



ใบงานแบบฝึกหัดสรุปความรู้กลางภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2569

วิทยาศาสตร์ ระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

- เนื้อหา : 1. สมบัติของสาร
2. การจำแนกสารโดยใช้สถานะ เนื้อสาร และอนุภาคสาร
3. การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพของสถานะสาร



ชื่อ-สกุล

ชั้น เลขที่

ตอนที่ 1 แบบปรนัย (เลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุด) ข้อละ 1 คะแนน

- ข้อใดเป็นสมบัติทางกายภาพของสาร
 - การติดไฟ
 - การเกิดสนิม
 - สี
 - การละลายตัว
- ข้อใดเป็นสมบัติทางเคมีของสาร
 - จุดเดือด
 - การละลายน้ำ
 - การเกิดปฏิกิริยาให้สารใหม่
 - ความหนาแน่น
- สารในข้อใดจัดเป็นของแข็ง
 - น้ำแข็ง
 - น้ำ
 - ไอน้ำ
 - แอลกอฮอล์
- สารในข้อใดจัดเป็นของเหลว
 - ปรอท
 - ออกซิเจน
 - คาร์บอนไดออกไซด์
 - ไอน้ำ
- การจำแนกสารโดยใช้สถานะ พิจารณาจากสิ่งใดเป็นหลัก
 - สีของสาร
 - ความแข็งหรืออ่อนของสาร
 - สภาพของสาร (ของแข็ง ของเหลว แก๊ส)
 - การนำไฟฟ้าของสาร
- ข้อใดเป็นสารเนื้อเดียว
 - น้ำเกลือ
 - น้ำโคลน
 - น้ำผสมทราย
 - น้ำและน้ำมัน
- ข้อใดเป็นสารเนื้อผสม
 - น้ำตาลทราย
 - อากาศ
 - น้ำกลั่น
 - เกลือแกง
- ถ้าเรามองไม่เห็นอนุภาคของสารด้วยตาเปล่า ควรใช้เครื่องมือใดช่วย
 - ไม้บรรทัด
 - กล้องจุลทรรศน์
 - เทอร์โมมิเตอร์
 - เครื่องชั่ง
- อนุภาคของสารในสถานะของแข็ง มีลักษณะการจัดเรียงอย่างไร
 - กระจัดกระจาย
 - อยู่ห่างกันมาก
 - เรียงชิดกันเป็นระเบียบ
 - เคลื่อนที่ได้อิสระ
- ข้อใดเป็นการเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นแก๊ส
 - การควบแน่น
 - การเกิดไอ
 - การหลอมเหลว
 - การแข็งตัว
- ข้อใดจัดเรียงลักษณะของอนุภาคในสถานะของสารได้ถูกต้อง

ตัวเลือก	ของแข็ง	ของเหลว	แก๊ส
ก	อยู่ห่าง/กระจัดกระจาย	เรียงชิด/สั่น	ชิดกันเป็นระเบียบ
ข	เรียงชิด/สั่น	อยู่ห่าง/กระจัดกระจาย	ชิดกันเป็นระเบียบ
ค	ชิดกันเป็นระเบียบ	เรียงชิด/สั่น	อยู่ห่าง/กระจัดกระจาย
ง	เรียงชิด/สั่น	ชิดกันเป็นระเบียบ	อยู่ห่าง/กระจัดกระจาย

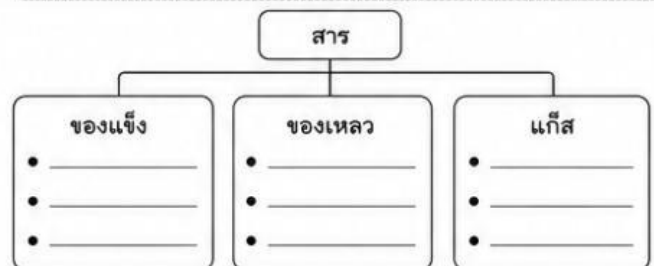
ตอนที่ 2 แบบอัตนัย

- ให้นักเรียนยกตัวอย่างสารที่มีสมบัติทางกายภาพและสมบัติทางเคมี อย่างละ 2 ข้อ พร้อมบอกสมบัติ (4 คะแนน)

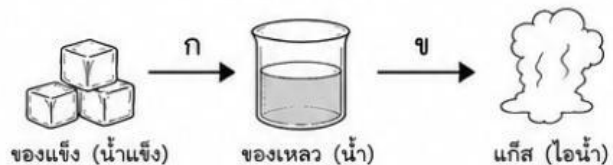
สมบัติทางกายภาพ	สมบัติทางเคมี
1) _____ สารตัวอย่าง : _____ สมบัติที่สังเกตได้ : _____	1) _____ สารตัวอย่าง : _____ สมบัติที่สังเกตได้ : _____
2) _____ สารตัวอย่าง : _____ สมบัติที่สังเกตได้ : _____	2) _____ สารตัวอย่าง : _____ สมบัติที่สังเกตได้ : _____

- ให้นักเรียนจำแนกสารต่อไปนี้ โดยเขียนข้อความลงในแผนภาพให้ถูกต้อง (4 คะแนน)

เกลือแกง	น้ำมันพืช	อากาศ	น้ำแข็ง
ไอน้ำ	ทราย	โลหะทองแดง	น้ำเกลือ



- จากภาพต่อไปนี้ จงตอบคำถาม (4 คะแนน)



- การเปลี่ยนแปลงจากของแข็งเป็นของเหลว เรียกว่าอะไร (ก)
- การเปลี่ยนแปลงจากของเหลวเป็นแก๊ส เรียกว่าอะไร (ข)
- ถ้าไอน้ำเย็นตัวลง จะเปลี่ยนกลับเป็นอะไร
- ยกตัวอย่างสถานการณ์ในชีวิตประจำวัน ที่เกิดการเปลี่ยนแปลงจากของเหลวเป็นแก๊ส 1 ตัวอย่าง



ทำให้เต็มที่นะครับ
วิทยุไม่ยาก ถ้าเข้าใจ ♡



ใบงานแบบฝึกหัดสรุปความรู้กลางภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2569

วิทยาศาสตร์ ระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

เนื้อหา : 1. ธาตุ ธาตุกัมมันตรังสี และสารประกอบ
2. สารเนื้อผสม สารละลาย สารแขวนลอย สารคอลลอยด์



ชื่อ-สกุล ชั้น เลขที่

ตอนที่ 1 แบบปรนัย (เลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุด) ข้อละ 1 คะแนน

- ข้อใดคือความหมายของ “ธาตุ”
 - สารที่ประกอบด้วยอะตอมชนิดเดียว
 - สารที่เกิดจากการรวมตัวของธาตุตั้งแต่ 2 ชนิดขึ้นไป
 - สารที่มีสมบัติเป็นกรดหรือเบส
 - สารที่ประกอบด้วยอนุภาคเล็กมาก
- ธาตุในข้อใดต่อไปนี้ เป็น “โลหะ”
 - คาร์บอน
 - กำมะถัน
 - อะลูมิเนียม
 - ฟอสฟอรัส
- ข้อใดจัดเป็น “สารประกอบ” ทั้งหมด
 - ออกซิเจน , เหล็ก , ทองแดงออกไซด์
 - น้ำ , คาร์บอนไดออกไซด์ , เหล็กแกง
 - ทองแดง , กำมะถัน , ออกซิเจน
 - ไนโตรเจน , ไฮโดรเจน , อะลูมิเนียม
- ข้อใดเป็น “ธาตุกัมมันตรังสี”
 - ยูเรเนียม
 - ออกซิเจน
 - ทองแดง
 - คาร์บอน
- ธาตุกัมมันตรังสีมีสมบัติสำคัญอย่างไร
 - นำไฟฟ้าได้ดี
 - เปล่งรังสีออกมาเองได้
 - ทำปฏิกิริยากับน้ำรุนแรง
 - ละลายน้ำได้ทุกชนิด
- ข้อใดเป็นการใช้ประโยชน์ของธาตุกัมมันตรังสีที่ถูกต้อง
 - ใช้ตรวจหาหมะเร็งด้วยรังสีแกมมา
 - ใช้ทำวัสดุก่อสร้างบ้านเรือน
 - ใช้เป็นเชื้อเพลิงในรถยนต์
 - ใช้ประกอบอาหารให้สุก
- สารในข้อใดต่อไปนี้ เป็น “สารเนื้อผสม” (ประกอบด้วยสารหลายชนิดที่มองเห็นแยกเป็นส่วนๆ ได้ชัดเจน)
 - น้ำเกลือ
 - น้ำเชื่อม
 - ยารุ่นเส้น
 - น้ำส้มสายชู
- สารในข้อใดเป็น “สารละลาย”
 - น้ำโคลน
 - น้ำเกลือ
 - น้ำมันกับน้ำ
 - ทรายกับน้ำ
- สารในข้อใดเป็น “สารแขวนลอย”
 - น้ำนม
 - น้ำโคลน
 - น้ำเกลือ
 - น้ำตาลละลายน้ำ
- ข้อใดเป็น “สารคอลลอยด์”
 - น้ำแข็ง
 - เกลือแกง
 - น้ำตาลทราย
 - น้ำส้มสายชู
- ข้อใดอธิบายความแตกต่างระหว่างสารละลายกับสารแขวนลอยได้ถูกต้อง
 - สารละลายกรองได้ แต่สารแขวนลอยกรองไม่ได้
 - สารละลายอนุภาคมองเห็นได้ ส่วนสารแขวนลอยมองไม่เห็น
 - สารละลายอนุภาคเล็กมาก ไม่แยกชั้นและไม่ตกตะกอน ส่วนสารแขวนลอยอนุภาคใหญ่มองเห็นได้ และตกตะกอนได้
 - สารละลายมีหลายชั้น ส่วนสารแขวนลอยมีชั้นเดียว

ตอนที่ 2 แบบอัตนัย

- จงเติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง (4 คะแนน)

ชื่อสาร	จัดเป็น	เหตุผล
1) อะลูมิเนียม		
2) น้ำตาลทราย		
3) คาร์บอนไดออกไซด์		
4) ยูเรเนียม		

(จัดเป็น : ธาตุ / ธาตุกัมมันตรังสี / สารประกอบ)

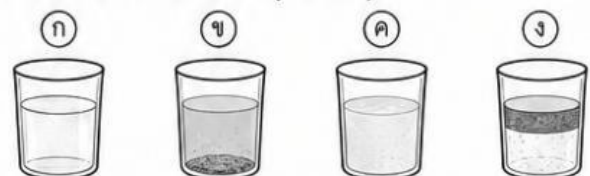
- จงเขียนสัญลักษณ์หรือสูตรเคมีของสารประกอบต่อไปนี้ (4 คะแนน)

- น้ำ
- เกลือแกง
- คาร์บอนไดออกไซด์
- แอมโมเนีย

- จงจำแนกสารต่อไปนี้ว่าเป็น สารเนื้อผสม / สารละลาย / สารแขวนลอย / สารคอลลอยด์ โดยเขียนเครื่องหมาย ✓ ลงในช่องให้ถูกต้อง (8 คะแนน)

สารตัวอย่าง	สารเนื้อผสม	สารละลาย	สารแขวนลอย	สารคอลลอยด์
1) น้ำกะทิ				
2) น้ำอัดลม				
3) น้ำโคลน				
4) หมอก				
5) น้ำเกลือ				
6) น้ำแข็ง				
7) น้ำสลัด				
8) ทรายกับน้ำ				

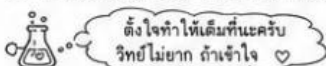
- จากภาพต่อไปนี้ จงตอบคำถาม (4 คะแนน)



- แก้วใดเป็นสารละลาย
- แก้วใดเป็นสารแขวนลอย
- แก้วใดเป็นสารคอลลอยด์
- แก้วใดเป็นสารเนื้อผสม

- ให้นักเรียนยกตัวอย่างสารอย่างละ 1 ชนิด พร้อมระบุว่าเป็นสารชนิดใด (4 คะแนน)

- สารเนื้อผสม
- สารละลาย
- สารแขวนลอย
- สารคอลลอยด์



ตั้งใจทำให้เต็มที่นะครับ
วิทยุไม่ยาก ถ้าเข้าใจ

★ ทำด้วยความตั้งใจ ตรวจทานให้ดี แล้วจะเก่งขึ้น

LIVEWORKSHEETS