

ชื่อ-สกุล..... ม.1/..... เลขที่.....

แบบฝึกหัด

เรื่อง พันธะเคมี

ตอนที่ 1 ให้นักเรียนพิจารณาว่าสารข้อใด เกิดพันธะไอออนิก พันธะโคเวเลนต์หรือพันธะโลหะ โดยเติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

สาร	พันธะไอออนิก/พันธะโคเวเลนต์/พันธะโลหะ
1.MgCl ₂	
2.I ₂	
3.H ₂ O	
4.Al	
5.CaO	
6.NH ₃	
7.P ₄	
8.Cu	
9.O ₃	
10.K	
11.SiO ₂	
12.CO	
13.HCl	
14.Ag	
15.H ₂ S	
16.N ₂ O	
17.SO ₂	
18.NaF	
19.K ₂ O	
20.Zn	

ตอนที่ 2 ให้นักเรียนนำคำที่กำหนดให้ไปเติมในช่องว่างให้ถูกต้อง

พันธะเคมี	กฎออกเตต	พันธะไอออนิก	พันธะโคเวเลนต์
สารประกอบไอออนิก	พันธะโลหะ	สารโครงสร้างร่างตาข่าย	สารโคเวเลนต์

-หมายถึง แรงยึดเหนี่ยวระหว่างอะตอมกับอะตอมภายในโมเลกุลเป็นแรงยึดเหนี่ยวระหว่างอะตอมที่ทำให้เกิดโมเลกุลของสาร
- อะตอมรวมตัวกันด้วยสัดส่วนที่ทำให้เวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 8 นี้ นักวิทยาศาสตร์ได้ตั้งเป็นกฎขึ้นเรียกว่า.....
- พันธะที่เกิดขึ้นระหว่างธาตุโลหะและอโลหะ คือ
- พันธะที่เกิดขึ้นระหว่างธาตุโลหะและอโลหะ คือ
- พันธะที่เกิดขึ้นระหว่างธาตุโลหะและอโลหะ คือ
- “จุดเดือดและจุดหลอมเหลวสูง ยึดเหนี่ยวด้วยแรงดึงดูดทางไฟฟ้า นำไฟฟ้าในสถานะของเหลว” คุณสมบัติข้างต้นเป็นของสารใด
- “จุดเดือดและจุดหลอมเหลวต่ำ ใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกัน ไม่นำไฟฟ้า” คุณสมบัติข้างต้นเป็นของ สารใด
- “จุดเดือดและจุดหลอมเหลวสูง โมเลกุลมีขนาดใหญ่ จึงไม่ละลายในน้ำ” คุณสมบัติข้างต้นเป็นของ สารใด