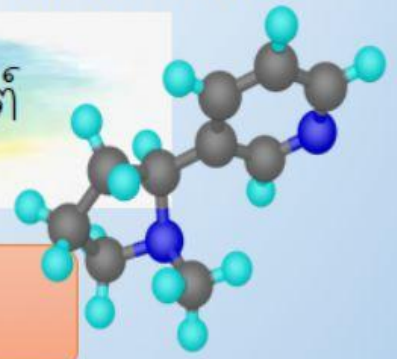


ชื่อ-สกุล.....ชั้นม.เลขที่.....

แบบฝึกหัดเรื่องพันธะโคเวเลนต์



1. จงเติมเวเลนซ์อิเล็กตรอนของธาตุต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. F มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
2. O มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
3. S มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
4. C มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
5. Cl มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
6. N มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
7. P มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ
8. Si มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ

เวเลนซ์อิเล็กตรอน คือ จำนวนอิเล็กตรอนในระดับพลังงานนอกสุด

2. ให้นักเรียนอ่านชื่อสารประกอบโคเวเลนต์ต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

- | | | |
|--------------------------------------|----------|---------|
| 1. N_2O_5 อ่านว่า | ไนโตรเจน | ออกไซด์ |
| 2. P_4O_{10} อ่านว่า | ฟอสฟอรัส | ออกไซด์ |
| 3. NCl_3 อ่านว่า | ไนโตรเจน | คลอไรด์ |
| 4. SO_2 อ่านว่า | ซัลเฟอร์ | ออกไซด์ |
| 5. Cl_2O อ่านว่า | ฟอสฟอรัส | ออกไซด์ |



By...Kru JENJIRA