



ใบงาน เรื่อง พันธะเคมี



ชื่อ-สกุล..... ชั้น..... เลขที่.....

ตอนที่ 1 เลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุด (5 ข้อ)

1. เพราะเหตุใดอะตอมของธาตุส่วนใหญ่จึงเกิดพันธะเคมีระหว่างกัน
 - ก. เพื่อให้มีจำนวนโปรตอนเพิ่มขึ้น
 - ข. เพื่อให้มีความเสถียรมากขึ้น
 - ค. เพื่อให้มีขนาดอะตอมใหญ่ขึ้น
 - ง. เพื่อให้มีนิวตรอนเพิ่มขึ้น
2. ธาตุหมู่ 7A มีเวเลนซ์อิเล็กตรอน 7 ตัว ธาตุกลุ่มนี้มีแนวโน้มทำอะไรเพื่อให้เสถียรมากขึ้น
 - ก. ให้อิเล็กตรอน 1 ตัว
 - ข. รับอิเล็กตรอน 1 ตัว
 - ค. ให้อิเล็กตรอน 2 ตัว
 - ง. ใช้อิเล็กตรอนร่วมกัน 2 ตัว
3. เมื่อ K ทำปฏิกิริยากับ Cl การเกิดพันธะเกี่ยวข้องกับข้อใด
 - ก. K และ Cl ใช้อิเล็กตรอนร่วมกัน
 - ข. K ให้อิเล็กตรอนแก่ Cl
 - ค. K ให้อิเล็กตรอนแก่ Na
 - ง. อิเล็กตรอนเคลื่อนที่ได้ทั่วโครงสร้าง
4. ข้อใดอธิบายการเกิดพันธะโลหะได้ถูกต้องที่สุด
 - ก. อะตอมโลหะถ่ายโอนอิเล็กตรอนให้อโลหะ
 - ข. อะตอมโลหะใช้อิเล็กตรอนร่วมกันเป็นคู่ ๆ
 - ค. ไอออนบวกของโลหะยึดเหนี่ยวกับอิเล็กตรอนที่เคลื่อนที่ได้อย่างอิสระ
 - ง. ไอออนลบยึดเหนี่ยวกับไอออนลบด้วยแรงดึงดูดทางไฟฟ้า
5. คู่ธาตุใดมีแนวโน้มเกิดพันธะไอออนิก
 - ก. H กับ Cl
 - ข. O กับ O
 - ค. Na กับ F
 - ง. Cl กับ Cl

ตอนที่ 2 ตอบคำถามสั้น ๆ (5 ข้อ)

6. กฎออกเตตกล่าวถึงอะไร
7. อะตอมสามารถทำให้เวเลนซ์อิเล็กตรอนมีความเสถียรมากขึ้นได้อย่างไรบ้าง?
8. เพราะเหตุใด F_2 จึงเกิดพันธะโคเวเลนต์
9. เมื่อ Ca ทำปฏิกิริยากับ O อะตอมใดให้อิเล็กตรอน และอะตอมใดรับอิเล็กตรอน
10. อธิบายพฤติกรรมของเวเลนซ์อิเล็กตรอนในพันธะโลหะสั้น ๆ

