

ใบงานที่ 2.1

เรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงาน

คำชี้แจง : ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน คือ
2. เมื่อ n คือ ระดับพลังงานต่าง ๆ ภายในอะตอม ดังนั้น อิเล็กตรอนที่จะบรรจุได้มีค่า 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. อิเล็กตรอนที่อยู่ระดับพลังงานชั้นนอกสุด เรียกว่า
ซึ่งสามารถบอก.....

4. จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานของธาตุต่อไปนี้

สัญลักษณ์ของธาตุ	เลขอะตอม (Z)	การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงาน
$^{27}_{13}\text{Al}$		
^9_4Be		
$^{40}_{20}\text{Ca}$		
$^{127}_{53}\text{I}$		
$^{80}_{35}\text{Br}$		
$^{137}_{56}\text{Ba}$		
$^{32}_{16}\text{S}$		
$^{133}_{55}\text{Cs}$		
$^{35}_{17}\text{Cl}$		
$^{131}_{54}\text{Xe}$		