

แบบทดสอบเรื่อง พันธะเคมี 1

ชื่อ.....ม.4/1 เลขที่.....

พิจารณาข้อความต่อไปนี้ หากถูกต้อง ให้เลือก T หากผิด เลือก F

- _____ 1. พันธะไอออนิกเกิดขึ้นระหว่างอะตอมของธาตุโลหะกับอโลหะ
- _____ 2. พันธะโคเวเลนต์เป็นการใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกันของธาตุโลหะกับโลหะ
- _____ 3. โลหะเสียอิเล็กตรอนกลายเป็นไอออนลบ
- _____ 4. อโลหะสามารถดึงดูดอิเล็กตรอนได้ดี จึงรับอิเล็กตรอน
- _____ 5. สารประกอบโคเวเลนต์ พบได้ทั้งของแข็ง ของเหลว แก๊ส
- _____ 6. สารประกอบไอออนิกมีเฉพะของแข็งเท่านั้น
- _____ 7. สารประกอบโคเวเลนต์นำไฟฟ้าได้เมื่อเป็นของเหลวหรือสารละลาย
- _____ 8. พันธะโคเวเลนต์ เป็นการทำให้ H มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนครบ 8 ตามกฎออกเตต
- _____ 9. H_2O , O_3 , PH_3 , CCl_4 ต่างก็เป็นสารประกอบโคเวเลนต์ทั้งหมด
- _____ 10. $NaCl$, HCl , CaO , KI ต่างก็เป็นสารประกอบไอออนิกทั้งหมด