

ใบงาน เรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานย่อย

คำชี้แจง ให้นักเรียนจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานย่อยของธาตุหรือไอออนต่อไปนี้

1. อาร์กอน (Ar) มีเลขอะตอม =

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

2. แมกนีเซียม (Mg) มีเลขอะตอม =

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

3. อะลูมิเนียม (Al) มีเลขอะตอม =

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

4. ฟอสฟอรัส (P) มีเลขอะตอม =

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

5. โพแทสเซียม (K) มีเลขอะตอม =

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

B
5 C
6 N
7 O
8

6. โครเมียม (Cr) มีเลขอะตอม=.....

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

7. ทองแดง (Cu) มีเลขอะตอม=.....

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

8. เจอร์เมเนียม (Ge) มีเลขอะตอม=.....

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

9. เหล็กไอออน (Fe^{2+}) มีเลขอะตอม=.....

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

10. สังกะสีไอออน (Zn^{2+}) มีเลขอะตอม=.....

1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d		4p	

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน.....หรือ.....

Ligh Diodes (LEDs)
Electronics
Person
Supplies