

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

วิชา วิทยาศาสตร์ 1 (ว 20201)

ภาคเรียนที่ 1

หน่วยที่ 2 สารบริสุทธิ์

บทที่ 2 การจำแนกและองค์ประกอบของสารบริสุทธิ์

เรื่องที่ 1 การจำแนกสารบริสุทธิ์

ใบงาน เรื่อง ธาตุและสารประกอบ

ธาตุทุกชนิดเป็นสารบริสุทธิ์ที่ประกอบด้วยอนุภาคขนาดเล็ก เรียกว่า อะตอม (atom)
อะตอม คือ หน่วยที่เล็กที่สุดของธาตุ อะตอมของธาตุแต่ละชนิดมีสมบัติแตกต่างกัน ในธรรมชาติธาตุอาจอยู่เป็นอะตอมเดี่ยว หรืออาจมีอะตอมของธาตุชนิดเดียวกันหลายๆ อะตอมอยู่รวมกัน เช่น แก๊สออกซิเจน (O_2) ประกอบด้วยอะตอมของออกซิเจน 2 อะตอม

กลุ่มของอะตอมที่อยู่รวมกันทางเคมี เรียกว่า โมเลกุล โมเลกุลเป็นหน่วยที่เล็กที่สุดของสารแต่ละชนิดที่อยู่ในธรรมชาติ โดยโมเลกุลของธาตุอาจเป็นอะตอมเดี่ยว หรือมีอะตอมชนิดเดียวกันตั้งแต่ 2 อะตอมขึ้นไป

ส่วนสารประกอบเป็นสารบริสุทธิ์ที่ประกอบด้วยอะตอมของธาตุต่างชนิดกันรวมตัวกันในอัตราส่วนจำนวนอะตอมคงที่ เช่น น้ำ (H_2O) ประกอบด้วยอะตอมของไฮโดรเจน 2 อะตอม และอะตอมของออกซิเจน 1 อะตอม คงที่

คำชี้แจง ให้นักเรียนนำสูตรเคมีต่อไปนี้ ไปเติมในตารางจำแนกธาตุและสารประกอบให้ถูกต้อง

O_2 H_2O H_2 N_2 H_2O CO_2 NO_2 $NaCl$ HCl I_4

ธาตุ	สารประกอบ

คำแนะนำ เมื่อนักเรียนทำแบบฝึกหัดนี้เสร็จแล้ว ให้กดปุ่ม **Finish** สีฟ้าด้านล่าง แล้วจับภาพคะแนนที่ได้ส่งครู

ครูผู้สอน นายธานี อ่อนบาง โรงเรียนลานสักรวิทยา อ.ลานสัก จ.อุทัยธานี สพม.อุทัยธานี - ชัยนาท