ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ตรวจสอบความรู้ก่อนเรียน

พิจารณาข้อความต่อไปนี้ ถ้าถูกต้องให้ใส่เครื่องหมาย ✓ ถ้าผิดให้ใส่เครื่องหมาย ✗

1. จุดเดือดของน้ำคืออุณหภูมิที่ทำให้โมเลกุลของ H_2O แตกออกเป็น H 2 อะตอม และ O 1 อะตอม
2. เส้นพันธะในสูตรโครงสร้างของโมเลกุลโคเวเลนต์แสดงการใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกันระหว่างอะตอม
3. HF และ O_2 เป็นสารไม่มีขั้ว
4. CH_4 สามารถเกิดพันธะไฮโดรเจนได้
5. สารที่มีจุดเดือด 100 องศาเซลเซียส มีแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลมากกว่าสารที่มีจุดเดือด 120 องศาเซลเซียส
6. ตัวเลขห้อยท้ายสัญลักษณ์ธาตุที่แสดงในสูตรโมเลกุลแสดงจำนวนอะตอมของธาตุแต่ละชนิดใน 1 โมเลกุล
7. สูตรเอมพิริคัลของสารประกอบไอออนิกแสดงอัตราส่วนอย่างต่ำของจำนวนไอออนบวกและไอออนลบในสารประกอบไอออนิก
8. H_2O และ NaCl เป็นสูตรเคมีของน้ำและเกลือแกงตามลำดับ
9. สารละลายของ KNO_3 เป็นสารละลายนอนอิเล็กโทรไลต์

LIVEWORKSHEETS