

ใบงานเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักและระดับพลังงานย่อย

ชื่อ  ชั้น  เลขที่

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน

2. ระดับพลังงาน  $n = 1$  มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

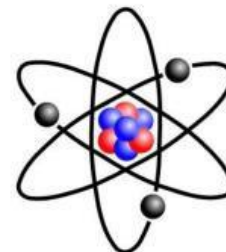
3. ระดับพลังงาน  $n = 2$  มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

4. ระดับพลังงาน  $n = 3$  มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

5. ระดับพลังงาน  $n = 4$  มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

6. จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักของธาตุต่อไปนี้

| ธาตุ | เลขอะตอม | การจัดเรียงอิเล็กตรอน | หมู่ | คาบ |
|------|----------|-----------------------|------|-----|
| Be   | 4        |                       |      |     |
| Ne   | 8        |                       |      |     |
| Al   | 13       |                       |      |     |
| P    | 15       |                       |      |     |
| Sr   | 38       |                       |      |     |
| Se   | 34       |                       |      |     |



7. เวเลนซ์อิเล็กตรอนบอก

8. ระดับพลังงานบอก

9. จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานย่อยของธาตุต่อไปนี้

$1s^2 2s^2 2p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$

1.  ${}_9\text{F}$

2.  ${}_{12}\text{Mg}$

3.  ${}_{20}\text{Ca}$

4.  ${}_{24}\text{Cr}$