

ใบงานเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลัก

ชื่อ ชั้น เลขที่

1.จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน

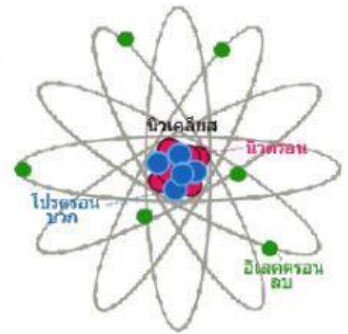
2.ระดับพลังงาน $n = 1$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

3.ระดับพลังงาน $n = 2$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

4.ระดับพลังงาน $n = 3$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

5.ระดับพลังงาน $n = 4$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

6.จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักของธาตุต่อไปนี้



ธาตุ	เลขอะตอม	การจัดเรียงอิเล็กตรอน	หมู่	คาบ
Be	4			
O	8			
F	9			
Ne	10			
Mg	12			
Al	13			
Si	14			
P	15			
Cl	17			
K	19			
Ca	20			

7.เวเลนซ์อิเล็กตรอนบอก

8.ระดับพลังงานบอก



By Aemron & Aom