



การประเมินและพัฒนาสู่ความเป็นเลิศทางคณิตศาสตร์และวิทยาศาสตร์ ประจำปี 2561 (TEDET)

วิชาวิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ชื่อ-นามสกุล	โรงเรียน
--------------	----------

คำชี้แจง

1. ข้อสอบวิทยาศาสตร์ มีทั้งหมด 30 ข้อ
2. ข้อสอบวิทยาศาสตร์ เป็นข้อสอบแบบมีตัวเลือก
แบบพิเศษที่ **ข้อนี้ ๆ อาจมีคำตอบที่ถูกต้องได้มากกว่า 1 คำตอบ**
3. **ข้อควรระวัง** ถ้าข้อสอบข้อใดมีคำตอบที่ถูกต้อง
มากกว่า 1 คำตอบ นักเรียนต้องเลือกตอบคำตอบ
ที่ถูกต้องให้ครบถ้วนข้อจึงจะได้คะแนน
4. เวลาในการทำข้อสอบวิทยาศาสตร์ 90 นาที

2. ตารางแสดงการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นกับร่างกายของเรา
เมื่อมีการหายใจเข้าและหายใจออก

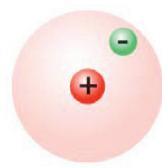
ลักษณะการหายใจ	การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นกับร่างกาย	
	กะบังลม	ลดตัวต่ำลง
เมื่อยาวยิ่งเข้า	หน้าอก	A
	ท้อง	พองออกมาก
	กะบังลม	B
เมื่อยาวยิ่งออก	หน้าอก	กลับไปยังตำแหน่งเดิม
	ท้อง	ยุบเข้าไป

ข้อใดจับคู่คำที่ควรอยู่ในตำแหน่ง A และ B ได้ถูกต้อง

1. ข้อใดบ้างที่อธิบายกระบวนการการตั้งแต่ร่างกายเริ่มได้รับ
การกระตุ้นจนถึงร่างกายเริ่มการตอบสนอง **ไม่ถูกต้อง**
 - ① การกระตุ้นถูกส่งไปที่สมองโดยตรง
 - ② สมองรับรู้การกระตุ้นและกำหนดพฤติกรรมตอบสนอง
 - ③ ร่างกายของเรารับรู้การกระตุ้นโดยอวัยวะรับความรู้สึก
 - ④ คำสั่งของสมองถูกส่งกลับไปยังระบบประสาทรอบนอก
(PNS) อีกร้อยละ 99%
 - ⑤ คำสั่งของสมองที่ส่งมาถึงระบบประสาทรอบนอก
(PNS) ถูกส่งต่อไปยังอวัยวะรับความรู้สึก

- | | |
|-----------------------------|------------------|
| ① A : ลดตัวต่ำลง | B : ยกตัวสูงขึ้น |
| ② A : ยกตัวสูงขึ้น | B : ยกตัวสูงขึ้น |
| ③ A : กลับไปยังตำแหน่งเดิม | B : ยกตัวสูงขึ้น |
| ④ A : กลับไปยังตำแหน่งเดิม | B : ลดตัวต่ำลง |
| ⑤ ไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงใด ๆ | |

3. จากรูปแสดงโครงสร้างอะตอมของไฮโดรเจนและคำอธิบาย
เกี่ยวกับโครงสร้างอะตอมของไฮโดรเจนต่อไปนี้



[คำอธิบาย]

- ก. มีอิเล็กตรอนเคลื่อนที่อยู่รอบนิวเคลียส
- ข. อะตอมของไฮโดรเจนมีความเป็นกลางทางไฟฟ้า
- ค. มวลของนิวเคลียสและอิเล็กตรอนเท่ากัน

คำอธิบายในข้อใดที่ถูกต้องทั้งหมด

- ① ค
- ② ก, ข
- ③ ข, ค
- ④ ก, ข, ค
- ⑤ ไม่มีข้อใดถูกต้อง

4. ข้อใดเป็นปฏิกิริยาที่มีสมการเคมีดังรูปที่กำหนดให้
ต่อไปนี้



- ① การปล่อยกระแสไฟฟ้าให้เหล่าน้ำ
- ② การทำปฏิกิริยาระหว่างโซเดียมและคลอริน
- ③ ถ่านไฟไหม้แล้วเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
- ④ ทองแดงเผาไหม้แล้วเกิดคอปเปอร์ (II) ออกไซด์
- ⑤ การเผาฟอยเหล็กด้วยเครื่องพ่นไฟทำอาหาร (Torch)

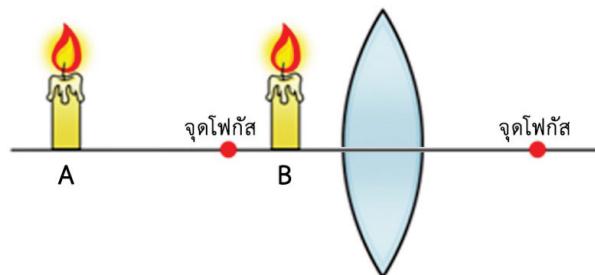
5. จากรูปต่อไปนี้คือสมการเคมีของปฏิกิริยานี้



ข้อใดสอดคล้องกับสมการเคมีที่กำหนดให้นี้

- ① น้ำ → ไฮโดรเจน + อออกซิเจน
- ② กำมะถัน + เหล็ก → เหล็กชัลไฟด์
- ③ คาร์บอน + อออกซิเจน → คาร์บอนไดออกไซด์
- ④ ทองแดง + อออกซิเจน → คอปเปอร์ (II) ออกไซด์
- ⑤ ซิลเวอร์ไนเตรต + ทองแดง → คอปเปอร์ (II) ไนเตรต + เงิน

6. เมื่อวางวัตถุไว้ในตำแหน่ง A และ B ด้านหน้าเลนส์นูนดังรูป

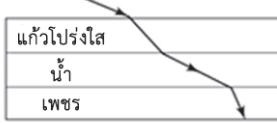
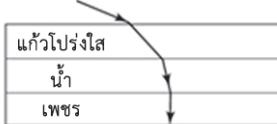
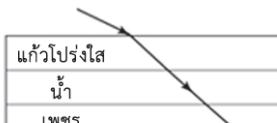
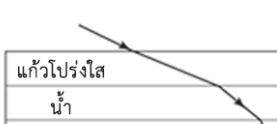
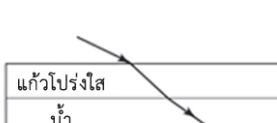


ข้อใดคือลักษณะของภาพที่เกิดขึ้นจากวัตถุทั้งสองนี้

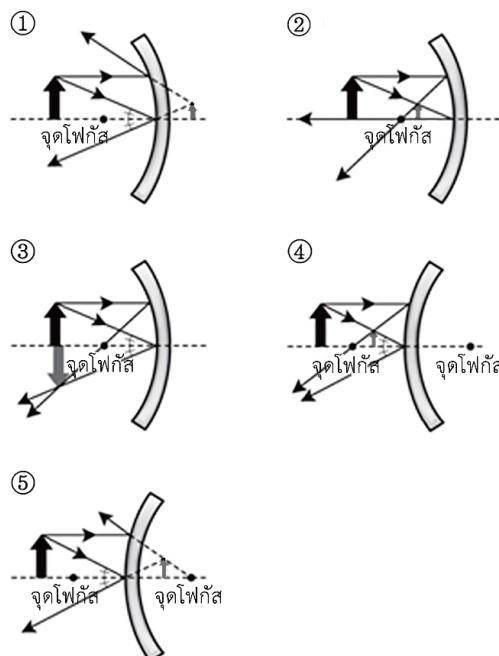
	ภาพของวัตถุ A	ภาพของวัตถุ B
①	ภาพหัวกลับขนาดเล็กกว่าวัตถุ	ภาพหัวตึงขนาดใหญ่กว่าวัตถุ
②	ภาพหัวตึงขนาดเล็กกว่าวัตถุ	ภาพหัวตึงขนาดใหญ่กว่าวัตถุ
③	ภาพหัวกลับขนาดใหญ่กว่าวัตถุ	ภาพหัวกลับขนาดเล็กกว่าวัตถุ
④	ภาพหัวตึงขนาดใหญ่กว่าวัตถุ	ภาพหัวตึงขนาดเล็กกว่าวัตถุ
⑤	ภาพหัวกลับขนาดเล็กกว่าวัตถุ	ภาพหัวกลับขนาดใหญ่กว่าวัตถุ

7. เมื่อแสงเดินทางจากอากาศผ่านแก้วโปรงใส น้ำ และเพชร ตามลำดับ โดยดัชนีหักเหของแสงของตัวกลางที่กำหนดให้มีค่าดังนี้ คือ $\text{น้ำ} < \text{แก้วโปรงใส} < \text{เพชร}$

ข้อใดแสดงลักษณะการเคลื่อนที่ของแสงได้ถูกต้อง

- ① 
- ② 
- ③ 
- ④ 
- ⑤ 

8. เมื่อ光วัตถุวีด้านหน้ากระจกโค้งสำหรับติดตั้งในร้านค้า ข้อใดแสดงหลักการที่ทำให้เกิดภาพได้ถูกต้อง

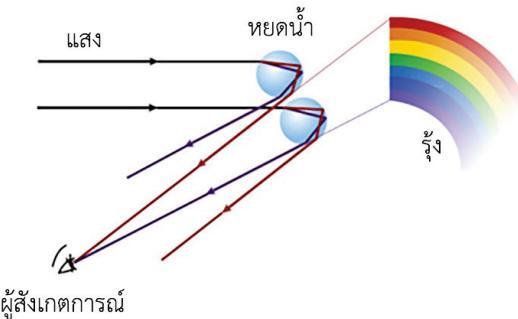


9. เมื่อไส้แม่เหล็กวางห่วงที่มีขนาดและน้ำหนักเท่ากันสองอัน ในสภาพลิสติกดังรูป



ข้อใดคือชนิดของแรงที่กระทำกับแม่เหล็ก A และเปรียบเทียบขนาดของแรงได้ถูกต้อง

10. จากรูปแสดงลักษณะการเคลื่อนที่ของแสงที่ทำให้เกิดรุ้งขึ้นหลังฝนตก



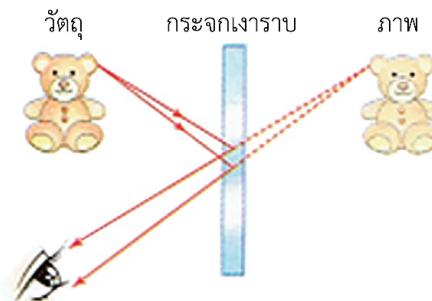
ผู้สังเกตการณ์

- ก. แสงเกิดการหักเหผ่านหยดน้ำ
- ข. หยดน้ำทำหน้าที่เปลี่ยนปริซึม
- ค. แสงอาทิตย์ประกายบดด้วยแสงเพียงสีเดียว

จากตัวเลือกที่กำหนดให้ ข้อใดอธิบายเกี่ยวกับ
ปรากฏการณ์นี้ได้ถูกต้องทั้งหมด

- ① ค
- ② ก, ข
- ③ ข, ค
- ④ ก, ข, ค
- ⑤ ไม่มีข้อใดถูกต้อง

11. จากรูปแสดงลักษณะของภาพที่ส่องท้อนอกมาจากการจาก
เมื่อวางวัตถุไว้ด้านหน้ากระจก

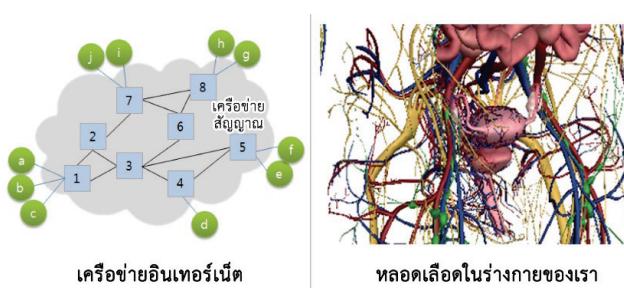


- ก. แต่ละรังสีของแสงเดินทางออกจากกระจกเจาะร่างกาย
- ข. ระยะห่างจากกระจกเจาะร่างกายถึงภาพเท่ากับ
ระยะห่างจากกระจกเจาะร่างกายถึงวัตถุ
- ค. ภาพของวัตถุที่เกิดขึ้นจะสลับด้านบนล่าง
และสลับด้านซ้ายขวาบกับวัตถุจริง

จากข้อความที่กำหนดให้ ข้อใดถูกต้องทั้งหมด

- ① ก, ข
- ② ก, ค
- ③ ข, ค
- ④ ก, ข, ค
- ⑤ ไม่มีข้อใดถูกต้อง

12. ข้อใดบ้างอธิบายเกี่ยวกับลักษณะที่เหมือนกันของสองสิ่งต่อไปนี้**ถูกต้อง**



- ① มีโครงสร้างที่ไม่ซับซ้อนประกอบด้วยหนึ่งเครือข่าย และหลอดเลือดหนึ่งเส้น
- ② เครือข่ายหรือหลอดเลือดมีจุดที่มีเส้นทางหลายเส้น มากระหว่างกันให้เป็นเส้นทางที่ใหญ่ขึ้น
- ③ เครือข่ายหรือหลอดเลือดแห่งขยายออกไปอย่างซับซ้อน ไม่ได้กระจายตัวอยู่ที่ศูนย์กลางเท่านั้น
- ④ หลอดเลือดฝอยหรือเครือข่ายสามารถส่งเลือดหรือ ข้อมูลไปยังตำแหน่งต่าง ๆ ที่ต้องการได้
- ⑤ ถ้าเส้นทางใดของเครือข่ายหรือหลอดเลือดถูกตัดขาด ระบบการทำงานทั้งหมดจะหยุดชะงัก เพราะไม่สามารถ ส่งข้อมูลหรือสารผ่านเส้นทางอื่นได้

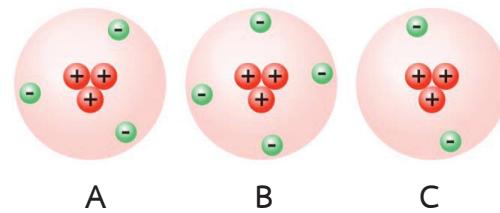
13. จากบทความที่กำหนดให้ต่อไปนี้

(A) เป็นอวัยวะหนึ่งของร่างกายที่มีขนาด ประมาณกำบังของเจ้าของ ทำหน้าที่ (B) เพื่อให้กระแสเลือดหมุนเวียนทั่วร่างกายอย่างต่อเนื่อง ซึ่งช่วยลำเลียง (C) และสารอาหารไปเลี้ยง ส่วนต่าง ๆ ของร่างกาย

ตัวเลือกในข้อใดสามารถนำมาเติมลงในช่องว่างได้ถูกต้อง ตามลำดับ

	A	B	C
①	ปอด	สูบฉีดเลือด	แก๊สออกซิเจน
②	ไต	หายใจ	แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
③	ไต	กรองของเสีย	แก๊สออกซิเจน
④	หัวใจ	กรองของเสีย	แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
⑤	หัวใจ	สูบฉีดเลือด	แก๊สออกซิเจน

14. จากการจัดเรียงอนุภาคตามรูปต่อไปนี้



จงหาว่า A ถึง C ในข้อใดถูกต้อง

	A	B	C
①	อะตอม	ไอออนบวก	ไอออนลบ
②	อะตอม	ไอออนลบ	ไอออนบวก
③	ไอออนลบ	ไอออนบวก	อะตอม
④	ไอออนบวก	ไอออนลบ	อะตอม
⑤	ไอออนบวก	อะตอม	ไอออนลบ

15. จากการทดลอง เพื่อจำแนกสารละลายชนิดต่าง ๆ ตามสมบัติทางเคมีของสาร



ชนิดของสารละลาย

- | | | |
|--------------------|-------------------------------------|--------------------|
| ก. น้ำส้มสายชู | ข. น้ำมันน้ำ | ค. น้ำยาเข้มกระเจก |
| ง. โซดา | จ. น้ำยาซักผ้า | ฉ. น้ำปูนใส |
| ช. กรดเกลือเจือจาก | ซ. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เจือจาก | |

ขั้นตอนการทดลอง

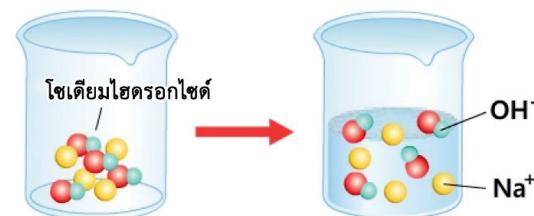
- หยดสารละลายต่าง ๆ บนกระดาษลิตมัสสีน้ำเงินแล้วสังเกต การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น
- หยดสารละลายต่าง ๆ บนกระดาษลิตมัสสีแดงแล้วสังเกต การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น
- หยดสารละลายพื้นอล์ฟพาลีนลงในสารละลายต่าง ๆ และ สังเกตการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น

จากตัวเลือก สารละลายในข้อใดที่สามารถเปลี่ยนสี กระดาษลิตมัสสีน้ำเงินไปเป็นสีแดงได้ทั้งหมด ดังรูป



- | | |
|--------------|--------------|
| ① ก, ข, ค, ง | ② ก, ข, ง, ช |
| ③ ค, ง, จ, ฉ | ④ ค, จ, ฉ, ช |
| ⑤ จ, ฉ, ช, ช | |

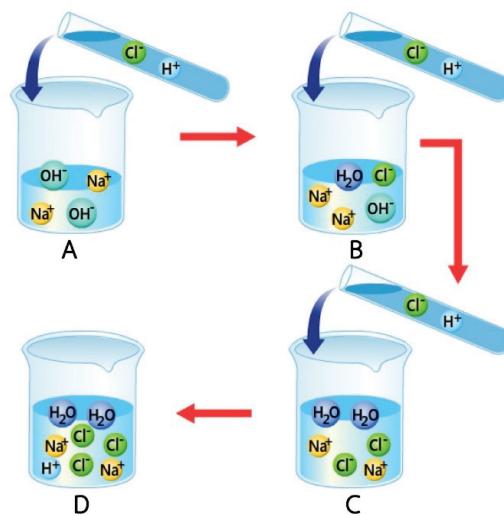
16. เมื่อนำโซเดียมไฮดรอกไซด์มาละลายน้ำแล้วเกิดการแตกตัว เป็นไอออนดังรูป



ข้อใดบ้างอธิบายไม่ถูกต้อง

- ไฮดรอกไซด์ไอออนเป็นไอออนบวก โซเดียมไอออน เป็นไอออนลบ
- โซเดียมไฮดรอกไซด์ละลายน้ำแล้วแตกตัวให้โซเดียมไอออน และไฮดรอกไซด์ไอออนในอัตราส่วน 1 : 2
- เนื่องจากโซเดียมไฮดรอกไซด์ละลายน้ำแล้วแตกตัว ให้ไฮดรอกไซด์ไอออน จึงมีสภาพเป็นเบส
- โซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นสารที่ละลายน้ำแล้วแตกตัว เป็นไอออน ทำให้สามารถนำไฟฟ้าได้
- สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์มีสมบัติต่างจากสารละลาย แคลเซียมไฮดรอกไซด์ เพราะแตกตัวแล้วให้โซเดียมไอออน

17. รูปแสดงการเกิดปฏิกิริยาสหเหิน เมื่อหยดสารละลายไนโตรไม่ไฟอลบลู 1 – 2 หยด ลงในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ จากนั้นเติมกรดไฮโดรคลอริกเจือจางลงไปทีละน้อย

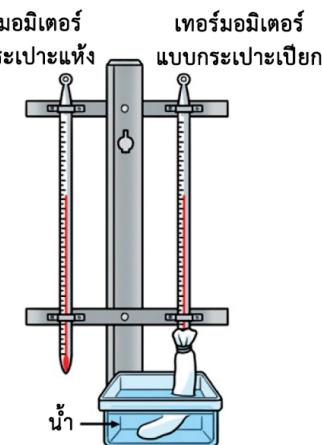


กำหนดให้สารละลายไนโตรไม่ไฟอลบลูมีการเปลี่ยนสีในช่วงสีเหลือง - สีน้ำเงิน และมีค่า pH ที่เปลี่ยนสีระหว่าง 6.0 - 7.6

ข้อใดแสดงสีของสารละลาย A ถึง D ได้ถูกต้อง

	A	B	C	D
①	สีเหลือง	สีเขียว	สีน้ำเงิน	สีน้ำเงิน
②	สีน้ำเงิน	สีน้ำเงิน	สีเขียว	สีเหลือง
③	สีเหลือง	สีเหลือง	สีเขียว	สีน้ำเงิน
④	สีเขียว	สีน้ำเงิน	สีน้ำเงิน	สีเหลือง
⑤	สีน้ำเงิน	สีเขียว	สีเหลือง	สีเหลือง

18. จากรูปใช้เทอร์โมมิเตอร์และคำอธิบายที่กำหนดให้



[คำอธิบาย]

- ก. ความแตกต่างของอุณหภูมิของเทอร์โมมิเตอร์แบบกระเพาะแห้งและกระเพาะเปียกยิ่งมากความชื้นจะยิ่งสูง
- ข. ถ้าอุณหภูมิของเทอร์โมมิเตอร์แบบกระเพาะแห้งและกระเพาะเปียกเท่ากัน ความชื้นสัมพัทธ์จะเป็น 100%
- ค. อุณหภูมิของเทอร์โมมิเตอร์แบบกระเพาะแห้งและกระเพาะเปียกต่างกัน เป็นเพราะเมื่อน้ำที่อยู่รอบ ๆ ปลายเทอร์โมมิเตอร์แบบกระเพาะเปียกจะหายใจไป จะเกิดการดึงความร้อนจากการกระเพาะเปียกไปด้วย

จาก [คำอธิบาย] ตัวเลือกในข้อใดถูกต้องทั้งหมด

- | | |
|-----------|--------|
| ① ก | ② ก, ข |
| ③ ก, ค | ④ ข, ค |
| ⑤ ก, ข, ค | |

19. จากข้อมูลที่กำหนดให้ตามข้อ ก ถึง จ ซึ่งเป็นปัจจัยด้านสภาพแวดล้อมที่จำเป็นต่อการดำรงชีวิตของสิ่งมีชีวิต

[ดัวอย่าง]

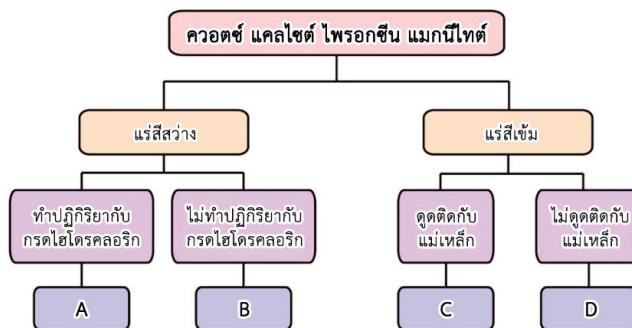
- | | |
|----------|----------|
| ก. อากาศ | ข. น้ำ |
| ค. ดิน | ง. อาหาร |

บนโลกแตกต่างจากดวงจันทร์ นั่นคือบนโลกมี () และ () สิ่งมีชีวิตจึงสามารถดำรงชีวิตอยู่ได้ นอกจากนี้ สิ่งที่ก่อภารถนี้ยังเป็นสาเหตุที่ทำให้เกิดการผุพังอยู่กับที่ (Weathering) ด้วย

จากบทความข้างต้น คำในข้อใดสามารถนำมาเติมลงในช่องว่างได้ถูกต้องตามลำดับ

- | | | |
|--------|--------|--------|
| ① ก, ข | ② ก, ค | ③ ข, ค |
| ④ ข, ง | ⑤ ค, ง | |

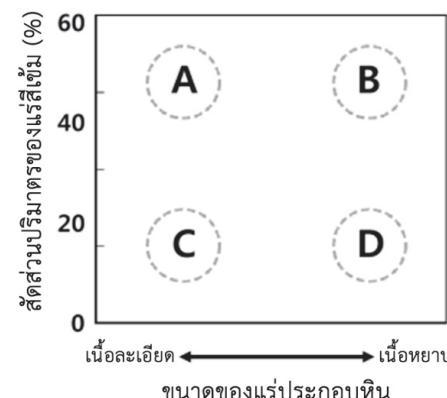
20. จากรูปแสดงกระบวนการจำแนกแร่สีชนิดตามลักษณะเฉพาะของแร่



จากตัวเลือก ข้อใดจับคู่ชื่อแร่ A – D ได้ถูกต้องทั้งหมด

	A	B	C	D
①	แคลไซต์	ควอตซ์	แมกนีเทต์	ไพรอกซีน
②	แคลไซต์	ควอตซ์	ไพรอกซีน	แมกนีเทต์
③	ควอตซ์	แคลไซต์	แมกนีเทต์	ไพรอกซีน
④	ควอตซ์	แคลไซต์	ไพรอกซีน	แมกนีเทต์
⑤	ควอตซ์	ไพรอกซีน	แมกนีเทต์	แคลไซต์

21. จากรูปแสดงการจำแนกหินอัคนีโดยใช้สัดส่วนปริมาตรของแร่สีเข้มกับขนาดของแร่ประกอบหิน



ข้อใดไม่ถูกต้อง

- ① A คือ หิน bazalt และ B คือ หินแกรนิต
- ② C คือ หินไรโอลิต และ D คือ หินแกรนิต
- ③ A และ B ประกอบด้วยอนุภาคของแร่เหล็กกับแมกนีเซียมจำนวนมาก
- ④ A และ C ประกอบด้วยแร่อย่างไพรอกซีนและไอลิวินจำนวนมาก
- ⑤ B และ D เป็นแร่ที่มีอัตราการเย็นตัวลงช้ากว่า A และ C

22. จากคำอธิบายเกี่ยวกับหินตะกอนของนักเรียนที่กำหนดให้ต่อไปนี้

ชิน - หินตะกอนอาจมีรอยแยกเป็นแผ่น ๆ ขึ้นในเนื้อหิน ซึ่งเกิดจากการแปรสภาพของหินด้วยความร้อนและความดัน

อาย - หินตะกอนและชาวดีก์ดำบรรพ์ที่ปราฏอยู่ในหิน สามารถใช้ศึกษาสภาพแวดล้อมและสภาพภูมิอากาศในช่วงเวลาที่เกิดหินตะกอนนั้นได้

แก้ว - หินตะกอนเป็นหินที่มีการแปรสภาพไปจากหินเดิม ซึ่งอาจเป็นหินอัคนี หินตะกอน หรือหินแปร โดยการกระทำของความร้อน ความดันและปฏิกิริยาเคมี

วิน - ตัวอย่างหินตะกอน เช่น หินทราย หินดินดานหินปูน เป็นต้น และอาจพบชาวดีก์ดำบรรพ์อยู่ในหินตะกอนได้

นักเรียนคนใดบ้างมีความเข้าใจเกี่ยวกับหินตะกอน ไม่ถูกต้อง

- | | |
|------------|------------|
| ① ชิน อาย | ② ชิน แก้ว |
| ③ อาย แก้ว | ④ อาย วิน |
| ⑤ แก้ว วิน | |

23. จากคำอธิบายเกี่ยวกับลักษณะเฉพาะของแร่ชนิดหนึ่งที่ทดลองโดยวิธีการต่าง ๆ ได้ผลดังต่อไปนี้

- ถ้านำไปขีดลงบนแผ่นชุดสีจะได้สีขาว
- ผลึกมีลักษณะเป็นทรงสี่เหลี่ยมขนมเปียกปูน
- ถ้าสัมผัสกับกรดไฮโดรคลอริกเจือจางจะเกิดฟอง
- ถ้าถูกขีดด้วยยิปซัมจะไม่เป็นรอย แต่ถ้าถูกขีดด้วยฟลูอิโอไรต์จะเป็นรอย

ข้อใดคือแร่ที่สอดคล้องกับคำอธิบายที่กำหนด

- | | |
|-----------|-------------|
| ① ควอตซ์ | ② เพลตสปาร์ |
| ③ ไบโอลิท | ④ ไฟโรต์ |
| ⑤ แคลไซต์ | |

24. หากมีนาต้องการถ่ายภาพอุปกรณ์การเรียนที่วางกระจายอยู่บนโต๊ะไว้ในภาพถ่ายใบหนึ่งให้ชัดเจน



วัตถุในข้อใดบ้างที่มีนาต้องใช้ในตำแหน่งของ ? ที่หายไป

- | | |
|--------------------------------------|------------------|
| ① แวนขยาย | ② เลนส์เว้า |
| ③ แท่งแก้วปรีซึม | ④ กระจกเงาะนานาบ |
| ⑤ แท่งพลาสติกใสที่มีส่วนเว้าด้านล่าง | |

25. ผู้คนทำการทดลองต่อไปนี้เพื่อเรียนรู้ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการเกิดออกซิเดชันของเหล็ก ผลการทดลองเป็นดังตาราง

เงื่อนไขการทดลอง		ระดับการเกิดสนิม
A		มาก
B		เล็กน้อย
C		น้อยมาก
D		ไม่เกิดสนิม

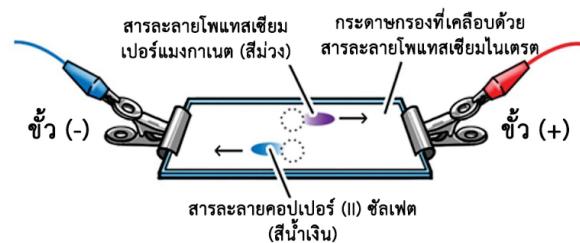
ข้อใดวิเคราะห์เกี่ยวกับผลการทดลองได้ถูกต้อง

- ① จากการเปรียบเทียบระหว่างการทดลอง A และ B ทำให้ทราบว่าน้ำเป็นปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการเกิดสนิมของเหล็ก
- ② จากการเปรียบเทียบระหว่างการทดลอง B และ C ทำให้ทราบว่าน้ำมันเป็นปัจจัยที่มีอิทธิพลทำให้เหล็กเกิดสนิม
- ③ การทดลอง D เกิดการออกซิเดชันของเหล็กมากที่สุด
- ④ ในการทดลอง D ตะปูไม่เป็นสนิม เพราะมีการปิดกั้นแก๊สออกซิเจนและกำจัดความชื้น
- ⑤ จากผลการทดลอง ทำให้ทราบว่าเพียงแค่กำจัดแก๊สออกซิเจนก็สามารถป้องกันการเกิดออกซิเดชันของเหล็กได้

26. จากการทดลองเพื่อเรียนรู้การเคลื่อนที่ของไอออนต่อไปนี้

[ขั้นตอนการทดลอง]

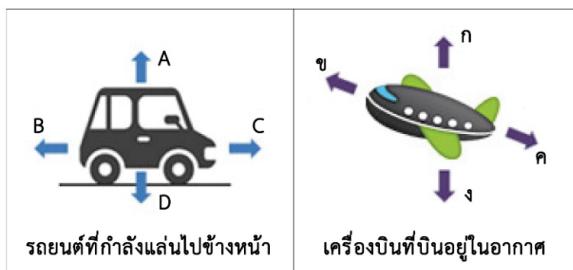
1. จุ่มกระดาษกรองในสารละลายน้ำตาล - ไนเตรต (KNO_3) แล้ววางกระดาษกรองลงบนแผ่นกระดาษจากนั้นหยดสารละลายน้ำตาล - เปอร์เมกานे�ต (KMnO_4) ที่มีสีม่วงและสารละลายน้ำตาล - คอปเปอร์ (II) ชัลเฟต (CuSO_4) ที่มีสีน้ำเงินลงบนกระดาษกรอง
2. เมื่อปล่อยกระแสไฟฟ้าเข้าไปทางปลายทั้งสองด้านของกระดาษกรอง ปรากฏว่าสารละลายน้ำตาลสีม่วงเคลื่อนที่ไปทางขั้ว (+) และสารละลายน้ำเงินเคลื่อนที่ไปทางขั้ว (-) ดังรูป



ข้อใดอธิบายเกี่ยวกับการทดลองนี้ได้ถูกต้อง

- ① โพแทสเซียมเปอร์เมกานे�ตที่มีสีม่วงมีประจุไฟฟ้า (+)
- ② สารสีน้ำเงินที่เคลื่อนที่ไปทางขั้ว (-) คือชัลเฟต์ไอออนในไนเตรต
- ③ ไนเตรตไอออนเคลื่อนที่ไปทางขั้ว (+) โพแทสเซียมไอออนเคลื่อนที่ไปทางขั้ว (-)
- ④ สามารถใช้สารละลายน้ำตาลแทนสารละลายน้ำตาล - โพแทสเซียมไนเตรตได้
- ⑤ แม้จะเปลี่ยนตำแหน่งของขั้วไฟฟ้า แต่ทิศทางการเคลื่อนที่ของสารแต่ละสิ่งไม่เปลี่ยนแปลง

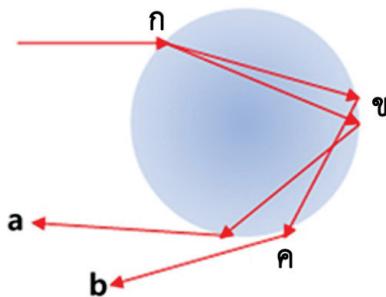
27. จากรูปแสดงทิศทางของแรงต่าง ๆ ที่กระทำต่อรถยนต์ที่กำลังแล่นไปข้างหน้าและเครื่องบินที่บินอยู่ในอากาศ



จากตัวเลือก ข้อใดถูกต้อง

- ① A และ g เป็นแรงชนิดเดียวกัน
- ② B และ u เป็นแรงชนิดเดียวกัน
- ③ B และ v เป็นแรงที่ยังคงกระทำกับวัตถุ แม้ว่าจะตกลงสู่จุดนั้นแล้วก็ตาม
- ④ C และ w เป็นแรงที่เกิดขึ้นจากการเคลื่อนที่
- ⑤ D และ v เป็นแรงดึงดูดของโลก

28. จากรูปอธิบายหลักการของการทำให้เกิดรุ้งจากการเดินทางของแสงผ่านหยดน้ำที่อยู่ในบรรยากาศ



ข้อใดอธิบายไม่ถูกต้อง

- ① การกระจายของแสงเกิดขึ้นที่ตำแหน่ง g
- ② การสะท้อนของแสงเกิดขึ้นที่ตำแหน่ง u
- ③ การหักเหของแสงเกิดขึ้นที่ตำแหน่ง v
- ④ ถ้าแสงที่เดินทางออกมากจากหยดน้ำเป็นแสงสีแดง กับสีม่วง รังสีของแสง a จะเป็นสีแดง
- ⑤ รุ้งเป็นแบบสีที่เกิดขึ้นจากการที่แสงเดินทางผ่านหยดน้ำจำนวนมากในบรรยากาศด้วยกระบวนการหักเหแสง

29. เกศสุรางค์ทราบว่าสาเหตุสำคัญของฝนกรดมาจากการค่าวัณของท่อไอเสียรถยนต์ จึงทำการทดลองดังขั้นตอน ทำการทดลองที่กำหนดให้ เพื่อศึกษาอิทธิพลที่เมื่อค่าวัณรถยนต์มีผลต่อชีวิตประจำวัน

อุปกรณ์ : น้ำ บีกเกอร์ ฝาครอบบีกเกอร์ ไม้เขียว 5 ก้าน กระดาษลิตมัส น้ำககலம் ปลอม่วง

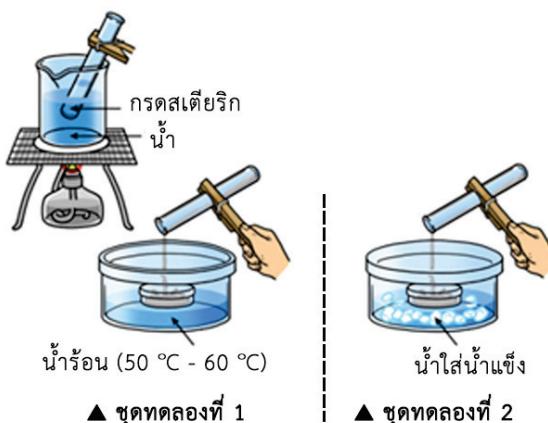
ขั้นตอนการทดลอง

1. ใส่ไม้เขียว 5 ก้าน ลงในบีกเกอร์แล้วจุ่นไฟ
2. ปิดฝาครอบบีกเกอร์เก็บควนที่เกิดจากการเผาไหม้ของไม้เขียวไว้ในนั้นสักครู่ แล้วหยิบไม้เขียวออกมานา
3. ใส่น้ำลงไปในบีกเกอร์เล็กน้อย (10 mL) แล้วเขย่า
4. ใส่น้ำககலம் ปลอม่วงลงไปแล้วสังเกตการเปลี่ยนแปลง สีของสารละลายที่เกิดขึ้น

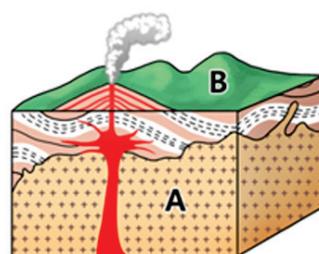
ข้อใดเป็นผลการทดลองที่สอดคล้องกับรายละเอียดการทดลอง

- ① ใช้หลักการทดลองเดียวกับการรับประทานยาลดกรด เมื่อรู้สึกปวดแสบปวดร้อนภายใน
- ② ถ้าใส่น้ำககலம் ปลอม่วงลงไปจะเกิดการเปลี่ยนสีสารละลายเป็นสีฟ้ามองน้ำเงิน
- ③ ถ้าใส่สันدمลงไปในสารละลายในขั้นตอนที่ 4 เส้นผมจะสลายหายไป
- ④ สารละลายในขั้นตอนที่ 4 มีสมบัติของสารละลายที่เหนือนกับน้ำส้มสายชู
- ⑤ สารละลายในขั้นตอนที่ 4 ทำให้กระดาษลิตมัสสีแดงเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงิน

30. จากรูปแสดงขั้นตอนการทดลองเพื่อศึกษาหลักการของ
การเกิดหินอัคนีและลักษณะการเกิดของหินอัคนี
ในธรรมชาติ



[รูปแสดงขั้นตอนการทดลองเพื่อศึกษาการเกิดหินอัคนี]



[รูปแสดงลักษณะการเกิดของหินอัคนีในธรรมชาติ]

ข้อใดอธิบายได้ถูกต้อง

- ① ชุดทดลองที่ 1 จะทำให้เกิดผลึกของสารที่มีขนาดเล็กกว่าผลึกที่เกิดขึ้นจากชุดทดลองที่ 2
- ② หินที่เกิดขึ้นโดยมีหลักการเกิดเช่นเดียวกับชุดทดลองที่ 1 คือ หินไروโลอล์ต
- ③ บริเวณ A เกิดการเย็นตัวลงช้ากว่าและมีผลึกของแร่ขนาดเล็กกว่าบริเวณ B
- ④ ลักษณะการเกิดขึ้นของหินบริเวณ A มีหลักการเดียวกับการเกิดผลึกในชุดทดลองที่ 2
- ⑤ หินที่เกิดขึ้นในบริเวณ A คือ หินแกรนิต และหินที่เกิดขึ้นในบริเวณ B คือ หินบะซอลต์