

รายวิชา วิชาและสมบัติของธาตุ ว31221 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4	แบบทดสอบหลังเรียน ชุดที่ 1	หน่วยการเรียนรู้ พันธะเคมี
เวลา 10 นาที	เรื่อง การเกิดพันธะและ ชนิดของพันธะโคเวเลนต์	คะแนนเต็ม 10 คะแนน

คำชี้แจง 1. แบบทดสอบเป็นแบบปรนัยมีทั้งหมด 10 ข้อ 10 คะแนน
2. ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว แล้วทำเครื่องหมายกากบาท (X) ลงใน
กระดาษคำตอบ

1. ข้อใดกล่าวถูกต้องเกี่ยวกับกฎออกเตต (Octet rule)

ก. การที่อะตอมของโลหะและอโลหะพยายามปรับตัวเองให้อยู่ในสภาพเสถียรโดยทำให้อิเล็กตรอน
วงนอกสุด (Valence electron) เท่ากับ 8 เหมือนธาตุหมู่ 8A
ข. การที่อะตอมของโลหะพยายามรับอิเล็กตรอนเข้ามาเพื่อให้อิเล็กตรอนวงนอกสุด (Valence
electron) เท่ากับ 8 เหมือนธาตุหมู่ 8A
ค. การที่อะตอมของอโลหะพยายามรับอิเล็กตรอนเข้ามาเพื่อให้ให้อิเล็กตรอนวงนอกสุด (Valence
electron) มากกว่า 8
ง. การที่อะตอมของอโลหะพยายามรับอิเล็กตรอนเข้ามา และอะตอมของอโลหะให้อิเล็กตรอนไปเพื่อให้
อิเล็กตรอนวงนอกสุด (Valence electron) เท่ากับ 8 เหมือนธาตุหมู่ 8A

2. เมื่ออะตอมของไฮโดรเจนเคลื่อนที่เข้าใกล้กันจนเกิดพันธะรวมเป็นโมเลกุล ณ จุดที่อะตอมไฮโดรเจนทั้งสอง
สร้างพันธะนั้นเกิดปรากฏการณ์อะไร

ก. เกิดแรงดึงดูดมากกว่าแรงผลัก
ข. อะตอมทั้งคู่มีพลังงานศักย์สูงสุด
ค. เกิดแรงดึงดูดระหว่างอิเล็กตรอนและโปรตอน
ง. เกิดแรงดึงดูดและแรงผลักในปริมาณที่เท่ากัน

3. ธาตุที่สร้างพันธะโคเวเลนต์กับคลอรีนได้ คือธาตุใด

ก. โซเดียม
ข. คลอรีน
ค. แมกนีเซียม
ง. โพแทสเซียม

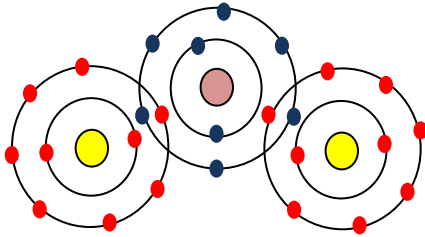
4. ธาตุในคู่ใดไม่เกิดพันธะโคเวเลนต์

ก. C กับ Cl
ข. Ca กับ O
ค. O กับ F
ง. N กับ O

5. กำหนดการจัดอิเล็กตรอนของธาตุให้ดังนี้ A = 2,8,2 B = 2,8,8,1 C = 2,8,6 D = 2,8,18,7
ธาตุคู่ใดมีการเกิดเป็นสารประกอบโคเวเลนต์ได้

ก. A กับ C
ข. B กับ C
ค. B กับ D
ง. C กับ D

ใช้ข้อมูลต่อไปนี้ ตอบคำถามข้อ 6-7



ภาพแสดงการเกิดสารประกอบ YZ_2

6. จากรูป Y และ Z คือข้อใด

- ก. Ca กับ F
- ข. C กับ S
- ค. O กับ H
- ง. O กับ F

7. Y และ Z เกิดพันธะโคเวเลนต์ชนิดใด

- ก. พันธะเดี่ยว
- ข. พันธะคู่
- ค. พันธะสาม
- ง. พันธะโคออร์ดิเนตโคเวเลนต์

8. โมเลกุลโคเวเลนต์ในข้อใดมีทั้งพันธะเดี่ยวและพันธะคู่อยู่ในโมเลกุลเดียวกันทั้ง 2 ชนิด

- ก. CS_2
- ข. NH_3
- ค. CH_2O
- ง. C_2H_2

9. จำนวนคู่อิเล็กตรอนคู่ร่วมพันธะของสารประกอบในข้อใดถูกต้อง

	CH_3Cl	HCN	CO_2
ก.	4	2	2
ข.	4	4	2
ค.	4	4	4
ง.	3	4	4

10. กำหนดข้อมูลให้ดังนี้

สูตรของสารประกอบ	จำนวนอิเล็กตรอนคู่ร่วมพันธะรอบอะตอมกลาง (คู่)	จำนวนอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยวรอบอะตอมกลาง (คู่)
BeF_2	2	0
BH_3	A	0
NH_3	3	1
Cl_2O	2	B

A และ B ควรเป็นตัวเลขใดตามลำดับ

- ก. 1, 2
- ข. 2, 1
- ค. 2, 2
- ง. 3, 2

กระดาษคำตอบแบบทดสอบหลังเรียน

รายวิชา ธาตุและสมบัติของธาตุ
ว31221
ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4

ชุดที่ 1 เรื่อง การเกิดพันธะ
และชนิดของพันธะโคเวเลนต์

หน่วยการเรียนรู้
พันธะเคมี

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ข้อ	ก	ข	ค	ง
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
8				
9				
10				

คะแนนเต็ม	10
คะแนนที่ได้	

ผลการประเมิน

☐ ดีมาก

☐ ดี

☐ พอใช้

☐ ปรับปรุง

ลงชื่อ.....ผู้ประเมิน
(.....)

วันที่.....เดือน.....พ.ศ.....

เกณฑ์การประเมิน

คะแนนระหว่าง 9 – 10 อยู่ในเกณฑ์ ดีมาก
คะแนนระหว่าง 7 – 8 อยู่ในเกณฑ์ ดี
คะแนนระหว่าง 5 – 6 อยู่ในเกณฑ์ พอใช้
คะแนนระหว่าง 0 – 4 อยู่ในเกณฑ์ ปรับปรุง