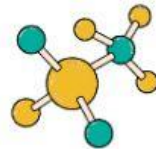




ใบงาน ม.1

Kru' Nulek

คุณสมบัติของสารบริสุทธิ์



ตอนที่ 1 คำชี้แจง ให้นักเรียนโยงเส้นจับคู่สารและลักษณะของสารให้ถูกต้อง

สาร

สาร

จุดเดือด

จุดหลอมเหลว

สารบริสุทธิ์

สารผสม

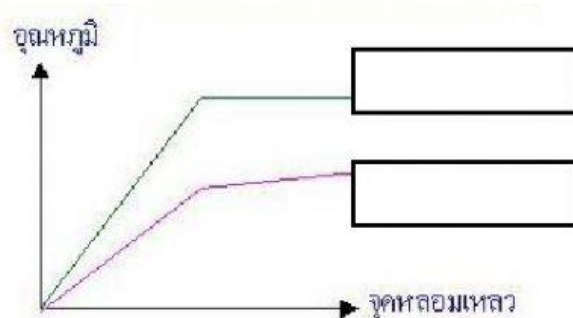
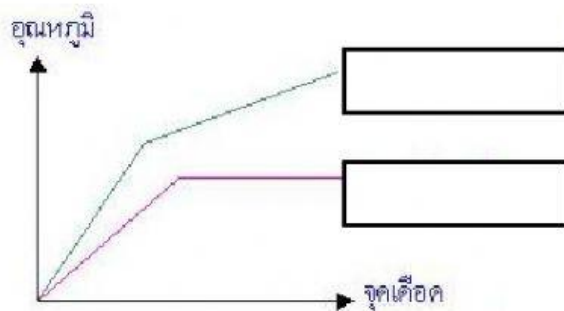
ความหนาแน่น

มวล

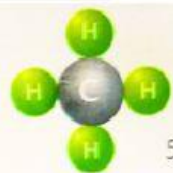
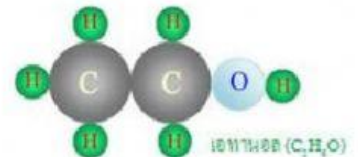
ปริมาตร

- สารที่ศึกษาค้นคว้าจนทราบสมบัติและองค์ประกอบ สัดส่วนที่แน่นอน
- ความจุของวัตถุที่มีรูปทรง 3 มิติ วัตถุทุกชนิดมีปริมาตรทั้งสิ้น
- สิ่งที่มีตัวตน มีมวล มีน้ำหนัก ต้องการที่อยู่และสามารถสัมผัสได้ด้วยประสาทสัมผัสทั้งห้า
- สารที่แยกได้ด้วยกระบวนการทางกายภาพ
- อุณหภูมิที่ของเหลวเปลี่ยนสถานะเป็นแก๊ส
- ปริมาตรของเนื้อทั้งหมดของสาร ทั้งของแข็ง ของเหลว และแก๊ส เป็นปริมาตรสเกลาร์
- อุณหภูมิที่ของแข็งเปลี่ยนสถานะเป็นเหลว
- สารเนื้อเดียวที่มีจุดเดือด จุดหลอมเหลวคงที่
- เป็นสมบัติของสาร ความสัมพันธ์ระหว่างมวลของสารใน 1 หน่วยปริมาตรของสารนั้น

ตอนที่ 2 สังเกตกราฟแล้วเติมคำในช่องว่างให้ถูกต้อง



ตอนที่ 3 ให้นักเรียนพิจารณาแบบจำลองต่อไปนี้แล้วระบุว่าเป็นธาตุหรือสารประกอบ

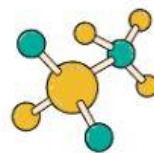


ชื่อ _____ นามสกุล _____



ในงาน ม.1 โครงสร้างอะตอม

Kru' Nulek

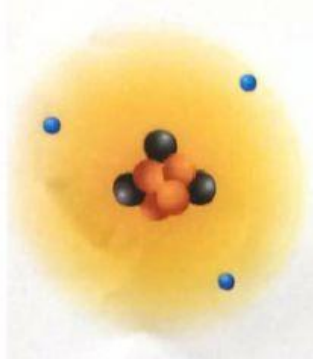


ตอนที่ 4 คำชี้แจง ให้นักเรียนระบุจำนวนโปรตอน นิวตรอน อิเล็กตรอนของธาตุให้ถูกต้อง

● โปรตอน มีประจุบวก

● นิวตรอน เป็นกลางทางไฟฟ้า

● อิเล็กตรอน มีประจุลบ



โปรตอน

=

นิวตรอน

=

อิเล็กตรอน

=

อะตอมของธาตุ

=

สัญลักษณ์นิวเคลียร์

สัญลักษณ์ของธาตุ

เลขมวล

A

X

เลขอะตอม

Z

โปรตอน (p) = เลขอะตอม

อิเล็กตรอน (e) = โปรตอน (p)

นิวตรอน (n) = เลขมวล - เลขอะตอม

ตอนที่ 5 คำชี้แจง ให้นักเรียนหาอนุภาคมูลฐานของอะตอมต่อไปนี้

7

Li

p.....

23

Na

p.....

40

Ca

p.....

3

e.....

11

e.....

20

e.....

n.....

n.....

n.....

16

O

p.....

14

N

p.....

4

He

p.....

8

e.....

7

e.....

2

e.....

n.....

n.....

n.....

ชื่อ

นามสกุล