

แบบฝึกหัด
เรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอน

คำชี้แจง ตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน คือ $2n^2$
2. เมื่อ n คือ ระดับพลังงานต่างๆ ภายในอะตอม ดังนั้น อิเล็กตรอนที่ ที่จะบรรจุได้มีค่า ดังนี้
ระดับพลังงานที่ 1 $n = 1$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ
ระดับพลังงานที่ 2 $n = 2$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ
ระดับพลังงานที่ 3 $n = 3$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ
ระดับพลังงานที่ 4 $n = 4$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ
3. ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ
ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ
ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ
ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ
4. ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่
ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่
ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่
ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่
5. ธาตุ A B และ C มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนดังนี้
ธาตุ A $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
ธาตุ B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
ธาตุ C $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- ก. ธาตุ A B และ C มีเลขอะตอมเท่าใด
ธาตุ A มีเลขอะตอมเท่ากับ.....
ธาตุ B มีเลขอะตอมเท่ากับ.....
ธาตุ C มีเลขอะตอมเท่ากับ.....
- ข. ธาตุแต่ละชนิดมีอิเล็กตรอนอยู่ในระดับพลังงานใดบ้าง จำนวนเท่าใด

ธาตุ	จำนวนอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่าง ๆ		
	n=1	n=2	n=3
A			
B			
C			