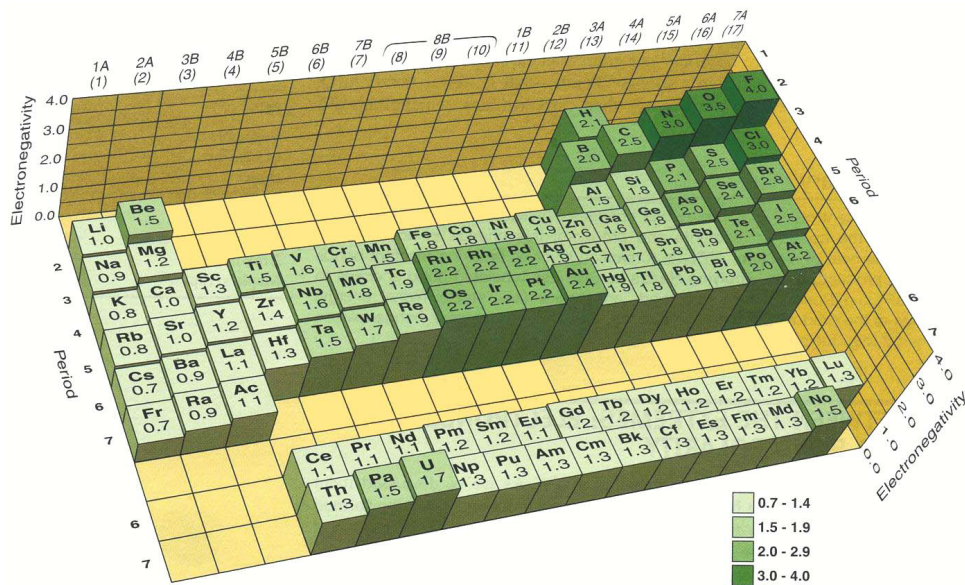




นักเคมีพบว่า อะตอมของธาตุมีแนวโน้มที่จะรวมตัวกัน เพื่อที่จะทำให้แต่ละอะตอมมีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 8 จึงมีการสรุปเป็นหลักการที่เรียกว่า กฎออกเตต (octet rule)



อิเล็กโทรเนกาติวิตีกับเปอร์เซ็นต์พันธะโคเวเลนต์และเปอร์เซ็นต์พันธะไอออนิก



พันธะไอออนิก (ionic bond) เป็นพันธะที่เกิดจากแรงดึงดูดระหว่างประจุไฟฟ้าของไอออนต่างชนิดกัน มักเกิดขึ้นระหว่างธาตุที่เป็นโลหะรวมตัวกับธาตุที่เป็นอโลหะ ยกเว้น _____

ความแตกต่างของค่า EN	เปอร์เซ็นต์ความเป็นพันธะ
1. ธาตุมีค่า EN เท่ากัน	
2. ธาตุมีค่า EN ต่างกันไม่มาก	
3. ธาตุมีค่า EN ต่างกัน 1.7 ขึ้นไป	



1. จงจำแนกสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

Ti LiCl LiF ICl NBr₃ HF BCl₃ Na
Cl₂ AlF₃ NO₂ MgCl₂ ทองเหลือง KCl นาก HI

พันธะไอออนิก	พันธะโคเวเลนต์	พันธะโลหะ

2. พิจารณาสารประกอบต่อไปนี้แล้วเปรียบเทียบความเป็นไอออนิก

สารประกอบ	ความเป็นไอออนิก
NaF, Na ₂ O, Na ₃ N	
CaCl ₂ , CaBr ₂ , CaI ₂	
NaCl, MgCl ₂ , AlCl ₃	
Li ₃ N, Na ₃ N, K ₃ N	
RbF, Cl ₂ , CO ₂	