

ใบงานเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักและระดับพลังงานย่อย

ชื่อ ชั้น เลขที่

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน

2. ระดับพลังงาน $n = 1$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

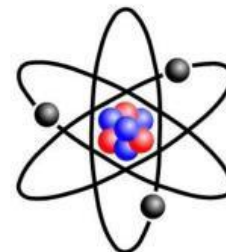
3. ระดับพลังงาน $n = 2$ มีจำนวนอิเล็กตรอนได้มากที่สุด

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

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

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

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

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

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

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

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

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