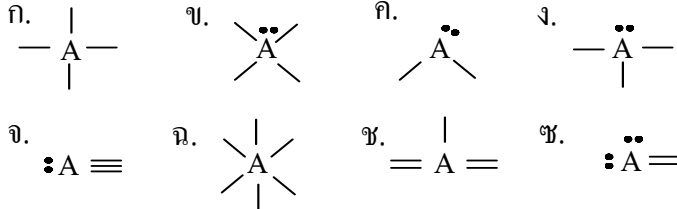


แบบทดสอบ เรื่อง พันธะเคมี

ชื่อ - สกุล ..... ชั้น ม. .... / ..... เลขที่ .....

1. ข้อใดที่มีอิเล็กตรอนคู่ร่วมพันธะและอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยวรอบอะตอม A เป็นไปตามกฎออกเตต



2. จงเขียนสูตรแบบจุด และสูตรแบบเส้นของสารต่อไปนี้

- 2.1 HO<sub>2</sub>      2.2 CCl<sub>4</sub>      2.3 NBr<sub>3</sub>      2.4 H<sub>2</sub>Se      2.5 SnCl<sub>4</sub>

3. จงอ่านชื่อสารประกอบโคเวเลนต์ต่อไปนี้

- 3.1 N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> .....      3.2 NH<sub>3</sub> .....
- 3.3 H<sub>2</sub>O .....      3.4 BCl<sub>3</sub> .....
- 3.5 SO<sub>3</sub> .....      3.6 P<sub>4</sub>O<sub>10</sub> .....

4. จงเขียนสูตร พร้อมทั้งเขียนโครงสร้าง สารประกอบโคเวเลนต์ ต่อไปนี้

- ก. Si กับ Cl      ข. H กับ P

5. จงเขียนสูตรจากชื่อสารประกอบต่อไปนี้

- 5.1 คาร์บอนเตตระคลอไรด์.....      5.2 ฟอสฟอรัสเพนตะฟลูออไรด์ .....
- 5.3 ซิลิคอนไดซัลไฟด์ .....      5.4 เตตระฟอสฟอรัสไตรซัลไฟด์ .....