

หน่วยที่ 2 บทที่ 2 การจำแนกและองค์ประกอบของสารบริสุทธิ์

ใบงานเรื่อง การจำแนกสารบริสุทธิ์

- ให้นักเรียนเลือก ☒ สำหรับข้อความที่ถูกต้อง

- ☐ 1. สารบริสุทธิ์ หมายถึง สารที่มีองค์ประกอบของธาตุเพียงชนิดเดียว เท่านั้น
- ☐ 2. ธาตุและสารประกอบ เหมือนกัน เนื่องจากสารประกอบเกิดจากธาตุ
- ☐ 3. CO, CO₂, H₂O , NaCl จัดเป็นสารประกอบทั้งหมด
- ☐ 4. CO, NH₃, H₂, NaOH , O₂จัดเป็นสารประกอบทั้งหมด
- ☐ 5. สารประกอบทุกชนิด จัดเป็นโมเลกุล

- ให้นักเรียน เติมสัญลักษณ์ธาตุ และสูตรเคมีให้ถูกต้อง

S	N	H	O	He	C	Al	Ag	Na	Ca	CO ₂	H ₂ O	H ₂	O ₂	CO	NaCl
---	---	---	---	----	---	----	----	----	----	-----------------	------------------	----------------	----------------	----	------

..... ไนโตรเจน (nitrogen)

..... ไฮโดรเจน (hydrogen)

..... ออกซิเจน (oxygen)

..... คาร์บอน (carbon)

..... ฮีเลียม (helium)

..... อะลูมิเนียม (aluminium)

..... โซเดียม (sodium)

..... เงิน (silver)

..... แคลเซียม (calcium)

..... กำมะถัน (sulphur)

..... น้ำ

..... แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

..... โซเดียมคลอไรด์ (เกลือแกง)

..... แก๊สออกซิเจน

..... แก๊สไฮโดรเจน

..... แก๊สคาร์บอนมอนอกไซด์