

ชื่อ-สกุล..... ชั้น.....เลขที่.....

ใบงาน

การจัดเรียงอิเล็กตรอนแบบพลังงานหลัก

คำชี้แจงให้นักเรียนจัดเรียงอิเล็กตรอนแบบพลังงานหลักต่อไปนี้

1. ธาตุแมกนีเซียม(Mg) มีเลขอะตอม 12

----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

n=1 n=2 n=3 n=4 n=5 n=6 n=7

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน

จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

ธาตุอยู่ในหมู่ที่

ธาตุอยู่ในคาบที่

2. ธาตุฟลูออรีน(F) มีเลขอะตอม 9

----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

n=1 n=2 n=3 n=4 n=5 n=6 n=7

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน

จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

ธาตุอยู่ในหมู่ที่

ธาตุอยู่ในคาบที่

3. ธาตุรูบิเดียม(Rb) มีเลขอะตอม 37

----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

n=1 n=2 n=3 n=4 n=5 n=6 n=7

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน

จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

ธาตุอยู่ในหมู่ที่

ธาตุอยู่ในคาบที่

4. ไอโอดีน(I) มีเลขอะตอม 53

n=1	n=2	n=3	n=4	n=5	n=6	n=7

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน

จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

ธาตุอยู่ในหมู่ที่

ธาตุอยู่ในคาบที่

5. ธาตุกำมะถัน(S) มีเลขอะตอม 16

n=1	n=2	n=3	n=4	n=5	n=6	n=7

สรุปการจัดเรียงอิเล็กตรอน

จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

ธาตุอยู่ในหมู่ที่

ธาตุอยู่ในคาบที่