



# PRE-GAT&PAT มีนาคม

PAT2 วิชาความถนัดทางวิทยาศาสตร์ (รหัสวิชา 72)

เปิดสอบแบบเปเปอร์ทางอินเทอร์เน็ต ในช่วงวันที่กำหนดไว้ เท่านั้น

## คำอธิบาย

1. ข้อสอบชุดนี้ มีจำนวน 123 ข้อ คะแนนเต็ม 300 คะแนน ให้เวลารวม 3 ชั่วโมง
2. นักเรียนจะต้องพยายามทำข้อสอบและจับเวลาเหมือนกับการสอบแข่งขันจริง ห้ามใช้เวลาสอบเกินที่กำหนดและห้ามเปิดตำราดู หรือนำอุปกรณ์ช่วยในการคิดคำนวณมาใช้เด็ดขาด ทั้งนี้เพื่อประโยชน์ในการทดสอบวัดความรู้ของตัวนักเรียนเอง
3. การประเมินผล นักเรียนสามารถเข้ามาดูเฉลยข้อสอบอย่างละเอียดได้ ในช่วงวันที่กำหนดไว้ ทาง [www.bunditnaeaw.com](http://www.bunditnaeaw.com) ซึ่งจะทำให้สามารถตรวจคะแนนที่ทำได้ด้วยตนเอง

ข้อสอบชุดนี้ รวบรวมโดยทีมวิชาการของสำนักงานบัณฑิตแนะแนว เพื่อให้สิทธิ์พิเศษแก่นักเรียนทั่วประเทศได้มีโอกาสฝึกทำเพื่อทดสอบความรู้ของตัวเอง ก่อนสอบ "GAT&PAT มีนาคม" จริง ในช่วงเดือนมีนาคมของทุกปี (สงวนลิขสิทธิ์ห้ามเผยแพร่หรืออ้างอิงก่อนได้รับอนุญาตเป็นลายลักษณ์อักษร)





### คำแนะนำทั่วไป

แบบทดสอบฉบับนี้ แบ่งออกเป็น 4 ส่วน ได้แก่

<b>ส่วนที่ 1</b>	ชีววิทยา	จำนวน 42 ข้อ 86 คะแนน		
		- วัดด้านเนื้อหา 40 ข้อ	ข้อ 1-40	ข้อละ 2 คะแนน
		- วัดด้านศักยภาพ 2 ข้อ	ข้อ 41-42	ข้อละ 3 คะแนน
<b>ส่วนที่ 2</b>	เคมี	จำนวน 35 ข้อ 89 คะแนน		
		- วัดด้านเนื้อหา 32 ข้อ	ข้อ 43-74	ข้อละ 2.5 คะแนน
		- วัดด้านศักยภาพ 3 ข้อ	ข้อ 75-77	ข้อละ 3 คะแนน
<b>ส่วนที่ 3</b>	ฟิสิกส์	จำนวน 30 ข้อ 90 คะแนน		
		- วัดด้านเนื้อหา 28 ข้อ	ข้อ 78-105	ข้อละ 3 คะแนน
		- วัดด้านศักยภาพ 2 ข้อ	ข้อ 106-107	ข้อละ 3 คะแนน
<b>ส่วนที่ 4</b>	โลกฯ	จำนวน 16 ข้อ 35 คะแนน		
		- วัดด้านเนื้อหา 13 ข้อ	ข้อ 108-120	ข้อละ 2 คะแนน
		- วัดด้านศักยภาพ 3 ข้อ	ข้อ 121-123	ข้อละ 3 คะแนน

### ส่วนที่ 1 ชีววิทยา จำนวน 42 ข้อ

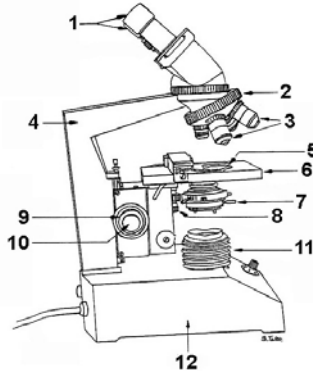
#### วัดด้านเนื้อหา

#### ข้อ 1-40 (ข้อละ 2 คะแนน)

1. ลักษณะสำคัญของสัตว์ที่อยู่ในกลุ่มโพรโทสโตเมีย (Protostomia) คือข้อใด
  - a. รูทวารหนักเกิดจาก Blastopore
  - b. ปากเกิดด้านตรงข้ามกับ Blastopore
  - c. ปากเกิดจาก Blastopore
  - d. รูทวารหนักเกิดด้านตรงข้ามกับ Blastopore



2. จากภาพ ถ้าต้องการหาระยะโฟกัสและปรับความเข้มแสงในจอภาพ ต้องปรับที่หมายเลขใดบ้าง ตามลำดับ



- a. หมายเลข 9 และ 7  
b. หมายเลข 10 และ 7  
c. หมายเลข 9 และ 11  
d. หมายเลข 10 และ 11
3. ข้อใดกล่าวถูกต้องเกี่ยวกับการแบ่งเซลล์ในภาพ



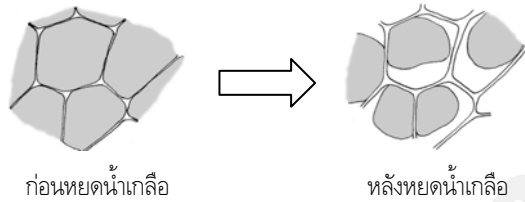
- a. เป็นระยะที่ใช้เวลานั้นที่สุดในการแบ่งเซลล์  
b. เป็นระยะที่นิยมใช้ในการศึกษา Karyotype  
c. เป็นระยะที่ใช้เวลานานที่สุดในการแบ่งเซลล์  
d. เป็นระยะที่โครโมโซมลดลงเหลือครึ่งหนึ่ง
4. ข้อใดกล่าวไม่ถูกต้อง
- a. ฮอร์โมน ADH และออกซิโตซินผลิตจากไฮโปทาลามัส แต่ไปเก็บไว้ที่ต่อมใต้สมองส่วนหน้า  
b. อินซูลินปรับระดับน้ำตาลในเลือดให้ต่ำลง ส่วนกลูคากอนเพิ่มระดับน้ำตาลในเลือด  
c. ต่อมใต้สมองตรวจจับการเพิ่มปริมาณฮอร์โมนในเลือดและยับยั้งการหลั่งฮอร์โมน กลไกนี้ คือ การควบคุมป้อนกลับแบบยับยั้ง (Negative feedback)  
d. ตับอ่อนทำหน้าที่ทั้งต่อมมีท่อ และต่อมไร้ท่อ
5. ข้อใดกล่าวไม่ถูกต้อง
- a. ปฏิกิริยาใช้แสงในพืชเกิดขึ้นที่สโตรมา ส่วนปฏิกิริยาไม่ใช้แสงในพืชเกิดขึ้นที่เยื่อไทลาคอยด์  
b. สิ่งที่เกิดขึ้นในปฏิกิริยาใช้แสง คือ การสร้าง ATP และ NADH  
c. ในระหว่างปฏิกิริยาใช้แสงมีการสะสมไฮโดรเจนอออน  
d. วัฏจักรคัลวินเริ่มต้นเมื่อคาร์บอนไดออกไซด์รวมตัวกับ RuBP

3

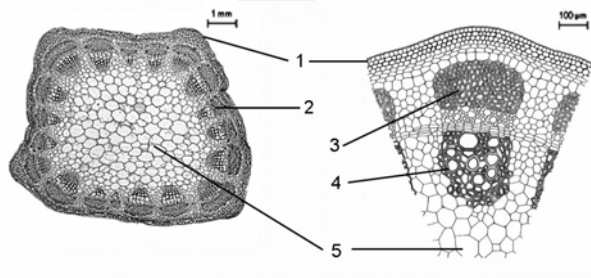


PRE-PAT2 วิชาความถนัดทางวิทยาศาสตร์มีนา (ทาง INTERNET)

6. จากภาพเซลล์วุ้นกบหอย การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นเรียกว่าอะไร และเมื่อแทนที่ด้วยน้ำกลั่นหลายๆ ครั้ง เซลล์จะเป็นเช่นใด ตามลำดับ



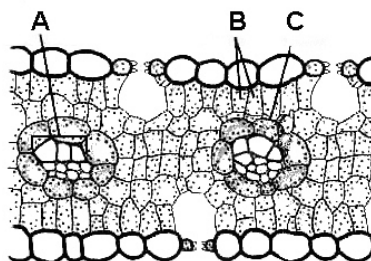
- a. Plasmolysis, เซลล์ไม่มีการเปลี่ยนแปลง  
b. Plasmolysis, เซลล์กลับสู่สภาพเดิม  
c. Autolysis, เซลล์ไม่มีการเปลี่ยนแปลง  
d. Autolysis, เซลล์กลับสู่สภาพเดิม
7. ออร์แกเนลล์คู่ใดที่มีวิวัฒนาการมาจากเซลล์โพรแคริโอต
- a. ไมโทคอนเดรีย, เอนโดพลาสมิกเรติคูลัม  
b. นิวเคลียส, คลอโรพลาสต์  
c. นิวเคลียส, เอนโดพลาสมิกเรติคูลัม  
d. คลอโรพลาสต์, ไมโทคอนเดรีย
8. จากภาพ เป็นภาพตัดตามขวางพืชชนิดใด และหมายเลข 3 คือข้อใด ตามลำดับ



- a. บานไม่รู้โรย, Phloem  
b. ข้าวฟ่าง, Xylem  
c. ฤๅษีผสม, Phloem  
d. ชบา, Xylem

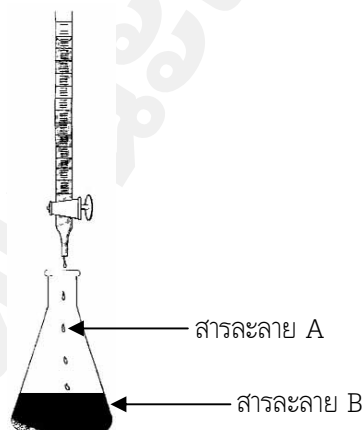


9. จากภาพ ข้อใดกล่าวถูกต้อง



- เป็นภาพตัดตามขวางของพืช ซี-3
- ไม่มีการตรึง  $\text{CO}_2$  เกิดขึ้นในเซลล์ที่บริเวณ C
- ตรึง  $\text{CO}_2$  เพียงครั้งเดียว
- เซลล์บริเวณ C เรียกว่า Bundle Sheath Cell

10. จากภาพ ข้อใดกล่าวถูกต้อง



- ก่อนไตเตรทเมื่อหยดน้ำแข็งลงในสารละลาย B ถ้าเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงินเข้มแสดงว่ามีออกซิเจนน้อย
- เมื่อถึงจุดยุติสารละลาย B จะเปลี่ยนจากสีน้ำเงินเป็นสีเหลืองอ่อน
- ปริมาตรสารละลาย A ที่ใช้ไตเตรทจะเท่ากับปริมาณออกซิเจนที่ละลายในน้ำ
- สารละลาย A มีคุณสมบัติเป็น Indicator

11. จากภาพข้อ 10 สารละลาย A คือข้อใด

- $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{MnSO}_4$
- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- น้ำแข็ง



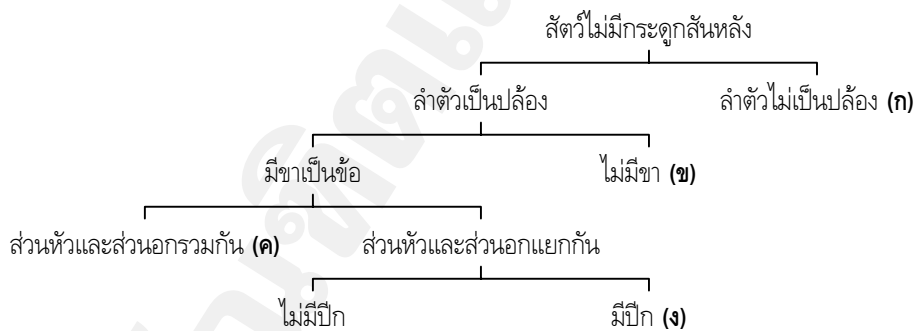
12. ปรากฏการณ์โลกร้อนส่งผลกระทบต่อวัฏจักรน้ำอย่างไร
- ก. เกิดกระบวนการระเหยของน้ำ และการตกของหยาดน้ำฟ้าเพิ่มขึ้นโดยเฉพาะในเขตละติจูดสูง
  - ข. ส่งผลต่อบริเวณที่แห้งแล้ง หรือบริเวณที่มีการตกของหยาดน้ำฟ้าน้อยกว่าหรือเท่ากับการระเหยและการคายน้ำของพืช
  - ค. ส่งผลต่อการเปลี่ยนแปลงสภาพภูมิอากาศประจำถิ่น
- a. ก. และ ข.
  - b. ข. และ ค.
  - c. ก. และ ค.
  - d. ก., ข. และ ค.
13. ผีเสื้องานที่บินออกจากรังไปเสาะหาน้ำหวานจากดอกไม้ เมื่อบินกลับมาที่รังได้สื่อสารให้ผีเสื้องานตัวอื่นที่อยู่ในรังรับรู้ว่าแหล่งอาหารอยู่ในระยะทางไกลด้วยการบินในรูปแบบใด และถ้าแหล่งอาหารอยู่ในระยะทางไกลด้วยการบินในรูปแบบใด ตามลำดับ
- a. Round Dance, Round Dance
  - b. Waggle Dance, Waggle Dance
  - c. Round Dance, Waggle Dance
  - d. Waggle Dance, Round Dance
14. พฤติกรรมเล่น (Play Behavior) ของสัตว์ในระยะวัยรุ่นพบในลูกของสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนมหลายชนิด พฤติกรรมเล่นนี้จะต้องมีลักษณะ คือข้อใด
- ก. ไม่มีวัตถุประสงค์จำเพาะ และเป็นพฤติกรรมไม่จริงจัง
  - ข. มีพฤติกรรมหลายแบบอย่างปะปนกัน
  - ค. ไม่เกิดความเคยชิน และไม่เกิดการล้า
- a. ก. และ ข.
  - b. ข. และ ค.
  - c. ก. และ ค.
  - d. ก., ข. และ ค.
15. พีระมิดทางนิเวศวิทยาแบบใด ที่ไม่มีโอกาสหวักลับ
- a. พีระมิดจำนวน
  - b. พีระมิดมวลชีวมวล
  - c. พีระมิดพลังงาน
  - d. พีระมิดอายุ



16. การที่สาหร่ายสีเขียว *Chorella* ผลิตสารที่ไปยับยั้งการเจริญเติบโตของไดอะตอม *Nitzschia* จัดเป็นความสัมพันธ์ของประชากรต่างชนิดกันแบบใด
- Alleopathy
  - Competition
  - Antibiosis
  - Amensalism
17. หน้าที่หลักของ Contractile Vacuole คือข้อใด
- กำจัดของเสีย
  - เป็นฟองอากาศ ทำให้ลอยตัวได้
  - ฉีกน้ำทิ้ง
  - รักษาสมดุลของน้ำภายในเซลล์
18. ข้อใดกล่าว**ไม่ถูกต้อง**
- ความน่าจะเป็นของการเกิดครอสซิงโอเวอร์ระหว่างยีนสองยีนที่อยู่บนโครโมโซมแท่งเดียวกันเพิ่มสูงขึ้นหากยีนทั้งสองอยู่ใกล้ชิดกัน
  - ยีนส่วนใหญ่ที่กำหนดลักษณะของมนุษย์พบบนออโตโซม
  - อัลลีล หมายถึง รูปแบบในระดับโมเลกุลที่แตกต่างกันของยีน
  - สิ่งมีชีวิตที่เป็นเฮเทอโรไซโกตมียีนอยู่เป็นคู่อัลลีลที่ต่างกัน
19. ข้อใดกล่าว**ไม่ถูกต้อง**เกี่ยวกับ Genetic Code
- Triplet Code บางตัวถอดรหัสเป็น Amino Acid มากกว่าหนึ่งชนิด
  - Triplet Code 61 ตัว ถอดรหัสได้ Amino Acid 20 ชนิด
  - Triplet Code บางตัวไม่ถอดรหัสเป็น Amino Acid ชนิดใดเลย
  - พบ Triplet Code ที่เป็น Start Codon ณ ตำแหน่งเริ่มต้นบนสาย mRNA
20. ข้อใดกล่าว**ถูกต้อง**เกี่ยวกับไรโบโซม
- ไรโบโซมจับกันเองอย่างแน่นหนาไม่สามารถแยกออกจากกันได้
  - ประกอบด้วย DNA, RNA และ Protein
  - เป็นส่วนประกอบสำคัญในกระบวนการ Transcription
  - อยู่เป็นอิสระใน Cytoplasm หรือเกาะบน Membrane
21. ข้อใด**ไม่ใช่**หน้าที่ของระบบน้ำเหลือง
- รักษาสมดุลของน้ำและแร่ธาตุภายในร่างกาย
  - ขนส่งกรดอะมิโนที่ประกอบด้วยคาร์บอนอะตอมตั้งแต่ 12 อะตอมขึ้นไป
  - เป็นทางให้ของเหลวระหว่างเซลล์ ที่เคลื่อนที่เข้าสู่หลอดเลือดฝอยไม่หมด สามารถไหลกลับเข้าสู่ระบบหมุนเวียนได้
  - ผลิตลิมโฟไซต์



22. ข้อใดกล่าว**ไม่ถูกต้อง**เกี่ยวกับอวัยวะที่ใช้ในการแลกเปลี่ยนแก๊สของสัตว์
- ปปลิงทะเลใช้เรสไพราทอรีทรี
  - แมงดาทะเลใช้ Book Lung
  - หอยฝาเดียว, หมึก และกุ้งใช้เหงือก
  - ไส้เดือนดินใช้ผิวหนัง
23.  $\text{CO}_2$  ในเลือดส่วนใหญ่ถูกขนส่งในรูปใด
- ละลายกับน้ำในพลาสมา
  - จับกับฮีโมโกลบิน
  - $\text{HCO}_3^-$  ในเม็ดเลือดแดง
  - $\text{HCO}_3^-$  ในพลาสมา
24. ข้อใด**ไม่ใช่**ลักษณะร่วมของสัตว์ในไฟลัมคอร์ดาตา
- โนโตคอร์ด
  - ช่องเหงือกที่คอคอย
  - กระดูกสันหลัง
  - เส้นประสาททรวงด้านหลัง
25. (ก), (ข), (ค) และ (ง) ควรจะเป็นสัตว์อะไร เรียงตามลำดับ



- ดาวทะเล, แมงมุม, เทา และจิ้งจั่น
- กัลปังหา, ปลิงควาย, กุ้ง และแมลงดานา
- ไฮดรา, ตัวตืด, เห็บ และผีเสื้อ
- ปลานาเรีย, ปลิงทะเล, ปู และแมลงเม่า





26. กลุ่มสิ่งมีชีวิตในข้อใดมีการปฏิสนธิซ้อน (Double Fertilization)

- ก. สาหร่ายทางกระจก
- ข. สาหร่ายข้าวเหนียว
- ค. สาหร่ายไฟ
- ง. สาหร่ายเท้าน้ำ

- a. ก. และ ข.
- b. ข. และ ค.
- c. ก. และ ค.
- d. ก., ข. และ ค.

27. จากตารางการเปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างพืช  $C_3$  กับ พืช  $C_4$  ข้อใดถูกต้อง

	พืช $C_3$	พืช $C_4$
ก.	มีอัตราการเจริญเติบโตและอัตราการสังเคราะห์แสงต่ำกว่าพืช $C_4$	มีอัตราการเจริญเติบโตและอัตราการสังเคราะห์แสงสูงกว่าพืช $C_3$
ข.	มีการตรึง $CO_2$ จากบรรยากาศที่เมโซฟิลล์เซลล์	มีการตรึง $CO_2$ จากบรรยากาศที่เมโซฟิลล์เซลล์และบันเดิลชีทเซลล์
ค.	ไม่มีบันเดิลชีทเซลล์	มีบันเดิลชีทเซลล์

- a. ก.
- b. ข.
- c. ก. และ ข.
- d. ก. และ ค.

28. ถ้าภายในเซลล์มีแรงดันออสโมติกน้อยกว่าสารละลายภายนอกเซลล์ จะเกิดเหตุการณ์นี้ในข้อใด

- a. เซลล์เต่ง ถ้าเป็นเซลล์สัตว์จะแตกได้
- b. เซลล์เต่ง ถ้าเป็นเซลล์พืชจะเกิดกระบวนการพลาสโมลISIS
- c. เซลล์เหี่ยว ถ้าเป็นเซลล์พืชจะเห็นเยื่อหุ้มเซลล์แยกตัวจากผนังเซลล์
- d. เซลล์เหี่ยว ถ้าเป็นเซลล์เม็ดเลือดแดงสัตว์ เกิดฮีโมไลซิสได้

29. การนำคอเลสเตอรอลเข้าสู่เซลล์โดยใช้กระบวนการใด

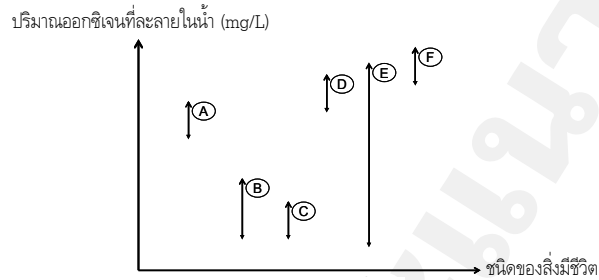
- a. Receptor Mediated Endocytosis
- b. Pinocytosis
- c. Phagocytosis
- d. Facilitated Diffusion



## 30. ข้อใดไม่ถูกต้อง

- อะไมโลเพคติน มี Glycosidic Linkage แบบ  $\alpha$  (1, 6)
- ไกลโคเจน มีขนาดและการแตกกิ่งก้านของโมเลกุลมากกว่าอะไมโลเพคติน
- อะไมโลส และไกลโคเจน ประกอบด้วยน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวต่างชนิดกัน
- แป้ง และเซลลูโลสมีชนิดของ Glycosidic Linkage แตกต่างกัน

## 31. จากกราฟ ถ้าน้ำในแหล่งน้ำนี้เน่าเสีย ปริมาณออกซิเจนในน้ำลดลง สิ่งมีชีวิตใดที่จะสามารถดำรงชีวิตอยู่ได้



- A และ B
  - B, C และ E
  - F
  - C และ D
32. ก มีหมู่เลือด A, Rh<sup>-</sup> ต้องการขอเลือดจากเพื่อน เพราะถูกแทงจนร่างกายเสียเลือดไปมาก ถ้าเขารับเลือดเป็นครั้งแรกของชีวิต เขาควรจะรับเลือดจากใครดีที่สุด
- จาก ข หมู่เลือด B, Rh<sup>-</sup>
  - จาก ค หมู่เลือด AB, Rh<sup>-</sup>
  - จาก ง หมู่เลือด O, Rh<sup>-</sup>
  - จาก จ หมู่เลือด A, Rh<sup>+</sup>
33. สารในข้อใดเป็นสารตั้งต้นในการตรึงคาร์บอนไดออกไซด์ของพืช C<sub>4</sub>
- ก. RuBP
  - ข. PEP
  - ค. OAA
  - ง. PGA
- ก. และ ข.
  - ข. และ ค.
  - ก. และ ค.
  - ข. และ ง.



34. ข้อใดเป็นลักษณะของเฟิน
- ก. ใบอ่อนม้วนงอ
  - ข. สปอโรไฟต์มีอายุยืนนานกว่าแกมีโทไฟต์
  - ค. ต้นแกมีโทไฟต์สร้างสปอร์โดยการแบ่งแบบไมโอซิส
- a. ก. และ ข.
  - b. ข. และ ค.
  - c. ก. และ ค.
  - d. ก., ข. และ ค.
35. การผลิตสารในข้อใดที่ต้องอาศัยการทำงานร่วมกันระหว่างระบบแสง I (PSI) และ ระบบแสง II (PSII)
- ก. NADPH                      ข. ATP                      ค. O<sub>2</sub>
- a. ก.
  - b. ก. และ ข.
  - c. ข. และ ค.
  - d. ก., ข. และ ค.
36. ถ้าลำดับเบสของ Anticodon เป็น 5'...GCGAAUCCGAAG...3' อยากรหาว่าลำดับเบสของสาย DNA ต้นแบบคือข้อใด
- a. 5'...CAAGCCTAAGCG...5'
  - b. 3'...GAAGCCTAAGCG...5'
  - c. 3'...GTTCGGATTCGC...5'
  - d. 3'...CAAGCCTAAGCG...5'
37. ในวัฏจักรชีวิตของมอส ไฮโกต คือระยะใด
- a. Gametophyte (n)
  - b. Gametophyte (2n)
  - c. Sporophyte (n)
  - d. Sporophyte (2n)
38. ในกระบวนการสร้างเซลล์สืบพันธุ์ในพืชมีดอกต่างๆ ไป ข้อใดกล่าวถูกต้อง
- a. Megaspore Mother Cell มี หลายเซลล์ในแต่ละ Ovule
  - b. จากกระบวนการ Megagametogenesis จะได้ Embryo sac
  - c. จากกระบวนการ Megagametogenesis พบว่า Megaspore จะมี Mitosis 2 ครั้ง
  - d. จากกระบวนการ Megasporogenesis จะได้ 4 Megaspore ที่ Function หมด
39. ข้อใดกล่าวถูกต้อง
- a. Gibberellins พบเฉพาะในเมล็ดข้าว
  - b. Cytokinins ยับยั้งการเจริญของตาบริเวณยอด
  - c. Auxin ยับยั้งการเจริญของตาต้นข้าง
  - d. Ethylene ไม่ใช่ฮอร์โมน



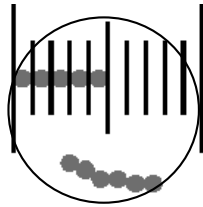
## 40. ข้อใดกล่าวไม่ถูกต้อง

- พบ Abscisic Acid ในส่วนปลายราก
- พบ Zeatin ใน Endosperm ของเมล็ดข้าวโพด
- พบ Abscission Layer ที่ฐานของก้านใบ
- พบ Auxin ในส่วนปลายรากมาก

## วัดด้านตักยภาพ

## ข้อ 41-42 (ข้อละ 3 คะแนน)

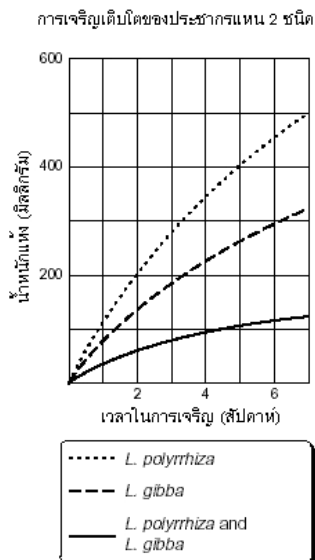
41.



จากภาพ ถ้ากำลังขยายของเลนส์วัตถุที่กำลังส่องนี้ พบว่า 20 ช่อง Ocular Micrometer ตรงกันพอดีกับ 5 ช่อง Stage Micrometer จงคำนวณว่า วัตถุที่ส่องนี้จะมีขนาดกี่ไมครอน ( $\mu\text{m}$ ) (1 ช่อง Stage Micrometer = 0.01 mm)

- 2.5  $\mu\text{m}$
- 12.5  $\mu\text{m}$
- 25  $\mu\text{m}$
- 50  $\mu\text{m}$

42.

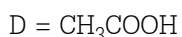
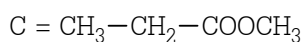
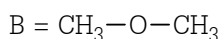
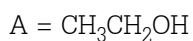


จากกราฟแสดงการเจริญเติบโตของแทน 2 ชนิด เมื่อแต่ละชนิดอยู่แยกกันและเมื่อ 2 ชนิดอยู่ด้วยกัน นักเรียนคิดว่าเพราะเหตุใดการเจริญเติบโตของแทนทั้ง 2 ชนิดจึงลดลงเมื่ออยู่ด้วยกัน

- มีพืชชนิดอื่นเจริญเติบโตได้ดีกว่าแทนทั้ง 2 ชนิดนี้
- มีธาตุอาหารไม่เพียงพอสำหรับแทนทั้ง 2 ชนิด
- แทนทั้ง 2 ชนิดถูกกินโดยสิ่งมีชีวิตอื่น
- แทนทั้ง 2 ชนิดเกิดการแก่งแย่งทรัพยากรกัน

**ส่วนที่ 2 เติม จำนวน 35 ข้อ****วัดด้านเนื้อหา****ข้อ 43-74 (ข้อละ 2.5 คะแนน)**

43. สารประกอบ A, B, C และ D มีสูตรโครงสร้างดังนี้



สารทั้งสี่อยู่ในตัวทำละลาย เมื่อสกัดสารละลายผสมดังกล่าวด้วยสารละลาย  $\text{NaHCO}_3$  หรือ  $\text{NaOH}$  ผลการสกัดควรเป็นอย่างไร

	ตัวทำละลายที่ใช้สกัด	สารที่พบในชั้นตัวทำละลายอินทรีย์	สารที่พบในชั้นน้ำ
a.	$\text{NaOH}$	D	A, B, C
b.	$\text{NaOH}$	B, C	A, D
c.	$\text{NaHCO}_3$	A, B, C	D
d.	$\text{NaHCO}_3$	C	A, B, D

44. มวลของธาตุ A 1 อะตอม มีค่าเท่ากับ x กรัม แต่มวลอะตอมของธาตุ A มีค่า y ถ้ามวลอะตอมของธาตุ B มีค่าเท่ากับ z มวลธาตุ B 1 อะตอมหนักกี่กรัม

a.  $\frac{xz}{y}$

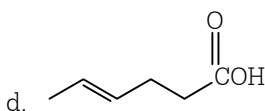
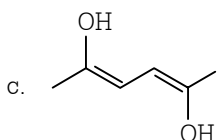
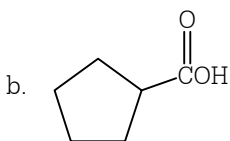
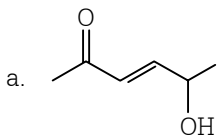
b.  $\frac{xy}{z}$

c.  $\frac{y}{xz}$

d.  $\frac{x}{yz}$

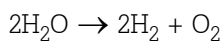


45. สารชนิดหนึ่งมีสูตรโครงสร้างเป็น  $C_6H_{10}O_2$  เมื่อทำปฏิกิริยากับ  $Br_2$  พบว่าเกิดปฏิกิริยาในที่สว่างแต่ไม่เกิดในที่มืด และเมื่อเติม  $NaHCO_3$  จะเกิดแก๊สขึ้น สารชนิดนี้มีสูตรโครงสร้างเป็นอย่างไร



46. สาร X 5 กรัม ละลายในเบนซีน 20 กรัม สารละลายเดือดที่อุณหภูมิ  $83.1^\circ C$  จุดเดือดของ X และเบนซีนเท่ากับ  $300^\circ C$  และ  $80.1^\circ C$  ตามลำดับ ถ้าค่าคงที่จุดเดือดที่สูงขึ้นของเบนซีนเท่ากับ  $2.53^\circ C$  X มีมวลโมเลกุลเท่าใด
- 99
  - 198
  - 396
  - 404

47. ถ้าแยกสารละลายกรด  $H_2SO_4$  เจือจางด้วยกระแสไฟฟ้า จะได้แก๊ส  $H_2$  และ  $O_2$  ดังสมการ



จากการทดลอง เก็บแก๊สทั้งสองไว้จนได้แก๊ส  $H_2$   $182 \text{ cm}^3$  ที่ STP ถ้าถ่ายแก๊สทั้งหมดใส่ขวดแก้วสุญญากาศที่มีความจุ  $2 \text{ dm}^3$  ที่อุณหภูมิ  $27^\circ C$  ความดันของแก๊สในขวดแก้วขณะนี้เป็นกี่บรรยากาศ

- $1.35 \times 10^{-2}$
- 0.1
- 0.15
- 1.2



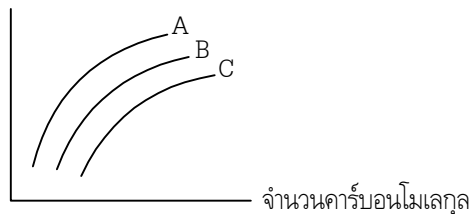
48. สารละลายกรด HA เข้มข้น  $0.1 \text{ mol/dm}^3$  แยกตัว 17% ถ้ากรด HA แยกตัวลดลงมาเหลือ 12% จงหาความเข้มข้นของ HA ในหน่วยโมลต่อลูกบาศก์เดซิเมตร
- 0.28
  - 0.20
  - 0.14
  - 0.07
49. ข้อความใดต่อไปนี้กล่าวผิดเกี่ยวกับธาตุที่มีสัญลักษณ์นิวเคลียร์  ${}_{11}\text{X}$
- X ทำปฏิกิริยากับ Cl จะได้สูตรเป็น XCl
  - ออกไซด์ของ X เปลี่ยนสีกระดาษลิตมัส จากแดงเป็นน้ำเงิน
  - X สามารถนำไฟฟ้าได้
  - เมื่อใส่ X ลงไปในน้ำ จะได้ แก๊ส  $\text{O}_2$  เกิดขึ้น
50. สมบัติบางประการของกรดไขมันเป็นดังนี้

กรดไขมัน	จุดหลอมเหลว ( $^{\circ}\text{C}$ )	จำนวนคาร์บอน
A	63	16
B	-1	16
C	70	18
D	-5	18

กรดไขมันชนิดใดที่สามารถทำปฏิกิริยากับ  $\text{Br}_2$  ใน  $\text{CCl}_4$  ได้บ้าง

- A และ B
  - B และ C
  - B และ D
  - A และ D
51. สาร A, B และ C เป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนซึ่งประกอบไปด้วย Alkane, Alkene และ Alkyne ที่มีจุดเดือด จุดหลอมเหลวแตกต่างกันดังรูป ข้อใดสรุปถูกต้อง

จุดเดือด/จุดหลอมเหลว ( $^{\circ}\text{C}$ )



- A คือ Alkane สามารถทำปฏิกิริยากับ  $\text{KMnO}_4$  ได้
- A คือ Alkene สามารถทำปฏิกิริยากับ  $\text{KMnO}_4$  ได้
- B คือ Alkyne สามารถทำปฏิกิริยากับ  $\text{Br}_2/\text{CCl}_4$  ได้
- C คือ Alkene สามารถทำปฏิกิริยากับ  $\text{KMnO}_4$  ได้



52. จากปฏิกิริยา  $2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{S}_2(\text{g})$  เมื่อถึงสมดุลจะมี  $\text{H}_2\text{S}$  2.0 โมล  $\text{H}_2$  0.4 โมล และ  $\text{S}_2$  1.6 โมล ในภาชนะขนาด  $2 \text{ dm}^3$  ค่าคงที่สมดุลของปฏิกิริยานี้เท่ากับเท่าใด
- 0.006
  - 0.008
  - 0.032
  - 0.056
53. ในปฏิกิริยา  $\text{A}(\text{g}) + \text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g})$  ถ้า  $\text{A} = 3 \text{ mol}$  และ  $\text{B} = 1 \text{ mol}$  ผสมกันในภาชนะ  $1 \text{ dm}^3$  เมื่อปล่อยให้ปฏิกิริยาเข้าสู่ภาวะสมดุลจะมี  $\text{C} = 0.5 \text{ mol}$  ค่าคงที่สมดุลของปฏิกิริยานี้มีค่าเท่าใด
- 0.10
  - 0.11
  - 0.12
  - 0.13

จงใช้ข้อมูลต่อไปนี้ในการตอบคำถามในข้อ 54-55

ผลการทดลอง ปฏิกิริยา  $2\text{A} + \text{B} \rightarrow 3\text{C}$  ที่  $25^\circ\text{C}$  เป็นดังนี้

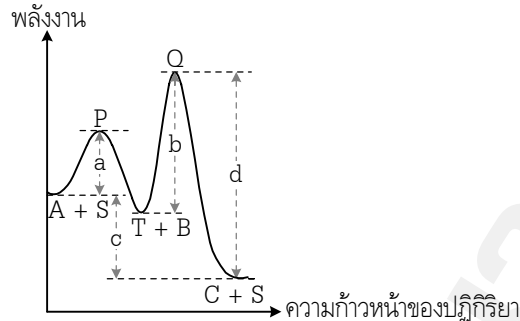
การทดลองที่	[A] (mol/l)	[B] (mol/l)	อัตราเร็ว (mol/l · s)
1	0.10	0.10	$2.0 \times 10^{-3}$
2	0.15	0.30	$2.7 \times 10^{-2}$
3	0.10	0.20	$8.0 \times 10^{-3}$

54. กฎอัตราของปฏิกิริยานี้ จะเป็นดังข้อใด
- $R = k [\text{A}][\text{B}]$
  - $R = k [\text{A}]^2[\text{B}]$
  - $R = k [\text{A}][\text{B}]^2$
  - $R = k [\text{A}]^2[\text{B}]^2$
55. เมื่อ  $[\text{A}] = 0.3$  และ  $[\text{B}] = 0.2$  อัตราเร็วในขณะเกิดสาร C จะมีค่าเท่าใด
- $2.4 \times 10^{-2}$
  - $1.2 \times 10^{-2}$
  - $2.4 \times 10^{-3}$
  - $1.8 \times 10^{-3}$
56. ถ้าสารตัวอย่าง A, B และ C เป็นกรด  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  และ  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ตามลำดับ อยากทราบว่าเมื่อเติม  $\text{Mg}(\text{s})$  ลงไปใน A, B และ C จะได้แก๊สชนิดใดเกิดขึ้น
- A เกิดแก๊ส  $\text{H}_2$
  - B เกิดแก๊ส  $\text{CO}_2$
  - C เกิดแก๊ส  $\text{O}_2$
  - C เกิดไอน้ำ





57. ปฏิกิริยา  $A + B \rightarrow C$  เกิดขึ้นหลายขั้นตอนโดยมีการดำเนินไปของปฏิกิริยาเป็นดังนี้



ข้อใดถูกต้องที่สุด

- ปฏิกิริยานี้เป็นแบบดูดความร้อน
  - ขั้นกำหนดอัตรา คือ  $A + S \rightarrow T + B$
  - พลังงานที่มีการคายออกมาเพื่อเกิดเป็นผลิตภัณฑ์ คือ  $d - b$
  - การเติมตัวเร่งปฏิกิริยาจะทำให้ค่า  $b$  มีค่าลดลง
58. ปฏิกิริยา  $A(g) \rightleftharpoons B(g) + C(g)$  มี  $\Delta H = 113 \text{ kJ}$  เมื่ออยู่ในภาวะสมดุลความเข้มข้นของ A มีค่าเท่ากับ  $0.3 \text{ mol/dm}^3$  จากนั้นรบกวนระบบด้วยการเติม A เมื่อเข้าสู่ภาวะสมดุลใหม่ ความเข้มข้นของ A เท่ากับ  $4.8 \text{ mol/dm}^3$  จากข้อมูลดังกล่าว ข้อใดสรุปถูกต้อง
- ค่าคงที่สมดุลมีการเปลี่ยนแปลง
  - อุณหภูมิของระบบไม่เปลี่ยนแปลง
  - ความเข้มข้นของ B เพิ่มขึ้น 4 เท่า เมื่อเทียบกับภาวะสมดุลเดิม
  - ปฏิกิริยานี้เป็นปฏิกิริยาคายความร้อน

59.

สาร	จุดเดือด ( $^{\circ}\text{C}$ )	การละลายน้ำ
A	65	ดี
B	90	ไม่ละลาย
C	150	ดี
D	160	ไม่ละลาย

จากข้อมูลในตาราง สารใดสามารถถูกแยกออกจากสารผสมโดยวิธีกลั่นด้วยไอน้ำได้ง่ายที่สุด

- A
- B
- C
- D

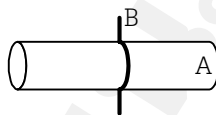




60. จากปฏิกิริยา  $2A \rightarrow 3B$  ถ้าความเข้มข้นของ A ลดลงจาก 0.475 M เป็น 0.425 M ในช่วงเวลา 1.50 นาที จงคำนวณอัตราการเกิดสาร B
- $8.4 \times 10^{-4}$  M/s
  - $7.11 \times 10^{-4}$  M/s
  - $1.59 \times 10^{-4}$  M/s
  - $1.04 \times 10^{-4}$  M/s

61. โลหะชนิดใด เมื่อนำมาใช้เป็นท่อระบายน้ำในโรงงานอุตสาหกรรมแล้วทำให้เกิดการสะสมไอออนของโลหะในสิ่งแวดล้อมน้อยที่สุด
- แมงกานีส
  - สังกะสี
  - ทองแดง
  - ตะกั่ว

62. การป้องกันการฟุกร้อนของท่อเหล็กใต้ดิน ทำโดยการต่อท่อเหล็ก (A) เข้ากับสารชนิดอื่น (B) ดังรูป

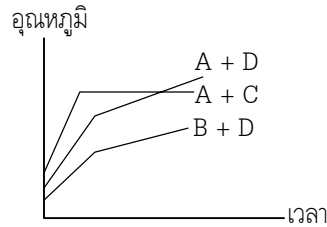


ข้อใดถูกต้อง

- ผ่านไประยะหนึ่ง B จะมีมวลเพิ่มขึ้น
  - B เป็นตัวรีดิวซ์ที่ยากกว่า A
  - B ให้อิเล็กตรอนง่ายกว่า A ดังนั้น B จึงทำหน้าที่เป็น แอโนดในเซลล์อิเล็กโทรไลซิส
  - A เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน
63. ที่อุณหภูมิและความดันค่าหนึ่ง พบว่า  $\text{CH}_4$  12 กรัม มีปริมาตร  $24 \text{ dm}^3$  ถ้าใช้  $\text{CO}_2$  22 กรัม ที่อุณหภูมิและความดันเดียวกัน จะมีปริมาตรกี่ลิตร
- 12
  - 16
  - 32
  - 44
64. พลังงานที่ใช้ในการทำให้อิเล็กตรอนหลุดออกจากโลหะเงินเท่ากับ  $6 \times 10^{-19}$  J ถ้าให้แสงที่มีความยาวคลื่น 30 nm อิเล็กตรอนในโลหะเงินจะหลุดออกและมีพลังงานเหลืออยู่เท่าไร
- $3.3 \times 10^{-17}$  J
  - $6 \times 10^{-18}$  J
  - $66 \times 10^{-19}$  J
  - $6 \times 10^{-19}$  J

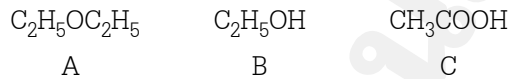


65. A, B, C และ D เป็นของเหลวเนื้อเดียวกัน สีไม่มีสี เมื่อนำของผสมในอัตราส่วน 1 : 1 ซึ่งรวมเป็นเนื้อเดียวกันของ A กับ C, A กับ D และ B กับ D ไปกลั่น แล้วหาความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิกับเวลา ได้ผลดังกราฟ



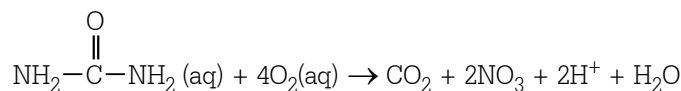
ข้อความต่อไปนี้ ข้อใดจะสรุปผิด

- A และ C เป็นสารบริสุทธิ์ ต่างชนิดกัน
  - B และ C เป็นสารบริสุทธิ์ ต่างชนิดกัน
  - A และ D เป็นสารบริสุทธิ์ ต่างชนิดกัน
  - A และ B เป็นสารบริสุทธิ์ ต่างชนิดกัน
66. นำสารละลายที่ประกอบไปด้วย A, B และ C มาแยกด้วยวิธีโครมาโทกราฟี โดยใช้เฮกเซนเป็นตัวทำละลาย



ข้อใดเรียงลำดับอัตราการเคลื่อนที่ของสารข้างต้นถูกต้อง

- $C > A > B$
  - $C > B > A$
  - $A > B > C$
  - $A > C > B$
67. กรดทุกชนิดมีความเข้มข้นเท่ากัน แต่มีค่าคงที่สมดุลของกรด ( $K_a$ ) เป็นดังนี้  
 $\text{HF} > \text{HNO}_2 > \text{CH}_3\text{COOH} > \text{H}_2\text{CO}_3$  ข้อใดเรียงลำดับ pH ของกรดของสารจากต่ำไปสูงได้ถูกต้อง
- $\text{CH}_3\text{COOH} \text{ HNO}_2 \text{ H}_2\text{CO}_3 \text{ HF}$
  - $\text{H}_2\text{CO}_3 \text{ CH}_3\text{COOH} \text{ HNO}_2 \text{ HF}$
  - $\text{HNO}_2 \text{ CH}_3\text{COOH} \text{ HF} \text{ H}_2\text{CO}_3$
  - $\text{HF} \text{ HNO}_2 \text{ CH}_3\text{COOH} \text{ H}_2\text{CO}_3$
68. ในน้ำทิ้งจากโรงงานผลิตปุ๋ยทุกๆ 100 ลิตร จะมียูเรียละลายอยู่ 6 กรัม และยูเรียทำปฏิกิริยากับออกซิเจน ดังสมการ



น้ำดังกล่าวจะมีค่า BOD ที่มีลิกรัมต่อลิตร

- 32
- 60
- 64
- 128



69. เมื่อละลาย  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  15.0 กรัม ในตัวทำละลาย 0.200 กิโลกรัม ทำให้จุดเยือกแข็งของตัวทำละลายลดลง  $3.4^\circ\text{C}$  อยากรทราบว่า ถ้าตัวทำละลายมี  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  ละลายอยู่ 15% โดยมวล จะทำให้จุดเยือกแข็งลดลงกี่  $^\circ\text{C}$  เมื่อจุดเยือกแข็งของตัวทำละลายเท่ากับ  $10^\circ\text{C}$
- 2.0
  - 2.7
  - 7.3
  - 8.0
70. ของเหลวชนิดหนึ่งมีลักษณะใส ไม่มีสี มีกลิ่นหอม อยู่ในขวดซึ่งติดฉลากว่าเป็น  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (จุดเดือด =  $78.3^\circ\text{C}$ ) แต่มีข้อสงสัยว่าอาจจะมี  $\text{CH}_3\text{OH}$  (จุดเดือด =  $64.5^\circ\text{C}$ ) ปนอยู่ด้วย วิธีการใดต่อไปนี้อาจใช้ในการทดสอบและแยกทั้งสองออกจากกันได้
- การหาจุดเดือด
  - การกลั่น
  - การกลั่นลำดับส่วน
  - การกลั่นด้วยไอน้ำ
  - การสกัดด้วยอะซิโตน
- ก. และ ข.
  - ก. และ ค.
  - ง. และ จ.
  - ก., ข. และ จ.
71. จากผลการทดสอบสารอินทรีย์ 4 ชนิด ได้ผลดังตาราง

สารอินทรีย์ \ สารทดสอบ	$\text{H}_2\text{SO}_4$	Na	$\text{Br}_2/\text{H}_2\text{O}$	
			ที่มืด	ที่สว่าง
A	✓	✗	✓	✓
B	✗	✓	✗	✗
C	✗	✗	✓	✓
D	✗	✗	✗	✓

สาร A, B, C และ D ในข้อใดเป็นไปได้

	A	B	C	D
a.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	$\text{C}_6\text{H}_{14}$
b.	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{COOC}_2\text{H}_5$	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_{12}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$
c.	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{C}_2\text{H}_5-\text{O}-\text{CH}_3$	$\text{C}_5\text{H}_{12}$
d.	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{COOC}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	$\text{C}_5\text{H}_{10}$	$\text{C}_3\text{H}_7-\text{O}-\text{CH}_3$



72. กระบวนการผลิตแอมโมเนีย  $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$  พบว่าเป็นปฏิกิริยาที่ผันกลับได้และมีพลังงานสุทธิของปฏิกิริยาเป็นลบ ถ้าต้องการที่จะเพิ่มปริมาณของผลิตภัณฑ์ ข้อใดต่อไปนี้ถูกต้อง
- ก. เพิ่มความดัน  
ข. เพิ่มปริมาตรของถังผลิต  
ค. เพิ่มความเข้มข้นของ  $\text{NH}_3$   
ง. ลดอุณหภูมิ  
จ. ใส่ตัวเร่งปฏิกิริยา  
ฉ. ลดความเข้มข้นของแก๊ส  $\text{H}_2$
- a. ก., ค. และ จ.  
b. ก. และ ง.  
c. ข. และ ฉ.  
d. ข., ค. และ จ.
73. ในการทดสอบสาร A, B และ C ได้ผลดังนี้  
สาร A ทำปฏิกิริยากับ  $\text{CuSO}_4/\text{NaOH}$  ได้สารสีม่วงน้ำเงิน  
สาร B ทำปฏิกิริยากับสารละลายเบนเดกิตต์ ได้ตะกอนสีแดงอิฐ  
สาร C ทำปฏิกิริยากับสารละลายไอโอดีน ไม่เปลี่ยนแปลง  
สาร A, B และ C น่าจะเป็นสารใด ตามลำดับ
- a. โปรตีน, แป้ง และน้ำตาลทราย  
b. กรดอะมิโน, น้ำตาลทราย และไข่ขาว  
c. นมถั่วเหลือง, กลูโคส และน้ำตาลทราย  
d. ไข่ขาว, อะซีตลดีไฮด์ และแป้ง
74. เมื่อใส่เกล็ดไอโอดีนลงไปในช่วงรูปขมพูแล้วปิดจุกให้แน่น ไอโอดีนจะระเหิดกลายเป็นควันสีม่วง เมื่อควันสีม่วงมีสีเข้มคงที่แล้ว ยังคงมีเกล็ดของไอโอดีนเหลืออยู่ สมการการเปลี่ยนแปลง คือ  $\text{I}_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{I}_2(\text{g})$   
ถ้าเติมเกล็ดไอโอดีนลงไปอีกโดยที่อุณหภูมิคงที่ เมื่อถึงภาวะสมดุลใหม่ ค่าคงที่สมดุลและสีจะเปลี่ยนไปอย่างไร
- a. ค่า K เพิ่มขึ้น ความเข้มสีเพิ่มขึ้น  
b. ค่า K เท่าเดิม ความเข้มสีเพิ่มขึ้น  
c. ค่า K เท่าเดิม ความเข้มสีคงเดิม  
d. ค่า K เพิ่มขึ้น ความเข้มสีคงเดิม



## วัดด้านศักยภาพ

### ข้อ 75-77 (ข้อละ 3 คะแนน)

75. ท่อทรงกลมแห่งหนึ่ง บรรจุแก๊ส  $C_xO_y$  แก๊สนี้สามารถแพร่จากท่อจนหมดใช้เวลา 7.48 วินาที แต่ถ้าบรรจุแก๊ส  $H_2$  พบว่าจะแพร่หมดต้องใช้เวลา 2 วินาที จงพิจารณาข้อความต่อไปนี้

- สูตรโมเลกุลของ  $C_xO_y$  คือ CO
- อัตราการแพร่ของ  $H_2$  : อัตราการแพร่ของ  $C_xO_y$  คือ 1 : 3.74
- แก๊ส  $C_xO_y$  จะทำปฏิกิริยากับน้ำปูนใสแล้วทำให้น้ำปูนใสขุ่น
- มวลโมเลกุลของ  $C_xO_y$  คือ 44

ข้อใดกล่าวได้ถูกต้อง

- ก. และ ข.
- ก. และ ค.
- ค. และ ง.
- ข. และ ง.

76. จากข้อมูลต่อไปนี้

สารประกอบ	สูตรโมเลกุล	รูปร่างโมเลกุล
คลอไรด์ของ A	$ACl_2$	มุมงอ
คลอไรด์ของ B	$BCl_2$	เส้นตรง

ข้อใดต่อไปนี้กล่าวผิด

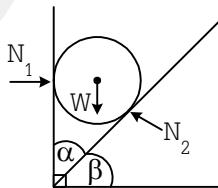
- ถ้า A และ B อยู่ในคาบที่ 2  $ACl_2$  จะเป็นกลาง ส่วน  $BCl_2$  จะเป็นกรด
- A มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 6
- $ACl_2$  เป็นโมเลกุลที่มีขั้ว ส่วน  $BCl_2$  เป็นโมเลกุลที่ไม่มีขั้ว
- A มีจำนวนอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยวมากกว่า B อยู่ 2 คู่

77. ปฏิกิริยาของการเผาเกลือแมกนีเซียมคาร์บอเนต จะได้ผลิตภัณฑ์สองชนิด คือ ออกไซด์ของแมกนีเซียม และแก๊สชนิดหนึ่ง ถ้ามีของผสมของแมกนีเซียมคาร์บอเนตกับแมกนีเซียมออกไซด์ หนักรวมกันทั้งหมด 10 กรัม เมื่อเผา จะได้แก๊สออกมา 4.4 กรัม อยากทราบว่าหลังการเผาจะมีแมกนีเซียมออกไซด์ รวมทั้งหมดกี่กรัม

- 3.2
- 4.0
- 5.6
- 8.4

**ส่วนที่ 3 ฟิสิกส์ จำนวน 30 ข้อ****วัดด้านเนื้อหา****ข้อ 78-105 (ข้อละ 3 คะแนน)**

78. เมื่อสนใจการเคลื่อนที่อย่างเสรีของวัตถุในอากาศใกล้พื้นโลก พิจารณาข้อความต่อไปนี้
- ก. วัตถุซึ่งเคลื่อนที่แบบโพรเจกไทล์มีความเร่งไม่เท่ากับวัตถุซึ่งเคลื่อนที่ในแนวตั้ง
  - ข. วัตถุที่หนักกว่ามีความเร่งมากกว่าวัตถุที่เบากว่า
  - ค. วัตถุที่กำลังเคลื่อนที่ลงมีขนาดความเร่งเท่ากับวัตถุที่กำลังเคลื่อนที่ขึ้น แต่ความเร่งมีทิศตรงข้ามกัน
- เมื่อไม่คิดผลของแรงต้านจากอากาศ มีข้อความที่ผิดกี่ข้อ
- a. 1 ข้อ
  - b. 2 ข้อ
  - c. 3 ข้อ
  - d. ไม่มีข้อความใดผิด
79. แรง  $F$  ในแนวราบทำให้วัตถุก้อนหนึ่งเคลื่อนที่บนพื้นราบฝืดด้วยความเร่ง  $a$  ถ้าเพิ่มแรงเป็นสองเท่า ความเร่งของวัตถุก้อนนี้จะเป็นเท่าใด
- a. มากกว่า  $a$  แต่น้อยกว่า  $2a$
  - b. น้อยกว่า  $a$  แต่มากกว่า  $\frac{a}{2}$
  - c. เท่ากับ  $2a$
  - d. มากกว่า  $2a$
80. ทรงกลมหนัก  $W$  วางนิ่งอยู่ในซอกระหว่างผนังและพื้นเอียงที่ลื่น ถ้า  $N_1$  และ  $N_2$  เป็นขนาดแรงที่ผนังและพื้นเอียงกระทำต่อทรงกลมดังรูป เมื่อกำหนดให้ มุม  $\alpha$  มากกว่ามุม  $\beta$  ข้อใดต่อไปนี้เป็นข้อที่ถูกต้อง

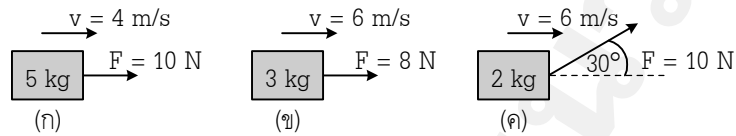


- a.  $W > N_2$
- b.  $W = N_2$
- c.  $N_1 > W$
- d.  $N_1 < W$



81. ถ้าขว้างวัตถุก้อนหนึ่งลงจากที่สูงด้วยอัตราเร็ว  $v_0$  พบว่าวัตถุจะตกกระทบพื้นด้วยอัตราเร็ว  $2v_0$  จงหาว่าถ้าเพิ่มอัตราเร็วเริ่มต้นเป็น  $2v_0$  วัตถุจะกระทบพื้นด้วยอัตราเร็วเท่าใด
- $\sqrt{5} v_0$
  - $\sqrt{7} v_0$
  - $3v_0$
  - $4v_0$

82.



จากการเคลื่อนที่ของวัตถุตามรูป (ก), (ข) และ (ค) เมื่อเรียงลำดับกำลังเนื่องจากแรง  $F$  จากน้อยไปมากจะได้ตามข้อใด

- (ก), (ข) และ (ค)
  - (ค), (ข) และ (ก)
  - (ข), (ก) และ (ค)
  - (ค), (ก) และ (ข)
83. วัตถุมวล  $m$  ไถลบนพื้นลื่นเข้าชนวัตถุมวล  $2m$  ที่อยู่นิ่งด้วยอัตราเร็ว  $v_0$  หลังชนมวล  $m$  สะท้อนกลับตรงข้ามด้วยอัตราเร็ว  $\frac{v_0}{3}$  หลังชนวัตถุมวล  $2m$  มีอัตราเร็วเท่าใด และการชนเป็นแบบยืดหยุ่นหรือไม่ยืดหยุ่น
- $\frac{v_0}{3}$  เป็นแบบยืดหยุ่น
  - $\frac{v_0}{3}$  เป็นแบบไม่ยืดหยุ่น
  - $\frac{2v_0}{3}$  เป็นแบบยืดหยุ่น
  - $\frac{2v_0}{3}$  เป็นแบบไม่ยืดหยุ่น

84. พิจารณาวัตถุมวล 2 kg กำลังเคลื่อนที่เป็นวงกลมรัศมี 2m ด้วยอัตราเร็วคงตัว 4 m/s

- วัตถุมีความเร่งไม่คงตัว
- ขนาดของอัตราเร่งการเปลี่ยนแปลงความเร็วของวัตถุเท่ากับ  $8 \text{ m/s}^2$
- ขนาดของแรงลัพธ์ที่กระทำต่อวัตถุเท่ากับ 16 N

มีข้อความที่ถูกต้องกี่ข้อ

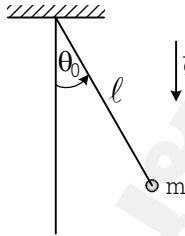
- 1 ข้อ
- 2 ข้อ
- 3 ข้อ
- ไม่มีข้อความใดถูกต้อง





85. ยิงวัตถุขึ้นจากพื้นด้วยความเร็วต้น  $v_0$  ทิศทางทำมุม  $\theta$  กับพื้น พบว่าวัตถุอยู่ในอากาศได้นาน 2 s และไปตกไกลจากจุดเริ่มต้น 10 m ค่า  $v_0$  และ  $\theta$  เป็นเท่าใด (กำหนดให้  $g \approx 10 \text{ m/s}^2$ )
- 5 m/s และ  $45^\circ$
  - 10 m/s และ  $60^\circ$
  - $5\sqrt{5}$  m/s และ  $\arctan 2$
  - 15 m/s และ  $\arctan 2$

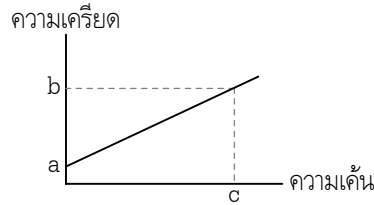
86. ลูกตุ้มอย่างง่ายมีสายยาว  $l$  และมวล  $m$  ถูกปล่อยให้เริ่มแกว่งในสนามโน้มถ่วง  $g$  จากมุมเริ่มต้น  $\theta_0$  เล็กๆ ดังรูป ข้อใดเป็นค่าของมุม  $\theta$  ที่สายลูกตุ้มทำกับแนวดิ่งที่เวลา  $t$  ใดๆ หลังปล่อย (กำหนดให้มุมที่วัดไปทางด้านขวามือเป็นบวก)



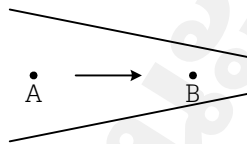
- $\theta = \theta_0 \sin\left(\sqrt{\frac{l}{g}}t\right)$
  - $\theta = -\theta_0 \sin\left(\sqrt{\frac{g}{l}}t\right)$
  - $\theta = \theta_0 \cos\left(\sqrt{\frac{l}{g}}t\right)$
  - $\theta = \theta_0 \cos\left(\sqrt{\frac{g}{l}}t\right)$
87. รถยนต์คันหนึ่งกำลังเคลื่อนที่บนถนนราบตรงไปทางทิศตะวันออก ในช่วงหนึ่งรถกำลังเคลื่อนที่ช้าลง ความเร่งเชิงมุมของล้อรถรอบแกนของล้ออยู่ในทิศใด
- ทิศตะวันออก
  - ทิศตะวันตก
  - ทิศเหนือ
  - ทิศใต้



88. ในการทดลองวัดค่ามอดูลัสของยังของลวดโลหะเส้นหนึ่งได้ความสัมพันธ์ระหว่างความเค้นและความเครียดดังกราฟ จากข้อมูลนี้จะได้มอดูลัสของยังเท่าใด



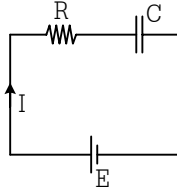
- a.  $b/c$   
 b.  $c/b$   
 c.  $(b - a)/c$   
 d.  $c/(b - a)$
89. ของเหลวอุดมคติไหลผ่านท่อ ซึ่งวางอยู่ในแนวระดับจาก A ไป B ดังรูป ข้อใดต่อไปนี้นี้กล่าวได้ถูกต้อง



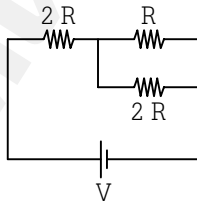
- a. ความดันและอัตราเร็วที่ B มากกว่าที่ A  
 b. อัตราเร็วที่ B มากกว่าที่ A แต่ความดันที่ B น้อยกว่าที่ A  
 c. อัตราเร็วที่ B น้อยกว่าที่ A แต่ความดันที่ B มากกว่าที่ A  
 d. ความดันและอัตราเร็วที่ B น้อยกว่าที่ A
90. ถังแก๊สใบหนึ่งบรรจุแก๊สผสมระหว่าง He และ Ne ด้วยจำนวนโมลที่เท่ากัน ข้อใดถูกต้อง
- a. พลังงานจลน์เฉลี่ยของโมเลกุลของ He มากกว่าของ Ne  
 b. อัตราเร็วเฉลี่ย rms ของโมเลกุลของ He มากกว่าของ Ne  
 c. อัตราเร็วเฉลี่ย rms ของโมเลกุลของ He เท่ากับของ Ne  
 d. พลังงานภายในของ He มากกว่าของ Ne
91. ระบบหนึ่งได้รับความร้อนจากสิ่งแวดล้อม 200 J ขณะเดียวกันเกิดงานที่สิ่งแวดล้อมกระทำต่อระบบเท่ากับ 300 J พลังงานภายในของระบบเปลี่ยนแปลงอย่างไร
- a. เพิ่มขึ้น 100 J  
 b. ลดลง 100 J  
 c. เพิ่มขึ้น 500 J  
 d. ลดลง 500 J



92. ตัวต้านทาน  $R$  และตัวเก็บประจุ  $C$  ต่อกับเซลล์ไฟฟ้าอุดมคติแรงเคลื่อนไฟฟ้า  $E$  ถ้าขณะหนึ่งมีกระแสไหลในวงจรเท่ากับ  $I$  ขณะนั้นประจุในตัวเก็บประจุเป็นเท่าใด



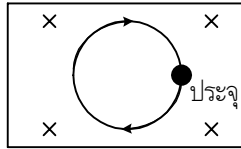
- a.  $C(E - IR)$   
b.  $C(E + IR)$   
c.  $CE$   
d.  $CIR$
93. ทรงกลมตัวนำมีประจุกระจายสม่ำเสมอ ทำให้สนามไฟฟ้าบริเวณใกล้ผิวด้านนอกตัวนำมีขนาดเท่ากับ  $E$  ประจุต่อหนึ่งหน่วยพื้นที่ผิวของทรงกลมเป็นเท่าใด เมื่อ  $k$  เป็นค่าคงตัวของคูลอมบ์
- a.  $\frac{4\pi k}{E}$   
b.  $\frac{k}{E}$   
c.  $\frac{E}{4\pi k}$   
d.  $\frac{E}{\pi k}$
94. วงจรดังรูป กำลังไฟฟ้าของความต้านทาน  $R$  เป็นเท่าใด



- a.  $\frac{3V^2}{8R}$   
b.  $\frac{V^2}{R}$   
c.  $\frac{V^2}{3R}$   
d.  $\frac{V^2}{16R}$



95. อนุภาคตัวหนึ่งกำลังเคลื่อนที่เป็นวงกลมในสนามแม่เหล็กสม่ำเสมอในทิศทางตามเข็มนาฬิกา ดังรูป



พิจารณาข้อความต่อไปนี้

- ก. อนุภาคมีความเร็วคงตัว
- ข. อนุภาคมีพลังงานจลน์คงตัว
- ค. อนุภาคมีประจุเป็นลบ
- ง. ไม่มีงานเกิดขึ้นบนอนุภาค

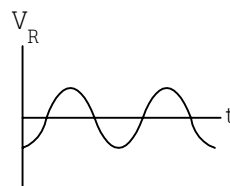
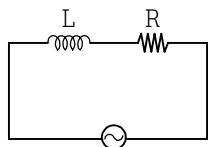
มีข้อความที่ถูกต้องกี่ข้อ

- a. 1 ข้อ
- b. 2 ข้อ
- c. 3 ข้อ
- d. 4 ข้อ

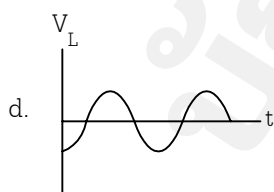
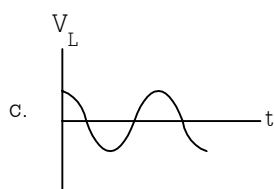
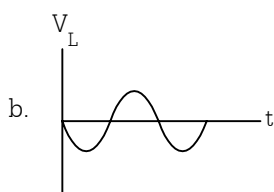
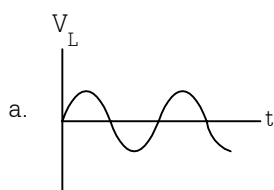
บัณฑิตแนะแนว



96.

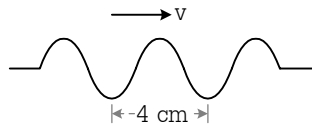


ตัวต้านทาน R และตัวเหนี่ยวนำ L ต่ออนุกรมกันแล้วต่อกับแหล่งกำเนิดกระแสลับ ดังรูปซ้าย ถ้ากราฟความต่างศักย์คร่อม R ( $V_R$ ) เปลี่ยนแปลงตามเวลา t ดังรูปขวา ข้อใดเป็นกราฟความต่างศักย์คร่อม L ( $V_L$ ) กับเวลา t





97.



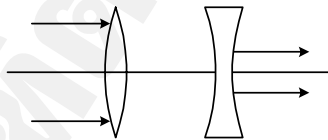
ตามรูปเป็นกลุ่มคลื่นในเส้นเชือก ซึ่งเกิดขึ้นในช่วงเวลา 0.02 s จงหาอัตราเร็ว  $v$  ของคลื่น

- a. 2.5 m/s
- b. 4 m/s
- c. 5 m/s
- d. 7.5 m/s

98. เสียงซึ่งมีระดับความเข้มเสียง  $\beta$  (หน่วยเป็นเบล) ตกกระทบตั้งฉากบนพื้นที่  $A$  จงหาค่ากำลังของเสียงบนพื้นที่  $A$  กำหนดให้  $I_0$  เป็นความเข้มต่ำสุดที่หูคนได้ยิน

- a.  $I_0 A \beta$
- b.  $I_0 A 10^\beta$
- c.  $I_0 A 10^{-\beta}$
- d.  $\frac{I_0 A}{\beta}$

99. แสงขนานตกกระทบเลนส์นูน แล้วผ่านออกจากเลนส์เว้าเป็นแสงขนานดังรูป ถ้าเลนส์เว้ามีความยาวโฟกัส 10 cm และอยู่ห่างจากเลนส์นูน 25 cm ความยาวโฟกัสของเลนส์นูนเป็นเท่าใด



- a. 35 cm
- b. 25 cm
- c. 15 cm
- d. 10 cm

100. หลอดเรโซแนนซ์ปลายเปิดยาว 50 cm เกิดเรโซแนนซ์ขณะอุณหภูมิของอากาศเท่ากับ  $25^\circ\text{C}$  ความถี่ในข้อใดต่อไปนี้เป็นความถี่ของเสียงที่หลอดเรโซแนนซ์นี้สามารถให้ออกมาได้

- a. 340 Hz
- b. 680 Hz
- c. 692 Hz
- d. 720 Hz



101. ใช้แสงความยาวคลื่น 500 nm ฉายผ่านเกรตติงในแนวตั้งฉาก โดยเกรตติงเป็นชนิด 2400 เส้น/cm มุมโตสุดของแสงที่เลี้ยวเบนจากแนวเดิมแล้วทำให้เกิดแถบสว่างเป็นเท่าใด
- $\arcsin(0.12)$
  - $\arcsin(0.84)$
  - $\arcsin(0.96)$
  - $\arcsin(1.0)$
102. ใช้แสงความยาวคลื่น 400, 500 และ 600 nm ฉายลงบนผิวโลหะที่มีฟังก์ชันงานเท่ากับ 1.95 eV มีความยาวคลื่นกี่ค่าที่ทำให้เกิดปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริกได้
- 1 ค่า
  - 2 ค่า
  - 3 ค่า
  - ไม่เกิดปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริก
103. นิวเคลียสกัมมันตรังสี  ${}_{29}^{64}\text{Cu}$  สลายตัวให้อนุภาคโพสิตรอน นิวเคลียสใหม่ที่ได้จะมีจำนวนนิวตรอนมากกว่าจำนวนโปรตอนกี่ตัว
- 36 ตัว
  - 9 ตัว
  - 8 ตัว
  - 4 ตัว
104. อนุภาคประจุ  $+q$  มวล  $m$  ถูกเร่งจากหยุดนิ่งด้วยความต่างศักย์  $V$  ในที่สุดจะได้อนุภาคที่มีความยาวคลื่นเดอบรอยล์เท่าใด (ให้  $h$  เป็นค่าคงตัวของพลังค์)
- $\frac{h}{mV}$
  - $\frac{h}{\sqrt{2qV}}$
  - $\frac{h}{\sqrt{mqV}}$
  - $\frac{h}{\sqrt{2mqV}}$
105. ดิวเทรียมสองอนุภาคเกิดปฏิกิริยาฟิวชันตามสมการ  ${}^2_1\text{H} + {}^2_1\text{H} \rightarrow {}^3_2\text{He} + {}^1_0\text{n} + 3.3 \text{ MeV}$  จงหาว่าถ้าใช้เชื้อเพลิงดิวเทอเรียม 20 g จะได้พลังงานเท่าใด (กำหนดเลขอาโวกาโดร =  $6 \times 10^{23}$ )
- $1.6 \times 10^{12} \text{ J}$
  - $3.2 \times 10^{12} \text{ J}$
  - $9.9 \times 10^{30} \text{ J}$
  - $2.0 \times 10^{31} \text{ J}$



### วัดด้านศักยภาพ

#### ข้อ 106-107 (ข้อละ 3 คะแนน)

106. ในการทดลองวัดทางฟิสิกส์ระหว่างปริมาณสเกลาร์ A และ B ปรากฏว่าจะสัมพันธ์กันด้วยนิพจน์

$$A = c\sqrt{B-1} \text{ เมื่อ } c \text{ เป็นค่าคงที่}$$

นักเรียนคนหนึ่งทำการทดลองโดยการวัดปริมาณ B โดยปรับเปลี่ยนปริมาณ A หลายๆ ค่า แล้วลงจุดข้อมูลในกระดาษกราฟ โดยให้แกน x เป็นปริมาณ  $A^2$  และให้แกน y เป็นปริมาณ B ปรากฏว่าข้อมูลที่ได้มีลักษณะเป็นเส้นตรง และเมื่อหาความชันของเส้นตรงที่ลากผ่านจุดข้อมูลดังกล่าวพบว่ามีความชันเท่ากับ 2.25 จงหาค่า c ที่ได้จากการทดลองนี้เป็นเท่าใด กำหนดให้ A และ B ต่างก็มีมิติ (Dimension) เป็น 1 (หมายถึง ไม่ต้องกังวลถึงหน่วยที่ใช้)

- $c = 0.44$
- $c = 0.67$
- $c = 2.25$
- $c = 5.06$

107. จากข้อ 106 เส้นตรงที่ลากผ่านจุดข้อมูลการทดลองดังกล่าวจะตัดแกน x ที่ตำแหน่งใด

- 0.44
- 0.67
- 2.25
- 5.06

### ส่วนที่ 4 โลก ดาราศาสตร์ และอวกาศ จำนวน 16 ข้อ

#### วัดด้านเนื้อหา

#### ข้อ 108-120 (ข้อละ 2 คะแนน)

108. แผ่นธรณีภาคในข้อใด **ไม่** อยู่ในบริเวณวงแหวนแห่งไฟ

- แผ่นแปซิฟิก
- แผ่นยูเรเชีย
- แผ่นฟิลิปปินส์
- แผ่นแอฟริกา

109. หลักฐานการเกิดหินในข้อใดต่อไป นี้ แสดงถึงการปะทุของภูเขาไฟ

- หินแอนดีไซต์ และหินบะซอลต์
- หินแอนดีไซต์ และหินแกรนิต
- หินไดโอไรต์ และหินบะซอลต์
- หินบะซอลต์ และหินแกรนิต





110. จากข้อมูลต่อไปนี้
- ก. แผ่นอินเดีย
  - ข. แผ่นแอฟริกา
  - ค. แผ่นแอนตาร์กติกา
  - ง. แผ่นยูเรเชีย
- ข้อใดเป็นแผ่นธรณีภาคที่อยู่ในกอนด์วานาตามทฤษฎีเพลทเทคโทนิก
- a. ก., ข. และ ค.
  - b. ก., ข. และ ง.
  - c. ค. และ ง.
  - d. ก., ข., ค. และ ง.
111. คลื่นสึนามิ เกิดจากการเคลื่อนที่ของแผ่นธรณีภาคแบบใด
- a. เคลื่อนที่ออกจากกัน
  - b. เคลื่อนที่เข้าหากัน
  - c. เคลื่อนที่ขนานกันหรือเฉือนกัน
  - d. ถูกทุกข้อ
112. การหาอายุสัมบูรณ์ของหินแกรนิตใช้วิธีใด
- a. ตรวจสอบจากฟอสซิลดักซ์นี้
  - b. ตรวจสอบจากการลำดับชั้นหิน
  - c. วิธีการทางกัมมันตรังสี
  - d. วิธีการทางรังสีเอกซ์
113. ถ้านักเรียนสังเกตเห็นดาวเคราะห์ดวงหนึ่งด้วยตาเปล่าที่ขอบฟ้าทิศตะวันออกในเวลาที่ดวงอาทิตย์ตกดิน ดาวเคราะห์ดวงนั้นได้แก่ดาวในข้อใด
- a. ดาวพุธ
  - b. ดาวศุกร์
  - c. ดาวอังคาร
  - d. ดาวพฤหัสบดี
114. 1 วันบนดาวเสาร์จะประมาณ 10 ชั่วโมงของโลก เนื่องมาจากเหตุผลตามข้อใด
- a. ดาวเสาร์มีความหนาแน่นน้อยกว่าโลก
  - b. ดาวเสาร์อยู่ห่างจากดวงอาทิตย์มากกว่าโลก
  - c. ดาวเสาร์หมุนรอบตัวเองเร็วกว่าโลก
  - d. วงโคจรของดาวเสาร์รีกว่าโลก



115. กฎของฮับเบิลบอกให้เราทราบว่าในปัจจุบันเอกภพกำลังเป็นอย่างไร
- หดตัวในย่านของเรา
  - ขยายตัว
  - หดตัว
  - ร้อนกว่าที่คาด
116. ในวันที่เกิดสุริยุปราคาเต็มดวง จะเป็นวันขึ้นหรือแรมกี่ค่ำ
- ขึ้น 15 ค่ำ
  - แรม 15 ค่ำ
  - ขึ้น 8 ค่ำ
  - แรม 8 ค่ำ
117. ในวันที่ 26 ธันวาคม 2547 เกิดสึนามิในมหาสมุทรอินเดียเมื่อเวลา 07.59 นาฬิกา ศูนย์วัดแผ่นดินไหวที่เชียงใหม่ วัดคลื่นแผ่นดินไหวได้ครั้งแรกเมื่อเวลา 08.01 นาที ถ้าคลื่นชนิด P เคลื่อนที่ด้วยอัตราเร็ว 8 กิโลเมตรต่อวินาที คลื่นชนิด S เคลื่อนที่ด้วยอัตราเร็ว 5 กิโลเมตรต่อวินาที คลื่นชนิด S จะมาถึงหลังคลื่นชนิด P กี่นาที
- 196 นาที
  - 120 นาที
  - 1.2 นาที
  - 1 นาที
118. คลื่นชนิดใดไม่สามารถเคลื่อนที่ผ่านแกนกลางโลกได้
- คลื่นชนิด S
  - คลื่นชนิด P
  - คลื่นชนิด S และคลื่นชนิด P
  - คลื่น Love
119. รอยแยกซานแอนเดรียในสหรัฐอเมริกาเป็นตัวอย่างของรอยแยกแบบใด
- รอยแยกแบบตึง (Tear Fault)
  - รอยแยกแบบยก (Upthrust Fault)
  - รอยแยกแบบมุดเข้าใต้กัน (Dip-Slip Fault)
  - รอยแยกแบบเลื่อน (Strike Slip Fault)
120. อะไรคือหลักฐานที่แสดงว่าทวีปต่างๆ ของโลกเคยอยู่ในตำแหน่งที่ห่างจากที่ปัจจุบันนี้มาก
- เราพบนกเพนกวินเฉพาะในซีกโลกใต้เท่านั้น
  - ซากดึกดำบรรพ์ของต้นไม้ที่ศูนย์สูตรปรากฏที่ทวีปแอนตาร์กติกา
  - มีภูเขาไฟอยู่รอบมหาสมุทรแปซิฟิก
  - ดินดอนสามเหลี่ยมปากแม่น้ำเกิดจากการกัดกร่อนของทวีป



### วัดด้านศักยภาพ

#### ข้อ 121-123 (ข้อละ 3 คะแนน)

121. เมื่อเทียบระหว่างดาวในแถบกระบวนหลักที่ระยะห่างเท่ากัน ดาวที่มีมวลน้อยกว่าจะเป็นอย่างไร
- มีระดับความสว่างน้อยกว่าดาวที่มีมวลมาก และมีอุณหภูมิสูงกว่าดาวที่มีมวลมาก
  - มีระดับความสว่างมากกว่าดาวที่มีมวลมาก และมีอุณหภูมิสูงกว่าดาวที่มีมวลมาก
  - มีระดับความสว่างน้อยกว่าดาวที่มีมวลมาก และมีอุณหภูมิต่ำกว่าดาวที่มีมวลมาก
  - มีระดับความสว่างมากกว่าดาวที่มีมวลมาก และมีอุณหภูมิต่ำกว่าดาวที่มีมวลมาก
122. สิ่งประดิษฐ์ต่อไปนี้ชิ้นใดจัดเป็นยานอวกาศ
- Hubble Space Telescope
  - Sputnick
  - Landsat
  - Pioneer II
123. ดาวฤกษ์ A และ B เป็นดาวฤกษ์ในกลุ่มสเปกตรัมเดียวกัน แต่ A มีมุม Parallax เป็น 10 เท่าของ B ระดับความสว่างของ A เทียบกับ B เป็นอย่างไร
- A มากกว่า B อยู่ 5 เพราะ A ไกลกว่า B
  - A น้อยกว่า B อยู่ 5 เพราะ A ไกลกว่า B
  - A มากกว่า B อยู่ 5 เพราะ A ใกล้กว่า B
  - A น้อยกว่า B อยู่ 5 เพราะ A ใกล้กว่า B

