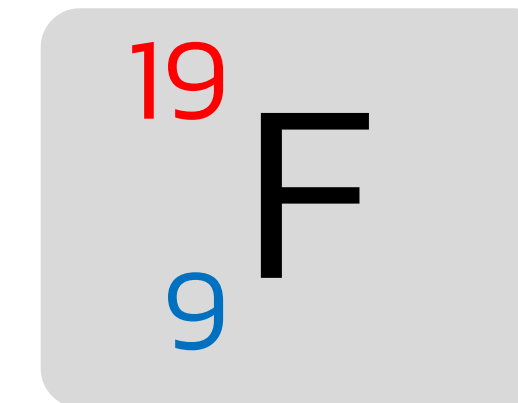


สัญลักษณ์นิวเคลียร์

ไอออน (ion)

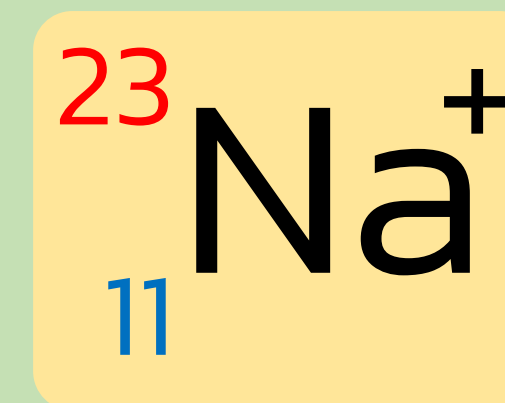


$$P = 11$$
$$e = 11$$

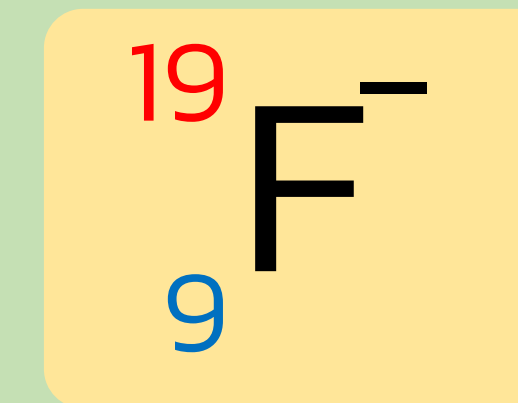


$$P = 9$$
$$e = 9$$

อะตอม
มี
สภาพ
ไม่เป็น
กลาง
ทาง
ไฟฟ้า



$$P = 11$$
$$e = 10$$



$$P = 9$$
$$e = 10$$

แคตไอออน (cation)

สภาวะที่สภาพประจุ
ลบน้อยกว่าประจุบวก

แอนไอออน (anion)

สภาวะที่สภาพประจุลบ
มากกว่าประจุบวก

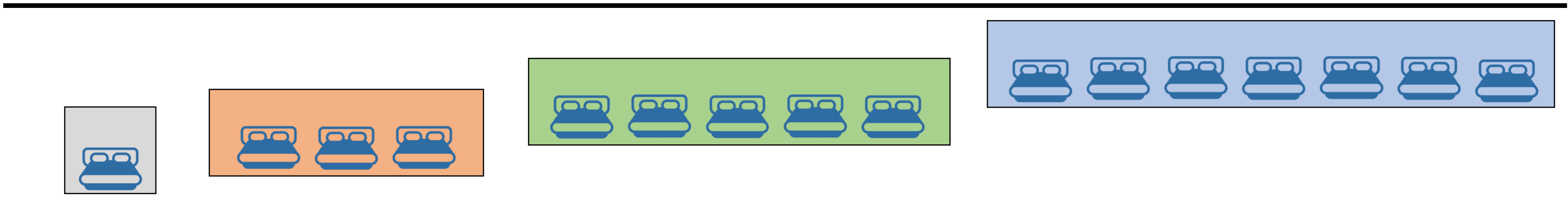
“
อะตอมมีสภาพที่เป็นกลางทางไฟฟ้า
จึงทำให้มี
จำนวนโปรตอน = จำนวนอิเล็กตรอน
”

$$Z = P = e^-$$

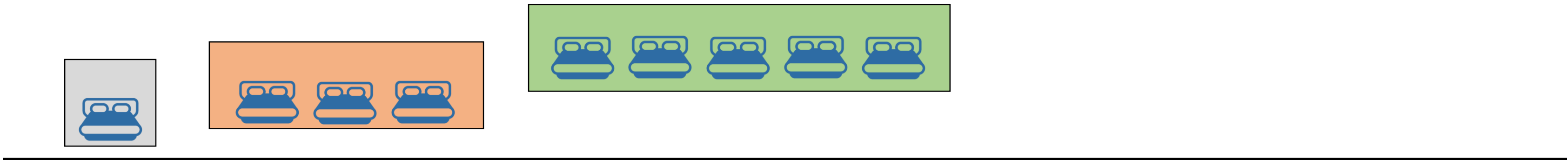
$$A = P + N$$

$$N = A - Z$$

4



3



2



1



s



p



d



f

