
12	14	26	12	144
13	18	27	9	81
14	10	24	14	196
15	13	25	12	144
16	19	28	9	81
17	16	27	11	121
18	9	23	14	196
19	12	23	11	121
20	15	26	11	121
21	16	27	11	121
22	15	25	10	100
23	14	26	12	144
24	13	24	11	121
25	14	25	11	121

คนที่	คะแนน Pre Test	คะแนน Post Test	คะแนน Post Test - Pre Test (d)	d ²
26	12	26	14	196
27	14	26	12	144
28	11	24	13	169
29	8	23	15	225
30	6	22	16	256
31	15	25	10	100
32	16	25	9	81
33	16	27	11	121
34	14	26	12	144
35	17	28	11	121
36	19	29	10	100
37	14	27	13	169
38	20	28	8	64
39	15	27	12	144
40	9	23	14	196
41	10	22	12	144
42	12	25	13	169
43	16	25	9	81
44	10	26	16	256
45	17	29	12	144
46	14	25	11	121
47	13	24	11	121
48	18	29	11	121
49	14	27	13	169
50	15	25	10	100

คนที่	คะแนน Pre Test	คะแนน Post Test	คะแนน Post Test - Pre Test (d)	d ²
51	11	19	8	64
52	15	27	12	144
53	15	29	14	196
54	12	28	16	256
55	16	27	11	121
56	15	26	11	121
57	15	28	13	169
58	13	27	14	196
59	13	26	13	169
60	15	29	14	196
61	13	26	13	169
62	12	27	15	225
63	13	26	13	169
64	13	26	13	169
65	11	23	12	144
66	12	26	14	196
67	15	27	12	144
68	14	27	13	169
69	15	28	13	169
70	14	26	12	144
71	13	27	14	196
72	14	25	11	121
73	12	25	13	169
74	14	26	12	144
75	15	25	10	100

คนที่	คะแนน Pre Test	คะแนน Post Test	คะแนน Post Test - Pre Test (d)	d^2
76	17	28	11	121
77	15	24	9	81
78	16	25	9	81
79	8	21	13	169
80	10	21	11	121
81	10	20	10	100
82	10	25	15	225
83	14	26	12	144
84	10	27	17	289
85	12	24	12	144
86	11	23	12	144
87	11	24	13	169
88	15	28	13	169
89	11	28	17	289
90	16	27	11	121
91	14	26	12	144
92	14	27	13	169
93	11	25	14	196
94	12	27	15	225
95	14	28	14	196
96	13	26	13	169
97	17	25	8	164
98	14	27	13	169
99	16	28	12	144
100	14	27	13	169
N=100	1359	2559	$\Sigma d = 1200$	$\Sigma d^2 = 14782$

H_0 : ไม่มีความแตกต่างกันระหว่างคะแนนก่อนเรียนบทเรียนและหลังเรียน
บทเรียน

H_1 : มีความแตกต่างกันระหว่างคะแนนก่อนเรียนบทเรียนและหลังเรียน
บทเรียน

คะแนนเฉลี่ย $\bar{d} = \frac{\sum d}{N}$

$$= \frac{1200}{100} = 12.00$$

ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน $S.D._d = \sqrt{\frac{\sum d^2}{N} - \left[\frac{\sum d}{N}\right]^2}$

$$= \sqrt{\frac{14782}{100} - \left[\frac{1200}{100}\right]^2}$$

$$= \sqrt{147.82 - (12)^2}$$

$$= \sqrt{147.82 - 144}$$

$$= \sqrt{3.82}$$

$$S.D._d = 1.95$$

ความคลาดเคลื่อนมาตรฐานของคะแนนเฉลี่ย = σ_d

$$\begin{aligned}\sigma_d &= \frac{S.D._d}{\sqrt{N-1}} \\ &= \frac{1.95}{\sqrt{100-1}} \\ &= \frac{1.95}{\sqrt{99}} \\ &= \frac{1.95}{9.95} \\ &= 0.196\end{aligned}$$

อัตราส่วนวิกฤต (z) คำนวณจากสูตร³

$$\begin{aligned}z &= \frac{\bar{a}}{\sigma_{\bar{a}}} \\ &= \frac{12.00}{0.196} = 61.22\end{aligned}$$

z ที่ระดับความมีนัยสำคัญ .01 มีค่า 2.58

z ที่คำนวณได้มากกว่า 2.58 จึง reject H_0

ฉะนั้นจึงกล่าวได้ว่ามีความแตกต่างกันระหว่างคะแนนก่อนเรียนบทเรียนและ
หลังเรียนบทเรียน

³ประคอง กรรณสูต, สถิติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู. พระนคร: ไทยวัฒนา-
พานิช, 2515, หน้า 92-96.

ภาคผนวก จ.

ตารางแสดงผลการทดลอง

ผนวก จ.

ตารางแสดงผลการทดลอง

ตารางที่ 1 ผลการทดลองชั้นหนึ่งต่อหนึ่ง

กรอบที่	เวลาที่ใช้ (นาที)	การตอบสนอง ของผู้เรียน	ความเห็นของ ผู้เรียน	กรอบที่ต้อง ปรับปรุง	หมายเหตุ
1	1.10	ทำได้ทันที	ง่าย		
2	1.20	ทำได้ทันที	ง่าย		
3	1.15	ทำได้	ง่าย		
4	1.30	ทำได้	ง่าย		
5	1.10	ทำได้	ง่าย		
6	1.05	ทำได้	ง่าย		
7	1.30	ทำได้ช้าลง	เข้าใจ		
8	1.30	ทำได้	คำตอบที่ให้เต็ม ยาวไป	✓	เติม 2 แห่ง
9	1.30	ทำได้	เข้าใจง่าย		
10	1.20	ทำได้	กรอบสั้นดี	✓	
11	1.20	อ่านซ้ำแล้วตอบ	กรอบยาวไป	✓	
12	1.30	ทำได้	ตอนแรกงง	✓	
13	1.30	ตอบผิด	ไม่เข้าใจ	✓	
14	1.35	ทำได้ช้า	ไม่ค่อยเข้าใจ	✓	เติม 2 แห่ง
15	1.20	ทำได้ช้า	ไม่ยาก		
16	1.40	อ่านซ้ำ 3 ครั้ง แล้วตอบ	อ่านแล้วงงและ ยาวไป	✓	เติม 2 แห่ง
17	1.35	อ่านซ้ำแล้ว ตอบถูก	ควรยกตัวอย่าง ใหม่	✓	

ตารางที่ 1 ผลการทดลองชั้นหนึ่งข้อหนึ่ง (ต่อ)

กรอบที่	เวลาที่ใช้ (นาที)	การตอบสนอง ของผู้เรียน	ความเห็นของ ผู้เรียน	กรอบที่ต้อง ปรับปรุง	หมายเหตุ
18	1.40	ทำได้ช้า	ไม่ค่อยเข้าใจ	✓	
19	1.10	ทำได้	ไม่ยาก		
20	1.20	ทำได้	ไม่ง่ายแต่ไม่ยาก		
21	1.15	ทำได้	ง่าย		
22	1.40	อ่านซ้ำตอบได้ ใกล้เคียง	กรอบยาว, คำ- ตอบก็ยาว	✓	
23	1.20	ทำได้ทันที	พอเข้าใจ	✓	
24	1.25	ทำได้ทันที	เข้าใจง่าย		
25	1.20	ทำได้	ไม่ค่อยเข้าใจแต่ ทราบว่าจะตอบ อย่างไร	✓	
26	1.30	ตอบได้ใกล้เคียง	เป็นความรู้ใหม่ จึงเข้าใจโคชา	✓	
27	1.40	อ่านซ้ำแล้วตอบถูก	เข้าใจยากหน่อย	✓	
28	1.35	ตอบได้ใกล้เคียง	ไม่ง่าย แต่พอ เข้าใจได้	✓	
29	1.40	อ่านซ้ำและซ้ำแต่ ทำได้	สมการ เคมีทำให้งง	✓	
30	1.45	อ่านซ้ำและตอบผิด	ไม่เข้าใจคำถาม	✓	ต้องอธิบายให้ฟัง
31	1.40	อ่านนานและไม่ตอบ	ยากเกินไป	✓	
32	1.45	อ่านนานและตอบได้ ใกล้เคียง	กรอบยาวและมี ศัพท์ภาษาอังกฤษ ทำให้สนใจ	✓	

ตารางที่ 1 ผลการทดลองชั้นหนึ่งต่อหนึ่ง (ต่อ)

กรอบที่	เวลาที่ใช้ (นาที)	การตอบสนอง ของผู้เรียน	ความเห็นของ ผู้เรียน	กรอบที่ต้อง ปรับปรุง	หมายเหตุ
33	1.30	อ่านผ่านไปแล้ว	ไม่เข้าใจ	✓	ต้องอธิบายให้ฟัง
34	1.15	ทำได้	ยากเล็กน้อย	✓	
35	1.40	ทำถูก 1 แห่ง ทำผิด 1 แห่ง	ยาก	✓	
36	1.40	อ่านซ้ำและอ่าน	เข้าใจได้ยาก	✓	
37	1.45	อ่านจนจบตอบได้ ใกล้เคียง	กรอบยาวเกินไป ไปและไม่เข้าใจรูป	✓	
38	1.35	อ่านซ้ำและทำได้	ไม่ยาก		
39	1.30	ทำได้	เข้าใจดี		
40	1.25	ทำได้ทันที	เข้าใจดี		
41	1.20	ทำได้ทันที	เข้าใจดี		
42	1.40	อ่านซ้ำ ตอบถูก	มีรูปแสดงชัด- เจนดี		
43	1.20	อ่านซ้ำ ตอบถูก	ไม่ยาก		
44	1.25	ทำได้ทันที	เกี่ยวข้องกับร่างกาย เคยดูมาแล้วจึง ตอบได้		
45	1.30	ทำได้ทันที	กรอบยาวก็จริง แต่เข้าใจง่าย		
46	1.15	ทำได้ทันที	กรอบสั้นดี		
47	1.20	อ่านซ้ำ ทำได้	ไม่ยาก		
48	1.25	อ่านซ้ำ ทำได้	พอเข้าใจได้		

ตารางที่ 1 ผลการทดลองชั้นหนึ่งต่อหนึ่ง (ต่อ)

กรอบที่	เวลาที่ใช้ (นาที)	การตอบสนอง ของผู้เรียน	ความเห็นของ ผู้เรียน	กรอบที่ต้อง ปรับปรุง	หมายเหตุ
49	1.35	อ่านซ้ำ 3 ครั้ง ทำได้	มีสมาธิ ไม่ค่อยชอบ		
50	1.15	ทำได้ทันที	กรอบสันติ ฉัดเจนนี		
51	1.15	ทำได้ใกล้เคียง	กรอบสัน นิกุหนอย		
52	1.20	ทำได้ทันที	ไม่ยาก		
53	1.15	ทำได้ทันที	ไม่ยาก		
54	1.45	ตอบสลับที่กัน	กรอบยาวเกินไป ทำให้งง		
55	1.40	ทำได้ซ้ำ	เข้าใจ		
56	1.50	ทำได้แต่ยาวนาน	ยกตัวอย่างยาวไป		
57	1.35	ทำได้แคชา	ต้องเรียงลำดับ จึงเข้าใจ		
58	1.10	ทำได้	ไม่ยาก		
59	1.05	ทำได้ทันที	ง่าย		
60	1.40	อ่านซ้ำ	สงสัยที่ไม่มีคำถาม		อธิบายให้ทรว วูเป็นความรู ที่ ให้ไว้
61	1.40	อ่านซ้ำ ทำได้	มีตัวอย่างของศัพท์ ภาษาอังกฤษจึงทำ ในใจก่อน		
62	1.45	อ่านนานและซ้ำ แต่ทำได้	งงเกี่ยวกับศัพท์ ภาษาอังกฤษอีก		
63	1.50	ต้องย้อนไปดู กรอบที่ผ่านมา	ยังงงอยู่		

ตารางที่ 1 ผลการทดลองชั้นหนึ่งต่อหนึ่ง (ต่อ)

กรอบที่	เวลาที่ใช้ (นาที)	การตอบสนอง ของผู้เรียน	ความเห็นของ ผู้เรียน	กรอบที่ต้อง ปรับปรุง	หมายเหตุ
64	1.50	อ่านซ้ำและตอบผิด	มีศัพท์ภาษา อังกฤษเพิ่มอีก จึงรู้สึกยากขึ้น		
65	1.50	อ่านซ้ำและตอบผิด	ยากเพราะแผน ภาพซับซ้อน		
66	1.50	อ่านซ้ำและซ้ำ 2 ครั้ง	สรุปยาวไป		

ตารางที่ 2 ผลการทดลองชั้นกลุ่มเล็ก

คนที่	อายุ	เพศ	คะแนนทดสอบก่อนเรียนบทเรียน		คะแนนทดสอบหลังเรียนบทเรียน		คะแนนความก้าวหน้า		คะแนนบทเรียนร้อยละ	เวลาที่ใช้ (นาที)
			คะแนน (30)	ร้อยละ	คะแนน (30)	ร้อยละ	คะแนน	ร้อยละ		
1	อายุเฉลี่ย 17 ปี	หญิง	8	26.67	14	46.67	6	20.00	87.88	65
2		หญิง	6	20.00	12	40.00	6	20.00	89.90	79
3		หญิง	9	30.00	16	53.33	7	23.33	95.96	70
4		หญิง	9	30.00	18	60.00	9	30.00	75.76	66
5		หญิง	10	33.33	17	56.67	7	23.33	81.82	60
6		หญิง	12	40.00	21	70.00	9	30.00	97.98	72
7		หญิง	11	36.67	24	80.00	13	43.33	94.95	58
8		หญิง	8	26.67	19	63.33	11	36.67	98.99	62
9		หญิง	10	33.33	18	60.00	8	26.67	96.97	55
10		หญิง	7	23.33	23	76.67	16	53.33	96.97	50
รวม			90	300	182	606.67	92	306.66	917.18	508
เฉลี่ย			9.0	30.00	18.20	60.67	9.2	30.67	91.72	50.8

ตารางที่ 3 ผลการทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียนของกรทดสอบกลุ่มเล็ก

ข้อ / คนที่	ข้อที่ทำถูก (PRE TEST)															ข้อที่ทำถูก (POST TEST)															คะแนน PRE TEST	คะแนน POST TEST	คะแนน รวมทั้งหมด	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	PRE TEST	POST TEST	รวมทั้งหมด	
1	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	8	14	6
2	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	6	12	6
3	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	9	16	7
4	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	9	18	9
5	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	10	17	7
6	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	12	21	9
7	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	11	24	13
8	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	8	19	11
9	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	10	18	8
10	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	/	7	23	16

หมายเหตุ เครื่องหมาย / หมายถึงข้อที่ทำถูก

ตารางที่ ๑ วิเคราะห์บทเรียนของโปรแกรม

ลำดับ กิจกรรม	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21
1		X																			
2																	X				
3	X				X																
4.1								X													
4.2																					
5																					
6																					
7																					
8.1																					
8.2												X	X								
9																					
10																					
11.1																					
11.2																					
12.1																					
12.2																					
13.1		X								X	X	X		X			X		X	X	
13.2		X								X	X	X		X			X		X	X	
14.1					X													X		X	
14.2					X													X		X	
14.3					X													X		X	
15.1														X							
15.2														X							
15.3														X							

๓๓๓ ๓๓๓ ๓๓๓	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21
16																	X				
17																					
18																					
19.1																					X
19.2																		X			
20																			X		
21																			X		
22																			X		
23																					
24																					
25																					
26						X															
27																					X
28																					
29	X										X			X							
30.1		X			X	X					X					X					
30.2											X					X					
31.1																					
31.2																					
32	X															X					
33													X		X						
34.1																X					
34.2																X					

123456789 1011121314151617181920212223242526272829303132333435	1987 1988		43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63
	16																						
17																							
18																		X		X			
19.1																							
19.2			X																				
20									X														
21				X	X																		
22																							
23																							
24																							
25																							
26																							
27																							
28																							
29														X	X								
30.1											X		X	X					X				
30.2													X	X					X	X	X		
31.1		X	X																X	X	X		
31.2		X	X																X	X	X		
32		X																					
33							X																
34.1																	X	X	X				
34.2																	X	X	X				

1987 1988	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	
16																						
17																						
18																				X		
19.1					X									X	X							
19.2																						
20																						
21																						
22																						
23																						
24													X									X
25												X										X
26																						
27																						
28		X																				X
29		X																				
30.1		X			X		X							X	X							
30.2		X			X		X							X	X							
31.1			X		X	X								X	X							
31.2					X									X	X							
32								X						X	X							X
33					X	X	X							X	X					X		X
34.1					X	X	X	X						X	X					X		X
34.2						X								X	X							

กรรณข ๗	๘๕	๘๖	๘๗	๘๘	๘๙	๙๐	๙๑	๙๒	๙๓	๙๔	๙๕	๙๖	๙๗	๙๘	๙๙	๑๐๐	จำนวนคำสอบทุก
16																	97
17																	98
18	X			X													95
19.1																	96
19.2																	96
20		X		X													95
21							X			X							94
22																	96
23																	100
24				X			X						X				96
25							X										97
26			X	X													95
27			X	X					X	X							93
28									X	X							97
29									X	X					X		91
30.1					X	X			X								84
30.2					X	X											89
31.1				X	X					X	X						91
31.2	X	X		X	X					X	X						96
32	X	X							X								90
33	X										X						87
34.1										X	X						92
34.2										X	X						95

<div style="display: inline-block; transform: rotate(-45deg);"> ๗๗๗๗ ๗๗๗๗ </div>	๑	๒	๓	๔	๕	๖	๗	๘	๙	๑๐	๑๑	๑๒	๑๓	๑๔	๑๕	๑๖	๑๗	๑๘	๑๙	๒๐	๒๑	
๓๕.๑																				X		
๓๕.๒														X								
๓๕.๑									X												X	
๓๕.๒									X												X	
๓๗.๑											X											
๓๗.๒		X																				
๓๗.๓											X											
๓๗.๔		X																				
๓๘.๑	X				X			X			X			X		X						
๓๘.๒	X										X			X		X						
๓๙																						X
๔๐													X									
๔๑																						
๔๒																						
๔๓														X								
๔๔																						
๔๕.๑																						
๔๕.๒																						
๔๕.๓																						
๔๖																						
๔๗																						
๔๘																	X					
๔๙																			X			
๕๐					X						X	X	X							X		X

<div style="display: inline-block; transform: rotate(-45deg);"> 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 </div>	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	
35.1																						X
35.2															X							X
36.1										X												X
36.2										X												X
37.1																						
37.2																						
37.3																						
37.4																						
38.1						X		X		X	X	X										
38.2						X		X		X	X	X										
39																						
40										X												
41										X												
42																						
43																X	X	X	X	X		
44															X							X
45.1																						
45.2																						
45.3																						
46																						
47																						
48																						
49																						
50															X							

กรรณบท	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	จำนวนค่ากรรณบททุก V
35.1			X						X								95
35.2																	98
36.1				X													94
36.2				X													94
37.1				X													97
37.2				X													97
37.3				X													97
37.4				X						X							94
38.1		X						X				X					85
38.2		X						X									87
39																	98
40											X						97
41																	99
42																	100
43	X									X			X				91
44																	98
45.1																	100
45.2																	100
45.3																	100
46																	99
47																	100
48																	99
49																	97
50								X							X		90

ชนิดที่ / ประเภท	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	จำนวนค่าตัดขยทตถ
51.1																	100
51.2																	100
52.1																	99
52.2																	96
53.1																	99
53.2																	98
54.1						X											95
54.2						X											99
54.3						X											99
54.4						X											99
54.5						X											99
55.1																	93
55.2																	98
56																	99
57.1	X																94
57.2	X																95
58																	99
59																	94
61																	99
62																	98
63.1																X	95
63.2																	98
64.1	X																98
64.2	X															X	97
65.1																	99
65.2																	98

ผลรวมของจำนวนค่าตัดขยทตถ
 ค่าเฉลี่ยของจำนวนค่าตัดขยทตถทุกค่าขยทตถ
 เครื่องหมาย X หมายถึงค่าตัดขยทตถ

หมายเหตุ

9213
 94.98

ประวัติการศึกษา

นางวิเชียร สามารถ เกิดวันที่ 5 พฤษภาคม พ.ศ. 2478 ณ บ้านบ่อแร่
อำเภอดงสิงห์ จังหวัดชัยนาท ได้รับวุฒิการศึกษา วท.บ. (เกียรตินิยมอันดับ 2) จาก
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปีการศึกษา 2499 และสอบวิชาครูชุกครุพิเศษมัธยมได้วุฒิ
พ.ม. จากกระทรวงศึกษาธิการ เมื่อปี พ.ศ. 2500

ปัจจุบันรับราชการในตำแหน่งอาจารย์ 3 ระดับ 7 ทำหน้าที่หัวหน้าหมวดวิชา
วิทยาศาสตร์ โรงเรียนสตรีมหาพฤฒาราม สีพระยา บางรัก กรุงเทพฯ กรมสามัญศึกษา
กระทรวงศึกษาธิการ

