

# 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. $SCl_6$ |
|-------------|-----------|-----------|------------|

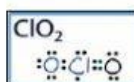
6. ข้อใดเป็นการเกิดพันธะในโมเลกุลโคเวเลนต์ที่ไม่เป็นไปตามกฎออกเตต

- |           |           |             |           |
|-----------|-----------|-------------|-----------|
| 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. $SbBr_3$ | แอนติโมนีไตรโบรไมด์    |