

แบบทดสอบรายวิชา ว30221 เคมี1 บทที่ 3 พันธะเคมี

เรื่อง พันธะโคเวเลนต์

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น ม. 4/..... เลขที่.....

1. เพราะเหตุใด อโลหะจึงยึดเหนี่ยวกันด้วยพันธะโคเวเลนต์

- ก. อโลหะมีค่า EN สูงเสียอิเล็กตรอนยาก ข. อโลหะมีค่า EN สูงเสียอิเล็กตรอนง่าย
ค. อโลหะมีค่า EN ต่ำเสียอิเล็กตรอนยาก ง. อโลหะมีค่า EN ต่ำเสียอิเล็กตรอนง่าย

2. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลของสารโคเวเลนต์ที่เป็นพันธะเดี่ยว

- ก. N_2 ข. CO_2 ค. HCl ง. O_2

3. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลของสารโคเวเลนต์ที่เป็นพันธะคู่

- ก. N_2 ข. CO_2 ค. HCl ง. C_2H_2

4. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลของสารโคเวเลนต์ที่เป็นพันธะสาม

- ก. N_2 ข. CO_2 ค. HCl ง. O_2

5. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลโคเวเลนต์ที่เป็นไปตามกฎออกเตต

- ก. $BeCl_2$ ข. PF_5 ค. CF_4 ง. SCl_6

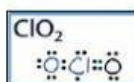
6. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลโคเวเลนต์ที่ไม่เป็นไปตามกฎออกเตต

- ก. Cl_2 ข. NF_3 ค. $COCl_2$ ง. BH_3

7. ข้อใดเป็นสารประกอบโคเวเลนต์ทุกตัว

- ก. K_2O PH_3 CO_3 ข. $SiCl_4$ BF_3 HCN
ค. Cl_2 NCl_3 Na_2O ง. O_2 SO_2 Li_2O

8. การเขียนสูตรโครงสร้างลิวอิสของโมเลกุล



มีอิเล็กตรอนคู่ร่วมพันธะกี่คู่

- ก. 1 คู่ ข. 2 คู่ ค. 3 คู่ ง. 4 คู่

9. ข้อใดเขียนสูตรโมเลกุลของสารโคเวเลนต์ไม่ถูกต้อง

- ก. N_2O_3 ข. $AsCl_3$ ค. SiO_2 ง. HS

10. ข้อใดเรียกชื่อสารโคเวเลนต์ไม่ถูกต้อง

- ก. XeF_4 ซีนอนเตตระฟลูออไรด์ ข. P_2O_5 ไดฟอสฟอรัสเพนตะออกไซด์
ค. SeF_6 ซีลีเนียมเฮกซะฟลูออไรด์ ง. $SbBr_3$ แอนทิโมนีไตรโบรไมด์