ข้อสอบร่วมในเครือซาเลเซียน

กลุ่มสาระฯ วิทยาศาสตร์ รหัสวิชา ว21101

ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 1

เวลา 100 นาที จำนวน 62 ข้อ จำนวน 13 หน้า คะแนนเต็ม 70 คะแนน

ปลายภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2564

<u>คำชี้แจง</u> 1. ข้อสอบชุดนี้ แบ่งเป็น 2 ตอน **ตอนที่ 1** ข้อสอบแบบเลือกตอบ 60 ข้อ

ตอนที่ 2 ข้อสอบแบบเติมคำตอบ 2 ข้อ

2. ใส่เครื่องหมายกากบาท (×) ในช่องตัวเลือกที่ถูกที่สุดเพียงช่องเดียว

3. กรอกหัวกระดาษคำตอบให้ครบถ้วนก่อนเริ่มทำข้อสอบ

1. ข้อใดต่อไปนี้ กล่าวถูกต้อง (16)

ก. อโลหะสามารถทำให้เป็นรูปร่างต่างๆได้

ข. โลหะมีจุดเดือดและจุดหลอมเหลวสูง

ค. อโลหะบางชนิดนำความร้อนได้

ง. โลหะทุกชนิดเป็นของแข็ง

2. ข้อใด <u>ไม่ใช่</u>สมบัติของธาตุอโลหะ (16)

ก. ไม่นำไฟฟ้า

ข. ตีให้ยืดเป็นเส้นหรือทำให้โค้งงอได้

ค. เปราะและหักง่าย

ง. มีจุดหลอมเหลวและจุดเดือดต่ำ

3. ธาตุในข้อใด จัดเป็นโลหะทั้งหมด (16)

ก. Na , Mg , C

ข. Zn , Ag , Na

ค. Al , B , Fe

ง. Li , Al , Si

4. ธาตุชนิดหนึ่งมีสมบัติเป็นของเหลวสีเงินที่อุณหภูมิห้อง นำไฟฟ้าได้ดี ระเหยได้ และเป็นอันตรายมาก ธาตุดังกล่าวคือธาตุชนิดใด (16)

ก. ปรอท

ข. โบรมีน

ค. แอมโมเนีย

ง. ไนโตรเจน

5. ข้อใด จัดเป็นธาตุครบทุกประเภท (16)

ก. พลวง ปรอท แอลกอฮอล์

ข. เหล็ก อากาศ ทองคำ

ค. กำมะถัน ด่างทับทิม ปรอท

ง. ไฮโดรเจน สารหนู นิกเกิล

6. ข้อใดต่อไปนี้ คือความหมายของธาตุ (16)

ก. สารบริสุทธิ์ที่ประกอบด้วยอะตอมของธาตุเพียงชนิดเดียว

ข. หน่วยที่เล็กที่สุดโดยแต่ละหน่วยยังคงมีสมบัติเดิม

ค. สสารที่ประกอบด้วยอะตอมหลายชนิด

ง. สารที่มีลักษณะเป็นสารเนื้อเดียวกันแต่ประกอบด้วยอะตอมหลายชนิด

7. ข้อใด <u>ไม่ใช่</u>สมบัติของธาตุกึ่งโลหะ (16)

ก. เปราะเหมือนอโลหะ

ข. มีความมันวาวเหมือนโลหะ

ค. มีสมบัติกึ่งกลางระหว่างโลหะกับอโลหะ

ง. นำไฟฟ้าได้ดีที่อุณหภูมิห้อง แต่เมื่ออุณหภูมิสูงนำไฟฟ้าได้ไม่ดี

8. ธาตุใด <u>ไม่ใช่</u>กลุ่มธาตุโลหะทั้งหมด (16)

ก. เหล็ก สังกะสี ไฮโดรเจน

ข. คลอรีน ออกซิเจน คาร์บอน

ค. แคลเซียม คลอรีน ทองแดง

ง. คาร์บอน ทองแดง ไนโตรเจน

9. สารในข้อใด ที่สามารถนำไฟฟ้าได้ (16)

ก. เพชร

ข. กำมะถัน

ค. ฟอสฟอรัส

ง. แกรไฟร์

10.กลุ่มที่ 1 ---> ทองคำ เหล็ก สังกะสี
กลุ่มที่ 2 ---> กำมะถัน ไนโตรเจน ซิลิคอน
เกณฑ์ใดจำแนกธาตุกลุ่มนี้ได้เหมาะสมที่สุด (16)

ก. จุดเดือด

ข. การนำไฟฟ้า

ค. จุดหลอมเหลว

ง. สถานะของสาร

11.ธาตุใด <u>ไม่ใช่</u>ธาตุกึ่งโลหะ (16)

ก. สารหนู

ข. ซิลิคอน

ค. ฟลูออรีน

ง. เจอร์เมเนียม

12.ธาตุข้อใด มีทั้งโลหะ อโลหะ กึ่งโลหะ (16)

ก. Hg O N

ข. Ca Cl Zn

ค. Al P As

ง. Mg C Na

13.ข้อใด <u>ไม่ใช่</u>ประโยชน์ของธาตุโลหะ (17)

ก. นำมาทำเป็นสายไฟ

ข. นำมาตีเป็นแผ่น

ค. นำมาทำเครื่องประดับ

ง. นำมาทำเป็นด้ามจับหม้อหุงต้ม

14.อะลูมิเนียมถูกนำมาใช้ประโยชน์อย่างแพร่หลาย เพราะเหตุใด (17)

ก. น้ำหนักเบา นำความร้อน และนำไฟฟ้าได้ดี

ข. พบอยู่ในธรรมชาติค่อนข้างน้อย

ค. เป็นของแข็งไม่นำไฟฟ้า

ง. มีความหนาแน่นสูง นำไฟฟ้าได้ดี

15.ธาตุกัมมันตรังสีที่ใช้ปรับปรุงพันธุ์พืชคือธาตุใด (17)

ก. ทองคำ – 195

ข. ไอโอดีน – 13

ค. โคบอลต์ – 60

ง. คาร์บอน – 14

16.ธาตุที่เป็นแร่เศรษฐกิจ มีลักษณะใด (17)

ก. สกัดเป็นแร่บริสุทธิ์ได้ง่าย

ข. ใช้ประโยชน์ในทางอุตสาหกรรม

ค. นำมาใช้ผลิตเหรียญกษาปณ์

ง. มีมูลค่าสูง

17.พิจารณาข้อความต่อไปนี้

A : Cs – 137 ใช้ถนอมอาหาร

B : I -131 ใช้ตรวจความผิดปกติของหัวใจ

C : Co – 60 ใช้ในการปรับปรุงพันธุ์พืช

ข้อความใดถูกต้อง (17)

ก. A และ B

ข. A และ C

ค. A, B และ C

ง. B และ C

18.ข้อใด กล่าวถูกต้องเกี่ยวกับอะตอม (18)

ก. หน่วยย่อยที่สุดของธาตุ

ข. หน่วยย่อยที่สุดของสารประกอบ

ค. หน่วยเล็กที่สุดของธาตุกัมมันตรังสี

ง. สารบริสุทธิ์ที่มีส่วนประกอบเพียงชนิดเดียว

19.ข้อความใด อธิบายเกี่ยวกับสูตรเคมี CH_4 <u>ไม่</u>ถูกต้อง (18)

ก. ประกอบด้วยอะตอม 2 อะตอม

ข. เป็นสารประกอบที่เป็นสารบริสุทธิ์

ค. บอกชนิดของธาตุที่เป็นองค์ประกอบ

ง. ธาตุที่เป็นองค์ประกอบมีสมบัติต่างจาก CH_4

20.อะตอมมีลักษณะทรงกลมประกอบด้วยอนุภาคโปรตอน ซึ่งมีประจุบวก และอิเล็กตรอนซึ่งมีประจุลบ กระจายอยู่ทั่วไปอย่างสม่ำเสมอ เป็นแนวคิดของใคร (18)

ก. นีล โบร์

ข. จอร์น ดอลตัน

ค. รัทเธอร์ฟอร์ด

ง. เจ.เจ ทอมสัน

21.ข้อใด กล่าว<u>ไม่</u>ถูกต้องถึงลักษณะของสารประกอบ (18)

ก. เกิดจากการรวมกันของธาตุหลายชนิด

ข. เกิดจากการรวมกันของธาตุหลายอะตอม

ค. มีอัตราส่วนของการรวมกันของธาตุคงที่

ง. สารประกอบเป็นสารบริสุทธิ์

22.ข้อใด กล่าวถูกต้องเกี่ยวกับอะตอม (18)

ก. ประจุไฟฟ้าเป็นกลาง

ข. ประกอบด้วยโปรตอนหลายชนิด

ค. มีโปรตอนและอิเล็กตรอนในนิวเคลียส

ง. มีอิเล็กตรอนที่เป็นประจุบวกวิ่งอยู่รอบนิวเคลียส

23.ข้อใด กล่าวถึงธาตุ<u>ไม่</u>ถูกต้อง (18)

ก. เป็นสารบริสุทธิ์

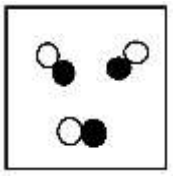
ข. สามารถแยกสลายไปเป็นสารอื่นได้อีก

ค. ธาตุแต่ละชนิดมีสมบัติเฉพาะตัวของธาตุ

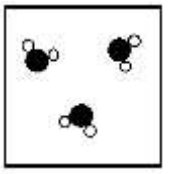
ง. ธาตุบางชนิดเกิดจากการสังเคราะห์

24.ข้อใด <u>ไม่ใช่</u>แบบจำลองโมเลกุลของสารประกอบ (18)

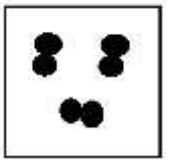
ก.



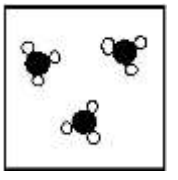
ข.



ค.



ง.



25.ข้อใด กล่าวถูกต้องเกี่ยวกับการแผ่รังสีของธาตุกัมมันตรังสี (18)

ก. ธาตุกัมมันตรังสีแผ่รังสี เนื่องจากอิเล็กตรอนในอะตอมไม่เสถียร

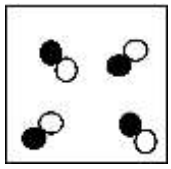
ข. ธาตุกัมมันตรังสีแผ่รังสี เนื่องจากนิวเคลียสของอะตอมไม่เสถียร

ค. รังสีที่ธาตุกัมมันตรังสีแผ่ออกมา คือรังสีแอลฟาเสมอ

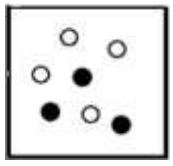
ง. รังสีที่ธาตุกัมมันตรังสีแผ่ออกมาเป็นโทษต่อมนุษย์และสิ่งมีชีวิต

26.ภาพในข้อใด แสดงแบบจำลองโมเลกุลของไฮโดรเจน (H_2) ได้ถูกต้อง (18)

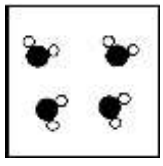
ก.



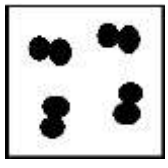
ข.



ค.

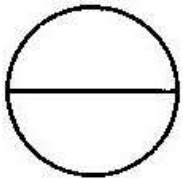


ง.

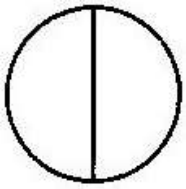


27.ข้อใด แสดงสัญลักษณ์ของธาตุตามแนวคิดของดอลตันได้ถูกต้อง (18)

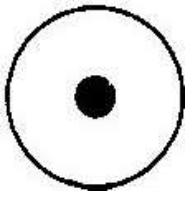
ก. ไนโตรเจน



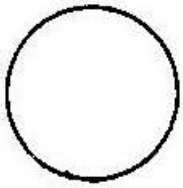
ข. สังกะสี



ค. เหล็ก



ง. ออกซิเจน



28.สารต่อไปนี้ จำนวน 1 โมเลกุล สารใดมีจำนวนอะตอมมากที่สุด (18)

ก. C_3H_6

ข. CH_3COOH

ค. $KMnO_4$

ง. $NaHCO_3$

29.ข้อใดต่อไปนี้ เป็นสารประกอบ (18)

ก. ทองแดง ดีบุก

ข. หินปูน ทองคำ

ค. นาก เงิน

ง. ด่างทับทิม น้ำตาล

30.ข้อใดต่อไปนี้ถูกต้อง (19)

1) โปรตอนมีประจุไฟฟ้าบวก

2) นิวตรอนเป็นกลางทางไฟฟ้า

3) อิเล็กตรอนมีประจุไฟฟ้าเป็นลบอยู่ตรงกลาง

ก. ข้อ 1 , 3

ข. ข้อ 1 , 2

ค. ข้อ 2 , 3

ง. ข้อ 1 , 2 , 3

31.อะตอมของธาตุชนิดใด ที่ไม่มีนิวตรอนและเป็นอะตอมที่มีมวลน้อยที่สุด (19)

ก. ออกซิเจน

ข. คาร์บอน

ค. ไฮโดรเจน

ง. ไนโตรเจน

32.นิวเคลียสของอะตอมประกอบด้วยสิ่งใด (19)

ก. อิเล็กตรอน โปรตอน

ข. โปรตอน นิวตรอน

ค. นิวตรอน อิเล็กตรอน

ง. อะตอม โปรตอน

33.ข้อใด กล่าวถูกต้อง (19)

ก. ธาตุต่างชนิดกันมีมวลต่างกันหรือมีนิวตรอนต่างกัน เรียกว่าไอโซโทป

ข. มวลของอะตอม คือ มวลของโปรตอนกับอิเล็กตรอนในนิวเคลียส

ค. มวลของอะตอม คือ มวลของโปรตอนกับนิวตรอนในนิวเคลียส

ง. เลขอะตอมจะบอกถึงจำนวนโปรตอนและจำนวนนิวตรอนในอะตอม

34.อะตอม ประกอบด้วยอะไรบ้าง (19)

ก. โปรตอน นิวตรอน อิเล็กตรอน

ข. เลขมวล เลขอะตอม โปรตอน

ค. อะตอม โปรตอน นิวเคลียส

ง. โปรตอน อะตอม นิวตรอน

35.โครงสร้างของอะตอมส่วนที่รวมอยู่ตรงกลางเรียกว่าอะไร (19)

ก. โปรตอน

ข. นิวตรอน

ค. อิเล็กตรอน

ง. นิวเคลียส

36.อะตอมประกอบไปด้วยโปรตอนและอิเล็กตรอนในจำนวนที่เท่าๆ กัน คือแบบจำลองอะตอมของใคร(19)

ก. ดอลตัน

ข. ทอมสัน

ค. รัทเทอร์ฟอร์ด

ง. โบร์

37.อุณหภูมิของสารละลายและสารบริสุทธิ์ขณะเดือดเหมือนหรือต่างกันเพราะอะไร (20)

ก. เหมือนกัน เพราะเป็นสารเนื้อเดียวกัน

ข. เหมือนกัน เพราะมีสมบัติทุกส่วนเหมือนกัน

ค. ต่างกัน เพราะสารบริสุทธิ์จะมีอุณหภูมิขณะเดือดคงที่ แต่สารละลายไม่คงที่

ง. ต่างกัน เพราะสารบริสุทธิ์จะมีอุณหภูมิขณะเดือดไม่คงที่ แต่สารละลายคงที่

<u>คำสั่ง</u> ใช้ข้อมูลต่อไปนี้ ประกอบการตอบคำถามข้อ 38 – 40

ตารางแสดงข้อมูลการติดตามบันทึกการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของของเหลว X และ Y ในช่วงเวลาทุก 15 วินาที จนครบ 3 นาที

สาร	อุณหภูมิที่อ่านได้ ณ วินาทีที่ (°C)												
	0	15	30	45	60	75	90	105	120	135	150	165	180
X	28	32	38	46	55	64	69	75	83	92	**100**	100	100
Y	28	35	43	51	59	67	74	**81**	96	100	100	100	100

จุดเดือด

38.สารองค์ประกอบที่มีอยู่ในทั้งของเหลว X และ Y คือสารใด (20)

ก. น้ำ

ข. เอทานอล

ค. น้ำมันพืช

ง. น้ำมันหอมระเหย

39.ข้อใด สรุปจุดเดือดของสาร X และ Y ถูกต้อง (20)

A) สาร X และ Y มีจุดเดือดเท่ากัน

B) สาร X และ Y มีจุดเดือดคงที่เหมือนกัน

C) สาร X มีจุดเดือดคงที่ ส่วนสาร Y ไม่คงที่

D) สาร X เป็นของผสม ส่วนสาร Y เป็นสารบริสุทธิ์

ก. C และ D

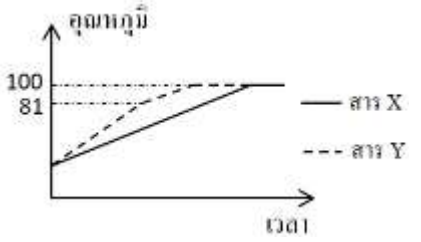
ข. B และ C

ค. B และ D

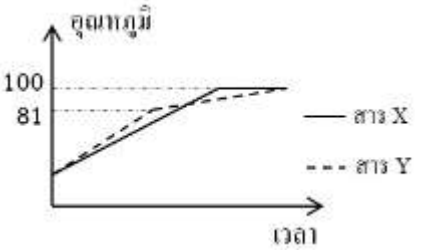
ง. C เท่านั้น

40.กราฟแสดงการเดือดของสาร X และ Y ตรงกับข้อใดมากที่สุด (20)

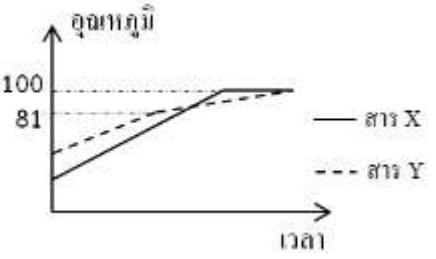
ก.



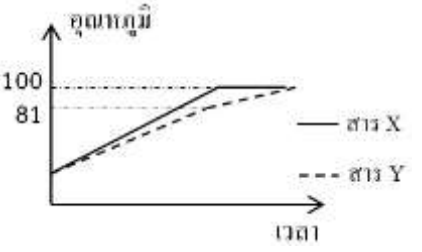
ข.



ค.



ง.



41.ข้อใด กล่าวถูกต้อง (20)

ก. สารผสมมีจุดหลอมเหลวคงที่

ข. สารผสมมีจุดเดือดคงที่

ค. สารผสมมีจุดหลอมเหลวต่ำกว่าสารบริสุทธิ์

ง. สารผสมมีจุดเดือดต่ำกว่าสารบริสุทธิ์

42.ข้อใด มีความหมายตรงกับจุดหลอมเหลวของสารมากที่สุด (20)

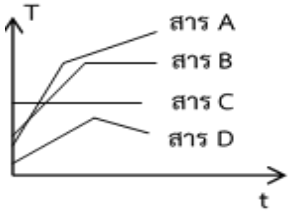
ก. อุณหภูมิขณะสารเปลี่ยนสถานะ

ข. อุณหภูมิขณะสารเปลี่ยนจากของเหลวเป็นของแข็ง

ค. อุณหภูมิขณะสารเปลี่ยนจากของเหลวเป็นแก๊ส

ง. อุณหภูมิขณะสารเปลี่ยนจากของแข็งเป็นของเหลว

43.



ข้อใด แสดงจุดเดือดของเครื่องดื่มน้ำอัดลม (20)

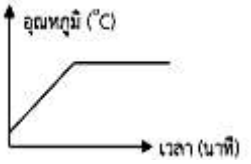
ก. สาร A

ข. สาร B

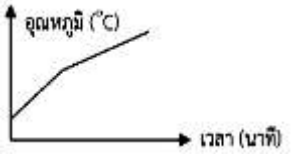
ค. สาร C

ง. สาร D

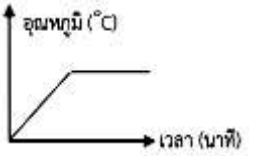
44. 1)



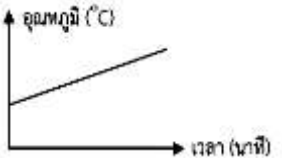
2)



3)



4)



เมื่อนำของเหลว A B C และ D ไปให้ความร้อนแล้วบันทึกอุณหภูมิทุกๆ 1 นาที จนกระทั่งของเหลวเดือดและบันทึกต่อไปอีก 3 นาที นำข้อมูลที่ได้มาเขียนกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิกับเวลา สารในข้อใด <u>ไม่ใช่</u>สารบริสุทธิ์ (20)

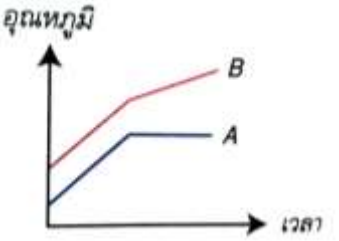
ก. ข้อ 1

ข. ข้อ 2

ค. ข้อ 1 และ 3

ง. ข้อ 2 และ 4

<u>คำสั่ง</u> ใช้กราฟดังรูปตอบคำถาม ข้อ 45 – 46



45.การหาจุดเดือดของของเหลว 2 ชนิด เป็นดังกราฟ ข้อสันนิฐานใด <u>ไม่</u>ถูกต้อง (20)

ก. ของเหลว A เป็นสารเนื้อเดียว

ข. ของเหลว B เป็นสารเนื้อผสม

ค. ของเหลว A เป็นสารบริสุทธิ์

ง. ของเหลว B มีสารบริสุทธิ์มากกว่า 1 ชนิด

46.กราฟดังรูป แสดงผลของการหาจุดเดือดของสารคู่ใด (20)

ก. A ทองคำ B ทองแดง

ข. A น้ำกลั่น B เอทานอล

ค. A เอทานอล B น้ำเชื่อม

ง. A ทองเหลือง B ทองแดง

47.ข้อใด คือสารผสม (21)

ก. มีความหนาแน่นไม่คงที่

ข. จุดเดือดคงที่

ค. จุดหลอมเหลวคงที่

ง. มีองค์ประกอบของสารชนิดเดียวกัน

48.ข้อใดต่อไปนี้ ถูกต้อง (21)

1) สารบริสุทธิ์แต่ละชนิดมีความหนาแน่นหรือมวลต่อหนึ่งหน่วยปริมาตรคงที่เป็นค่าเฉพาะของสารนั้น

2) สารผสมมีความหนาแน่นไม่คงที่

3) สารผสมขึ้นอยู่กับชนิดและสัดส่วนของสารที่ผสมกันอยู่

ก. ข้อ 1 เท่านั้น

ข. ข้อ 1 , 2

ค. ข้อ 2 , 3

ง. ข้อ 1 , 2 , 3

49.ข้อใด เป็นปริมาณแสดงความสัมพันธ์ของมวลสารกับปริมาตร (21)

ก. จุดเดือด

ข. จุดหลอมเหลว

ค. ความบริสุทธิ์

ง. ความหนาแน่น

50.หลักการของการหาปริมาตรของสารโดยใช้ถ้วยยูรีกา ตรงกับข้อใด (22)

ก. การนำวัตถุไปชั่งในถ้วยยูรีกา

ข. การนำวัตถุไปแทนที่น้ำในถ้วยยูรีกา

ค. การนำวัตถุไปชั่งและตวงโดยใช้ถ้วยยูรีกา

ง. การนำวัตถุและน้ำไปชั่งในถ้วยยูรีกา

51.เครื่องมือชนิดใดต่อไปนี้ ที่ใช้หาปริมาตรของของเหลวได้ถูกต้องและแม่นยำมากที่สุด (22)

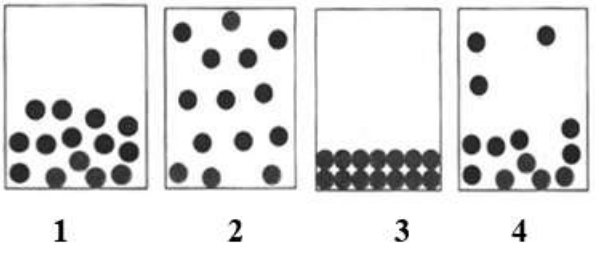
ก. หลอดฉีดยา

ข. ถ้วยยูรีกา

ค. กระบอกตวง

ง. บิกเกอร์

<u>คำสั่ง</u> ใช้ข้อมูลต่อไปนี้ ประกอบการตอบคำถาม ข้อ 52 – 54



52.รูปข้อใด เป็นการจัดเรียงตัวของอนุภาคสารในสถานะของเหลว (23)

ก. 1

ข. 2

ค. 3

ง. 4

53.รูปข้อใด เป็นการจัดเรียงตัวของอนุภาคสาร ในสถานะของแข็ง (23)

ก. 1

ข. 2

ค. 3

ง. 4

54.A - น้ำอัดลม น้ำกลั่น น้ำเกลือ

B - แก๊สออกซิเจน ไอน้ำ น้ำตาลทราย

C - น้ำแข็ง เกลือ หินปูน

ข้อใด จัดกลุ่มการจัดเรียงอนุภาคสารได้ถูกต้อง (23)

ก. A , B

ข. A , C

ค. B , C

ง. A , B , C

55.ข้อใด กล่าวถูกต้องเกี่ยวกับอนุภาคของของแข็ง (23)

ก. อนุภาคอยู่ชิดกันอย่างหนาแน่น

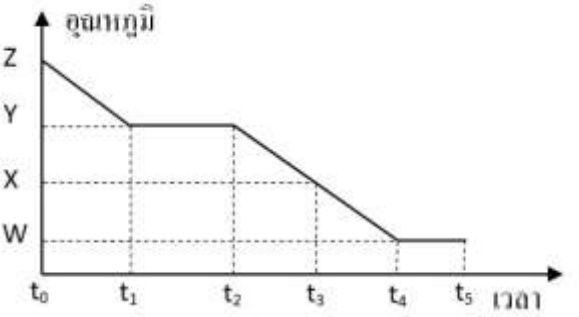
ข. อนุภาคมีปริมาตรและรูปร่างไม่คงที่

ค. อนุภาคจัดเรียงตัวกันอยู่อย่างกระจัดกระจาย

ง. อนุภาคสามารถเคลื่อนที่ไปมาระหว่างช่องว่างของอนุภาคได้

<u>คำชี้แจง</u> ใช้ข้อมูลต่อไปนี้ ประกอบการตอบคำถามข้อ 56 – 59

กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของแก๊สเมื่อนำมาลดอุณหภูมิ



A) $t_0 - t_1$ **B) $t_1 - t_3$**

C) $t_2 - t_4$ **D) $t_4 - t_5$**

56.ช่วงเวลาใด มีการเปลี่ยนแปลงที่ต้องใช้ความร้อนแฝงรวมอยู่ด้วย (24)

ก. A B C

ข. B D

ค. C D

ง. A C

57.ช่วงเวลาใด สารเปลี่ยนสถานะแต่อุณหภูมิคงที่ (24)

ก. A

ข. B

ค. C

ง. D

58.อุณหภูมิใด การเปลี่ยนแปลงของสาร <u>ไม่ใช้</u> ความร้อนแฝง (24)

ก. WX

ข. XY

ค. WY

ง. XZ

59.จุดเดือดสาร ตรงกับข้อใด (24)

ก. W

ข. X

ค. Y

ง. Z

60.

สาร	จุดหลอมเหลว	จุดเดือด	สถานะสารที่อุณหภูมิห้อง
Q	27	89	ของแข็ง
R	-55	-10	ของเหลว
S	0	100	ของเหลว
T	17	61	ของแข็ง

ข้อใด ระบุสถานะของสาร Q R S และ T ที่อุณหภูมิห้อง (25°C) <u>ไม่ถูกต้อง</u> (24)

ก. R S T

ข. R T

ค. Q R S

ง. Q R

ชื่อ_____ ชั้น_____เลขที่_____

<u>ตอนที่ 2</u> ข้อสอบแบบเติมคำตอบ (10 คะแนน)

1. บอกจำนวนอนุภาค p^+ n และ e^- และเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุต่อไปนี้ (5 คะแนน)

สัญลักษณ์นิวเคลียร์	จำนวนอนุภาคมูลฐาน			เลขมวล	เลขอะตอม
	โปรตอน	นิวตรอน	อิเล็กตรอน		
$^{31}_{15}P$	**15**		**15**		**15**
		20	**18**	**39**	**19**
$^{40}_{18}Ar$		**22**		**40**	**18**
$^{12}_{6}C$	**6**		**6**		**6**
$^{27}_{13}Al$	**13**		**13**	**27**	

2. ระบุประเภทธาตุให้ถูกต้อง โดยใช้ตัวเลือกต่อไปนี้ (5 คะแนน)

A) ธาตุโลหะ B) ธาตุอโลหะ C) ธาตุกึ่งโลหะ

ประเภทธาตุ	การนำไฟฟ้า	ความเหนียว	จุดหลอมเหลว (°C)	สถานะ
	นำเล็กน้อย	เปราะ	1,414	ของแข็ง
	ไม่นำ	-	-105	แก๊ส
	นำ	เหนียว	1,083	ของแข็ง
	นำ	-	-39	ของเหลว
	ไม่นำ	เปราะ	210	ของแข็ง

SALESIAN EDUCATION CENTER

กระดาษคำตอบ

โรงเรียน ปลายภาค 1/2564

ชื่อ _____ เลขที่สอบ _____

สาระฯ วิทยาศาสตร์ ชั้น ม.1

วันที่ _____ เดือน _____ พ.ศ. _____

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

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

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

สาระฯ ที่						
คะแนน						

สาระฯ วิทยาศาสตร์ ชั้น ม.1

1. <u>เฉลย</u>

สัญลักษณ์นิวเคลียร์	จำนวนอนุภาคมูลฐาน			เลขมวล	เลขอะตอม
	โปรตอน	นิวตรอน	อิเล็กตรอน		
$^{31}_{15}P$	15	16	15	31	15
$^{39}_{19}K^{+}$	19	20	18	39	19
$^{40}_{18}Ar$	18	22	18	40	18
$^{12}_{6}C$	45 6	6	6	12	6
$^{27}_{13}Al$	13	14	13	27	13

2. <u>เฉลย</u>

ประเภทธาตุ	การนำไฟฟ้า	ความเหนียว	จุดหลอมเหลว (°C)	สถานะ
C	นำเล็กน้อย	เปราะ	1,414	ของแข็ง
B	ไม่นำ	-	-105	แก๊ส
A	นำ	เหนียว	1,083	ของแข็ง
A	นำ	-	-39	ของเหลว
B	ไม่นำ	เปราะ	210	ของแข็ง