

## ใบงานเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลัก

ชื่อ  ชั้น  เลขที่

1.จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน

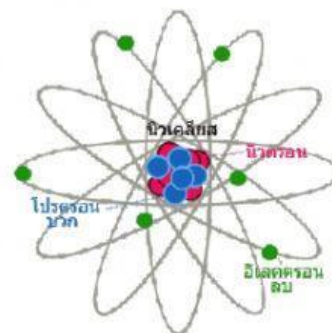
2.ระดับพลังงาน  $n = 1$  มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

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