ข้อสอบร่วมในเครือซาเลเซียน

กลุ่มสาระฯ วิทยาศาสตร์ รหัสวิชา ว21102

ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 1

เวลา 80 นาที จำนวน 60 ข้อ จำนวน 12 หน้า คะแนนเต็ม 60 คะแนน

กลางภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2564

<u>คำชี้แจง</u> 1. ข้อสอบชุดนี้เป็นข้อสอบแบบ…เลือกตอบ…จำนวน…..60.....ข้อ

2. ใส่เครื่องหมายกากบาท (×) ในช่องตัวเลือกที่ถูกที่สุดเพียงช่องเดียวในแต่ละข้อ

3. ให้ทำทุกข้อในกระดาษคำตอบ

4. กรอกหัวกระดาษคำตอบให้ครบถ้วนก่อนเริ่มทำข้อสอบ

1. ข้อใด เป็นหน่วยของแรงดันอากาศ (F) (จ.25)

ก. นิวตัน

ข. นิวตันต่อตารางเมตร

ค. กิโลกรัมต่อลูกบาศก์เมตร

ง. กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

2. ความดันอากาศ มีความสัมพันธ์กับความสูงอย่างไร (จ.25)

ก. ระดับความสูงไม่มีผลต่อความดันอากาศ

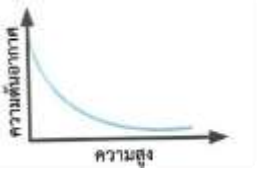
ข. ยิ่งสูงความดันอากาศยิ่งเพิ่มขึ้น

ค. ยิ่งสูงความดันอากาศยิ่งลดลง

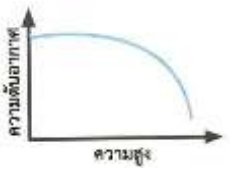
ง. ที่ระดับความสูงเดียวกัน ความดันอากาศมีค่าแตกต่างกัน

3. กราฟข้อใด แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงและความดันของอากาศได้ถูกต้อง (จ.25)

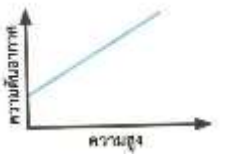
ก.



ข.



ค.



ง.



4. ใบเรือมีพื้นที่ 12 ตารางเมตร มีลมพัดมาปะทะผ้าใบด้วยแรง 1,080 นิวตัน จะมีความดันบนผืนผ้าใบเป็นเท่าใด (จ.25)

ก. 90 N

ข. 90 N/m^2

ค. 1,080 N/m^2

ง. 1,080 N

5. ที่ระดับสูง 5 กิโลเมตร จากระดับน้ำทะเล ถ้าอากาศออกแรงกระทำ 432 นิวตัน บนพื้นที่ 8 ตารางเมตร อากาศจะมีความดันเท่าไร (จ.25)

ก. 54 กิโลกรัม/ลูกบาศก์เมตร

ข. 54 นิวตัน/ลูกบาศก์เมตร

ค. 54 กรัม/ลูกบาศก์เมตร

ง. 54 นิวตัน/ตารางเมตร

6. ปัจจัยในข้อใด เกี่ยวข้องกับปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ (จ.26)

ก. พื้นที่ผิวของวัตถุ

ข. ความร้อนจำเพาะของสาร

ค. ความร้อนแฝงจำเพาะของสาร

ง. อุณหภูมิเปลี่ยนไปของสาร

7. หน่วยวัด 1 และ 2 คือหน่วยวัดใด เมื่อกำหนดจุดเดือด และจุดเยือกแข็งของน้ำดังตาราง (จ.26)

หน่วยวัด	จุดเยือกแข็ง	จุดเดือด
1	273	373
2	0	80

ก. 1 คือ เคลวิน 2 คือ องศาโรเมอร์

ข. 1 คือ เคลวิน 2 คือ องศาเซลเซียส

ค. 1 คือ เคลวิน 2 คือ องศาฟาเรนไฮต์

ง. 1 คือ องศาโรเมอร์ 2 คือ องศาฟาเรนไฮต์

8. เด็กชายบอยต้องการต้มน้ำในหม้ออลูมิเนียมให้เดือดโดยเร็วที่สุด ข้อใด<u>ไม่ควร</u>ทำ (จ.26)

ก. ปิดฝาหม้อ

ข. ลดมวลน้ำ

ค. เร่งไฟให้แรงขึ้น

ง. เติมเกลือลงในน้ำ

9. ค่าความร้อนแฝงของการหลอมเหลวของน้ำแข็ง และการกลายเป็นไอน้ำ มีค่าเท่าใดตามลำดับ (จ.26)

ก. 0.5 cal/g^{o}c , 1 cal/g^{o}c

ข. 80 cal/g^{o}c , 540 cal/g^{o}c

ค. 60 cal/g , 580 cal/g

ง. 80 cal/g , 540 cal/g

10.เหล็กความจุความร้อนจำเพาะ 450 J/kg.K น้ำความจุความร้อนจำเพาะ 4,180 J/kg.K เหล็กและน้ำมีมวลเท่ากัน อุณหภูมิเท่ากัน เมื่อทำให้อุณหภูมิลดลงเท่ากัน สารใดจะคายความร้อนได้มากกว่า (จ.26)

ก. น้ำ

ข. เหล็ก

ค. เหล็กและน้ำคายความร้อนได้เท่ากัน

ง. เหล็กและน้ำจะไม่คายความร้อนเลย

11.ปริมาณ 1 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส มีความหมายตรงกับข้อใด (จ.26)

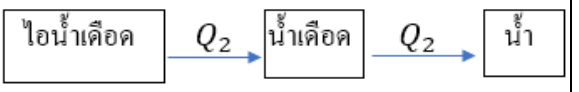
ก. ความร้อนแฝงของน้ำ 1 กรัม ที่ทำให้น้ำมีสถานะเปลี่ยนแปลงไป

ข. ความร้อนที่ทำให้สารมวล 1 กรัม มีอุณหภูมิเปลี่ยนไป 1 องศาเซลเซียส โดยมีสถานะเปลี่ยนแปลงไป

ค. ความร้อนที่ทำให้สารมวล 1 กรัม มีอุณหภูมิเปลี่ยนไป 1 องศาเซลเซียส โดยที่สถานะไม่เปลี่ยนแปลง

ง. ความร้อนที่ทำให้สารมวล 1 กิโลกรัม มีอุณหภูมิเปลี่ยนไป 1 เคลวิน โดยที่สถานะไม่เปลี่ยนแปลง

12.



จากภาพ Q1 และ Q2 จะต้องใช้สูตรใดในการหาพลังงานความร้อน ตามลำดับ (จ.26)

ก. $mc\Delta T$, $mc\Delta T$

ข. mL , $mc\Delta T$

ค. $mc\Delta T$, mL

ง. mL , mL

13.น้ำมวล 200 g ที่อุณหภูมิ 20 ºC มีอุณหภูมิสูงขึ้นเป็น 30 ºC จงหาพลังงานความร้อนที่เกิดขึ้น (ความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 4,186 J/kg.K) (จ.26)

ก. 5,000 J

ข. 6,660 J

ค. 7,860 J

ง. 8,372 J

14.ถ้าให้ความร้อน 1,000 cal แก่เหล็ก มวล 500 g เดิมมีอุณหภูมิ 25 ºC จงหาว่าหลังได้รับความร้อน เหล็กจะมีอุณหภูมิเป็นกี่องศาเซลเซียส ($C_{เหล็ก}$ = 0.1 cal/g.ºC) (จ.26)

ก. 45 ºC

ข. 50 ºC

ค. 80 ºC

ง. 100 ºC

15.ถ้านักเรียนต้องการทำให้น้ำแข็งมวล 10 กรัม เกิดการหลอมเหลว กลายเป็นของเหลวได้หมดพอดี จะต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่าใด (จ.26)

ก. 800 cal

ข. 700 cal

ค. 600 cal

ง. 500 cal

16.ต้องใช้พลังงานความร้อนกี่กิโลแคลอรี ที่ทำให้น้ำมวล 150 g ที่อุณหภูมิ 30 ºC เปลี่ยนสถานะเป็นไอน้ำหมดพอดีที่ 100 ºC (ความร้อนจำเพาะของน้ำ = 1 cal/g ºC , ความร้อนแฝงของการกลายเป็นไอของน้ำ = 540 cal/g) (จ.26)

ก. 60.5 kcal

ข. 75.5 kcal

ค. 81.5 kcal

ง. 91.5 kcal

17.ถ้าให้ความร้อนแก่น้ำแข็ง 30 g ที่ 0 ºC จนหลอมเหลวเป็นน้ำ 25 ºC จะต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่าใด (กำหนดให้ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลว = 80 cal/g ความร้อนจำเพาะของน้ำ = 1 cal/g. ºC) (จ.26)

ก. 3,250 cal

ข. 3,150 cal

ค. 3,650 cal

ง. 3,850 cal

18.ถ้ากรุงเทพมหานครมีอุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส จะมีค่าเท่าใด ในหน่วยองศาฟาเรนไฮต์ (จ.27)

ก. 98.6 องศาฟาเรนไฮต์

ข. 101.6 องศาฟาเรนไฮต์

ค. 103.6 องศาฟาเรนไฮต์

ง. 105.6 องศาฟาเรนไฮต์

19.ถ้าต้องการวัดอุณหภูมิของน้ำมันที่กำลังเดือด <u>ไม่ควร</u>เลือกใช้เทอร์โมมิเตอร์แบบใด (จ.27)

ก. เทอร์โมมิเตอร์แบบปรอท

ข. เทอร์โมมิเตอร์แบบดิจิทัล

ค. เทอร์โมมิเตอร์แอลกอฮอล์

ง. เทอร์โมมิเตอร์แบบปรอทและเทอร์โมมิเตอร์แบบดิจิทัล

20.หากอุณหภูมิภายนอกร่างกายเท่ากับ 50 องศาฟาเรนไฮต์ จะมีค่ามากหรือน้อยกว่าอุณหภูมิภายในร่างกาย 37 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิต่างกันกี่องศาเซลเซียส (จ.27)

ก. มากกว่า ต่างกัน 27 องศาเซลเซียส

ข. น้อยกว่า ต่างกัน 10 องศาเซลเซียส

ค. น้อยกว่า ต่างกัน 27 องศาเซลเซียส

ง. มากกว่า ต่างกัน 10 องศาเซลเซียส

21.เทอร์โมมิเตอร์ชนิดองศาเซลเซียส วัดอุณหภูมิของสาร พบว่าเปลี่ยนแปลงจากเดิม 10 องศาเซลเซียส ถ้าใช้เทอร์โมมิเตอร์ชนิดองศาฟาเรนไฮต์ จะเปลี่ยนแปลงเท่าใด (จ.27)

ก. 0 ºF

ข. 10 ºF

ค. 18 ºF

ง. 42 ºF

22.อุณหภูมิ 42 ºC เมื่อคิดในหน่วย K และ ºF จะมีค่าเท่าใด ตามลำดับ (จ.27)

ก. 315 K , 107.6 ºF

ข. 315 K , 5.5 ºF

ค. 231 K , 5.5 ºF

ง. 320 K , 33.6 ºF

23.ในการสร้างเทอร์โมมิเตอร์ ใช้หลักการในข้อใด (จ.27)

ก. การยืด-หด ของก๊าซ เมื่อได้รับความร้อน

ข. การยืด-หด ของก๊าซ เมื่อได้รับความเย็น

ค. การยืด-หด ของของเหลว เมื่อได้รับความร้อน

ง. การยืด-หด ของของเหลว เมื่อได้รับความเย็น

24.ถ้าต้องการวัดอุณหภูมิที่มีความเย็นมากๆ เช่นที่ขั้วโลกใต้ -40 องศาเซลเซียส ควรใช้เทอร์โมมิเตอร์ที่บรรจุด้วยสารใด (จ.27)

ก. น้ำ

ข. ปรอท

ค. โบรมีน

ง. แอลกอฮอล์

25.อุณหภูมิวันหนึ่งในฤดูใบไม้ผลิ ที่ลอสแอนเจลิสวัดได้ 68 องศาฟาเรนไฮต์ จะตรงกับกี่องศาโรเมอร์ (จ.27)

ก. 20 องศาโรเมอร์

ข. 16 องศาโรเมอร์

ค. 293 องศาโรเมอร์

ง. 300 องศาโรเมอร์

26.ตารางกำหนดอุณหภูมิค่า x, y, z มีค่าเท่าใดตามลำดับ (จ.27)

อุณหภูมิ	°C	°F	K	°R
จุดเดือด	100	y	z	80
จุดเยือกแข็ง	x	32	273	0

ก. 0 ºC, 80 ºF, 0 K

ข. 0 ºC, 212 ºF, 373 K

ค. 0 ºC, 80 ºF, 273 K

ง. 0 ºC, 373 ºF, 212 K

27.ปริมาณความร้อน ที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะขึ้นอยู่กับปัจจัยในข้อใด (จ.28)

ก. มวลและเวลา

ข. อุณหภูมิและมวล

ค. เวลาและความร้อนแฝงจำเพาะ

ง. มวลและความร้อนแฝงจำเพาะ

28.ความร้อนที่สารใช้ในการเปลี่ยนสถานะเรียกว่าอะไร (จ.28)

ก. อุณหภูมิ

ข. ความร้อนแฝง

ค. ความจุความร้อน

ง. สมดุลความร้อน

29.ปัจจัยในข้อใดต่อไปนี้ ที่ทำให้สสารขยายตัวหรือหดตัวได้ (จ.29)

ก. เวลา

ข. มวล

ค. ความร้อน

ง. อุณหภูมิ

30.การลอยตัวของบอลลูนและโคมลอย เป็นผลเนื่องมาจากสิ่งใด (จ.29)

ก. เกิดจากแรงผลักของคนที่ดันให้บอลลูนและโคมลอยลอยขึ้น

ข. มีแรงเป่าจากลมภายนอกเข้าไปในบอลลูนและโคมลอยมาก

ค. อากาศภายในบอลลูนและโคมลอยขยายตัว ทำให้มีความหนาแน่นน้อยลง

ง. อากาศภายในบอลลูนและโคมลอยได้รับความร้อน ทำให้มีความหนาแน่นมากขึ้น

31.หากวัดอุณหภูมิของน้ำแข็งด้วยเทอร์โมมิเตอร์ จะมีค่าอุณหภูมิเป็นอย่างไรและแอลกอฮอล์ภายในเป็นอย่างไร (จ.30)

ก. อุณหภูมิเพิ่ม แอลกอฮอล์หดตัว

ข. อุณหภูมิเพิ่ม แอลกอฮอล์ขยายตัว

ค. อุณหภูมิลด แอลกอฮอล์หดตัว

ง. อุณหภูมิลด แอลกอฮอล์ขยายตัว

32.อุปกรณ์ใดต่อไปนี้ ใช้หลักการขยายตัวของวัตถุ เมื่อได้รับความร้อน (จ.31)

ก. สวิตช์ไฟฟ้า

ข. เครื่องเตือนไฟไหม้

ค. ถ่านไฟฉาย

ง. มอเตอร์ไฟฟ้า

33.การระเบิดของยางรถยนต์บนท้องถนน เป็นเพราะสาเหตุใด (จ.31)

ก. การหลอมเหลวของยาง

ข. การขยายตัวของอากาศในยาง

ค. การแข็งตัวของยาง

ง. การขยายตัวของยาง

34.ถ้านักเรียนทำการผสมน้ำร้อนกับน้ำเย็นเข้าด้วยกัน และเมื่อน้ำที่ผสมมีอุณหภูมิเท่ากัน เหตุการณ์ดังกล่าว เกี่ยวข้องกับข้อใดมากที่สุด (จ.32)

ก. สมดุลความร้อน

ข. การนำความร้อน

ค. การแผ่รังสีความร้อน

ง. การดูดกลืนความร้อน

35.พลังงานความร้อน มีการถ่ายเทอย่างไร (จ.32)

ก. อุณหภูมิต่ำไปสู่อุณหภูมิสูง

ข. อุณหภูมิสูงไปสู่อุณหภูมิต่ำ

ค. จากวัตถุมวลน้อยไปสู่วัตถุมวลมาก

ง. จากวัตถุมวลมากไปสู่วัตถุมวลน้อย

36.การกระทำในข้อใด ที่แสดงถึงการนำความรู้เรื่องสมดุลความร้อน ไปใช้ในชีวิตประจำวัน (จ.32)

ก. สดใสนำปลาไปย่างกลางแดดจัด

ข. พิภพสร้างบ้านทรงยุโรปปิดทึบ

ค. ปรีชานำแก้วน้ำร้อนไปแช่ในตู้เย็น

ง. นิสิตมุงหลังคาบ้านด้วยสังกะสี

37.ข้อใด คือความหมายของสมดุลความร้อน (จ.32)

ก. สาร 2 ชนิด มีมวลเท่ากัน มีพลังงานความร้อนเท่ากัน

ข. สาร 2 ชนิด ถ่ายโอนพลังงานความร้อนจนมีอุณหภูมิเท่ากัน

ค. สาร 2 ชนิด ถ่ายเทพลังงานจากการที่มีมวลมากไปยังสารที่มีมวลน้อย

ง. สาร 2 ชนิด ถ่ายพลังงานจากสารที่มีมวลน้อยไปยังมวลมาก

38.หากนักเรียนต้องการทำสารให้เย็น วิธีใด <u>ไม่ถูกต้อง</u> (จ.33)

ก. ผสมสารร้อนกับสารเย็น

ข. นำสารร้อนไปแช่ในน้ำเย็น

ค. นำน้ำร้อนไปใส่แก้วเก็บความร้อน

ง. วางสารร้อนทิ้งไว้ในบริเวณที่มีอากาศถ่ายเท

39.หากนักเรียนมีกาแฟอยู่แก้วหนึ่ง ถ้านักเรียนต้องการทำให้เย็นโดยเร็ว นักเรียนจะเลือกใช้วิธีใด (จ.33)

ก. แช่ในน้ำแข็ง

ข. แช่ในน้ำเย็น

ค. เป่าด้วยพัดลม

ง. ตั้งไว้นอกห้องที่มีพัดลม

40.การถ่ายโอนความร้อนจากอาหารไปสู่อากาศจนอุณหภูมิเท่ากับอุณหภูมิอากาศ เราเรียกสภาพที่มีอุณหภูมิเท่ากัน หลังจากการถ่ายโอนความร้อนนี้ว่าอย่างไร (จ.33)

ก. แผ่รังสีความร้อน

ข. ระบายความร้อน

ค. ถ่ายโอนความร้อน

ง. สมดุลความร้อน

41.เมื่อเติมน้ำแข็งลงในกาแฟร้อน แล้วกาแฟมีอุณหภูมิลดลง ข้อใด กล่าวถูกต้อง (จ.33)

ก. กาแฟถ่ายโอนความร้อนไปยังน้ำแข็ง

ข. น้ำแข็งถ่ายโอนความร้อนไปยังกาแฟ

ค. น้ำแข็งถ่ายโอนความเย็นไปยังกาแฟ

ง. กาแฟถ่ายโอนความเย็นไปยังน้ำแข็ง

42.ถ้าต้องการผสมน้ำเพื่ออาบให้เด็กทารก โดยผสมน้ำมวล 3,500 กรัม ที่มีอุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เข้ากับน้ำมวล 1,000 กรัม อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส จงคำนวณอุณหภูมิของน้ำ เมื่อเกิดสมดุลความร้อน (ความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 1 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส) (จ.34)

ก. 34.9 องศาเซลเซียส

ข. 36.9 องศาเซลเซียส

ค. 37.9 องศาเซลเซียส

ง. 38.9 องศาเซลเซียส

43.ละลายน้ำแข็ง 10 กรัม ที่อุณหภูมิ -10 องศาเซลเซียส ในน้ำ 90 กรัม ที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส อุณหภูมิผสมเท่ากับเท่าใด (กำหนดให้ความร้อนจำเพาะของน้ำแข็งเท่ากับ 0.5 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส ความร้อนแฝงจำเพาะของน้ำแข็งเท่ากับ 80 แคลอรี/กรัม และความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 1 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส) (จ.34)

ก. 27.5 องศาเซลเซียส

ข. 28.5 องศาเซลเซียส

ค. 29.5 องศาเซลเซียส

ง. 30.5 องศาเซลเซียส

44.ละลายน้ำแข็ง 15 g ที่ 0 ºC ในน้ำ 200 g ที่ 30 ºC จงหาอุณหภูมิผสมของน้ำ (กำหนดให้ความร้อนแฝงจำเพาะของน้ำแข็งเท่ากับ 80 cal/g และความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 1 cal/g.ºC) (จ.34)

ก. 15.45 องศาเซลเซียส

ข. 20.32 องศาเซลเซียส

ค. 22.32 องศาเซลเซียส

ง. 32.32 องศาเซลเซียส

45.ละลายน้ำแข็ง 10 กรัม ที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส ในน้ำที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส อุณหภูมิผสมของน้ำเท่ากับ 30 องศาเซลเซียส จงหาว่าน้ำที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส มีมวลเท่าใด (กำหนดให้ความร้อนแฝงจำเพาะของน้ำแข็งเท่ากับ 80 แคลอรี/กรัม และความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 1 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส) (จ.34)

ก. 55 g

ข. 60 g

ค. 66 g

ง. 69 g

46.ละลายน้ำแข็ง 10 g ที่ 0 ºC ในน้ำ ที่อุณหภูมิ 60 ºC อุณหภูมิผสมของน้ำเท่ากับ 20 ºC จงหาว่าน้ำที่อุณหภูมิ 60 ºC จะมีมวลเท่าใด (กำหนดให้ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลวของน้ำเท่ากับ 80 cal/g และความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 1 cal/g. ºC) (จ.34)

ก. 10 g

ข. 25 g

ค. 35 g

ง. 55 g

47.เมื่อน้ำร้อนมวล 100 กรัม ที่ 90 องศา-เซลเซียส มาผสมกับน้ำเย็นมวล 100 กรัม ที่ 15 องศาเซลเซียส แล้วได้น้ำอุ่น จงหาอุณหภูมิน้ำอุ่น (จ.34)

ก. 50.5 องศาเซลเซียส

ข. 51.5 องศาเซลเซียส

ค. 52.5 องศาเซลเซียส

ง. 53.5 องศาเซลเซียส

48.ข้อใด คือตัวนำความร้อนที่ดีที่สุด (จ.35.1)

ก. เงิน

ข. เหล็ก

ค. ทองแดง

ง. แกรไฟต์

49.เพราะเหตุใด ภาชนะหุงต้มจึงมักทำด้วยโลหะ (จ.35.1)

ก. นำความร้อนได้ดี

ข. มีความสวยงามคงทน

ค. มีความจุอาหารได้มาก

ง. สามารถทำเป็นรูปทรงต่างๆ ได้ง่าย

50.เมื่อนำลวดไปจ่อเหนือเปลวไฟ เพราะเหตุใดเราจึงรู้สึกร้อนมือ (จ.35.1)

ก. เกิดการนำความร้อน

ข. เกิดการพาความร้อน

ค. เกิดการกระจายความร้อน

ง. เกิดการแผ่รังสีความร้อน

51.การถ่ายโอนความร้อน โดยโมเลกุลของสารเคลื่อนที่ไปด้วยเป็นการถ่ายโอนความร้อนโดยวิธีใด (จ.35.2)

ก. การนำความร้อน

ข. การพาความร้อน

ค. การแพร่ของความร้อน

ง. การแผ่รังสีความร้อน

52.ข้อใด ใช้หลักการพาความร้อน (จ.35.2)

ก. การต้มน้ำ

ข. รังสีจากดวงอาทิตย์

ค. การเกิดลมบก ลมทะเล

ง. การดัดเหล็กเป็นรูปทรงต่างๆ

53.ถ้านำมือไปไว้เหนือเปลวไฟของเทียนไข ความร้อนจากเปลวไฟ จะมาถึงมือได้ด้วยวิธีใด (จ.35.2)

ก. การนำความร้อน

ข. การพาความร้อน

ค. การแผ่รังสีความร้อน

ง. การกระจายความร้อน

54.ในกิจกรรมรอบกองไฟของลูกเสือ เมื่อนักเรียนนั่งรอบๆ กองไฟ ความร้อนจากกองไฟมาถึงตัวนักเรียนได้โดยวิธีใด (จ.35.3)

ก. การนำความร้อน

ข. การพาความร้อน

ค. การกระจายความร้อน

ง. การแผ่รังสี

55.กิจกรรมใด ที่เกี่ยวกับการแผ่รังสีความร้อน (จ.35.3)

ก. กาต้มน้ำจนเดือด

ข. เอามือจับกาน้ำร้อนแล้วรู้สึกร้อน

ค. ใช้เหล็กคีบถ่านแล้วรู้สึกร้อน

ง. ความร้อนจากดวงอาทิตย์ส่องมายังโลก

56.ข้อใด เป็นภาชนะที่ใช้สำหรับเก็บอาหาร ที่ปรุงแล้ว เพื่อเก็บความร้อนไว้ได้นาน (จ.36)

ก. เหล็ก

ข. แก้ว

ค. ทองแดง

ง. อะลูมิเนียม

57.วัสดุชนิดใด ที่นิยมใช้ทำตัวกระติกน้ำแข็ง เพื่อป้องกันความร้อนจากภายนอกไม่ให้ผ่านเข้าไปในอาหารและเครื่องดื่ม (จ.36)

ก. ไม้

ข. พลาสติก

ค. เหล็ก

ง. อะลูมิเนียม

58.เมื่อให้พลังงานความร้อนแก่น้ำจนกลายเป็นไอการเคลื่อนไหวของโมเลกุลของน้ำ จะเป็นไปตามข้อใด (จ.36)

ก. เคลื่อนที่ช้าลง

ข. เคลื่อนที่เข้าหากัน

ค. จับตัวกันแน่นขึ้น

ง. เคลื่อนที่เร็วและเป็นอิสระ

59.ข้อใด เป็นตัวอย่างการนำความรู้เรื่องการถ่ายโอนความร้อน มาใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวัน<u>ไม่ถูกต้อง</u> (จ.36)

ก. ด้ามจับ หูจับ หม้อ ทำด้วยฉนวนความร้อน จะไม่ร้อนมือ

ข. ใช้ผ้าห่มที่หนาห่มในหน้าหนาว ทำให้ร่างกายอบอุ่น

ค. ใช้อะลูมิเนียม เหล็ก ทำภาชนะหุงต้ม ทำให้อาหารสุกเร็ว

ง. ในเขตหนาว เลือกเสื้อผ้าสีอ่อน เพราะดูดกลืนความร้อนได้ดี

60.ข้อใด เรียงลำดับการขยายตัวของสารเมื่อได้รับความร้อนจากมากไปน้อยได้ถูกต้อง (จ.36)

ก. ของแข็ง ของเหลว แก๊ส

ข. ของเหลว ของแข็ง แก๊ส

ค. แก๊ส ของแข็ง ของเหลว

ง. แก๊ส ของเหลว ของแข็ง

SALESIAN EDUCATION CENTER

กระดาษคำตอบ

โรงเรียน กลางภาค 2/2564

ชื่อ _____ เลขที่สอบ _____

สาระฯ วิทยาศาสตร์ ชั้น ม.1

วันที่ _____ เดือน _____ พ.ศ. _____

	1 ก A	2 ข B	3 ค C	4 ง D
1	■			
2			■	
3	■			
4		■		
5				■
6			■	
7	■			
8				■
9				■
10	■			
11			■	
12		■		
13				■
14	■			
15	■			
16				■
17		■		
18	■			
19			■	
20			■	

	1 ก A	2 ข B	3 ค C	4 ง D
21			■	
22	■			
23			■	
24				■
25		■		
26		■		
27				■
28		■		
29			■	
30			■	
31			■	
32		■		
33		■		
34	■			
35		■		
36			■	
37		■		
38			■	
39	■			
40				■

	1 ก A	2 ข B	3 ค C	4 ง D
41	■			
42				■
43	■			
44			■	
45	■			
46		■		
47			■	
48	■			
49	■			
50	■			
51		■		
52			■	
53		■		
54				■
55				■
56		■		
57		■		
58				■
59				■
60				■

สาระฯ ที่						
คะแนน						