

ใบงานที่ 3 การจัดเรียงอิเล็กตรอน

คำชี้แจง : ให้นักเรียนเติมคำในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. การจัดเรียงอิเล็กตรอนชั้นนอกสุด (Valence electron) สามารถบรรจุได้มากที่สุดกี่ตัว.....
2. Valence Electron สามารถบอก.....
3. ระดับชั้นพลังงานสามารถบอก.....
4. เมื่อ N คือระดับชั้นพลังงานต่างๆ ที่บรรจุภายในอิเล็กตรอน
 - N = 1 สามารถบรรจุอิเล็กตรอนสูงสุดได้.....
 - N = 2 สามารถบรรจุอิเล็กตรอนสูงสุดได้.....
 - N = 3 สามารถบรรจุอิเล็กตรอนสูงสุดได้.....
 - N = 4 สามารถบรรจุอิเล็กตรอนสูงสุดได้.....
5. ธาตุ a, b, c มีการจัดอิเล็กตรอนดังนี้
 - ธาตุ a [$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^2$]
 - ธาตุ b [$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$]
 - ธาตุ c [$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6$]
 - ธาตุ a, b, c มีเลขอะตอมเท่ากับเท่าใด
 - ธาตุ a มีเลขอะตอม.....
 - ธาตุ b มีเลขอะตอม.....
 - ธาตุ c มีเลขอะตอม.....
6. จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานของธาตุดังนี้

สัญลักษณ์ของธาตุ	เลขอะตอม	การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลัก
$^{27}_{13}\text{Al}$		
$^{127}_{53}\text{I}$		
$^{80}_{35}\text{Br}$		
$^{32}_{16}\text{S}$		
$^{131}_{54}\text{Xe}$		

7. ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่.....
8. ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่.....
9. ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ คาบที่.....

