

หน่วยการเรียนรู้เรื่อง อาหาร
รายวิชาวิทยาศาสตร์กายภาพ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5



ตรวจสอบความรู้ก่อนเรียน

ให้นักเรียนเช็คเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อความที่ถูกต้องเท่านั้น

- 1. จุดเดือดของน้ำคืออุณหภูมิที่ทำให้โมเลกุลของ H_2O แตกออกเป็น H 2 อะตอม และ
O 1 อะตอม
- 2. เส้นพันธะในสูตรโครงสร้างของโมเลกุลโคเวเลนต์แสดงการใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอน
ร่วมกันระหว่างอะตอม
- 3. HF และ O_2 เป็นสารไม่มีขั้ว
- 4. CH_4 สามารถเกิดพันธะไฮโดรเจนได้
- 5. สารที่มีจุดเดือด 100 องศาเซลเซียส มีแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลมากกว่าสารที่มี
จุดเดือด 120 องศาเซลเซียส
- 6. ตัวเลขห้อยท้ายสัญลักษณ์ธาตุที่แสดงในสูตรโมเลกุลแสดงจำนวนอะตอมของธาตุ
แต่ละชนิดใน 1 โมเลกุล
- 7. สูตรเคมีของสารประกอบไอออนิกแสดงอัตราส่วนอย่างต่ำของจำนวนไอออน
บวกและไอออนลบในสารประกอบไอออนิก
- 8. H_2O และ NaCl เป็นสูตรเคมีของน้ำและเกลือแกงตามลำดับ
- 9. สารละลายของ KNO_3 เป็นสารละลายนอนอิเล็กโทรไลต์

