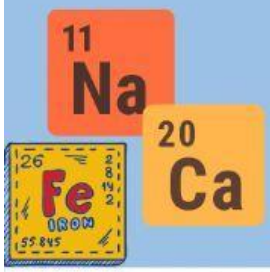
แบบทดสอบความเข้าใจเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอน
ELECTRON CONFIGURATION





ชื่อ.....นามสกุล.....เลขที่.....ม.3/.....

หลักการจัดเรียงอิเล็กตรอน สรุปได้ดังนี้

1. จัดเรียงอิเล็กตรอนเข้าในระดับพลังงานต่ำสุดให้เต็มก่อน จึงจัดให้อยู่ระดับพลังงานถัดไป
2. การจัดเวเลนซ์อิเล็กตรอนหรืออิเล็กตรอนชั้นนอกสุดจะต้องไม่เกิน *8*
3. การจัดชั้นรองสุดท้ายจะมีจำนวนอิเล็กตรอนในระดับพลังงานถัดเข้าไปของธาตุในหมู่ *IA , IIA* เท่ากับ *8* ส่วนหมู่ *IIIA – VIIIA* เท่ากับ *18*

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมข้อมูลในช่องว่างตามหลักการจัดเรียงอิเล็กตรอน

การจัดเรียงอิเล็กตรอนของธาตุ	หมู่/คาบ	ชื่อธาตุ/สัญลักษณ์ธาตุ
ตย. 2 8 1	หมู่ 1 คาบ 3	โซเดียม/Na
1. 2 8 8 2	หมู่ .....คาบ.....	.....
2. 2 7	หมู่ .....คาบ.....	.....
3. 2	หมู่ .....คาบ.....	.....
4. 2 8 18 4	หมู่ .....คาบ.....	.....
5. 2 8 3	หมู่ 3 คาบ 3	.....
6. 2 8 18 8 2	หมู่ 2 คาบ 5	.....
7. 2 8 18 8	หมู่ 8 คาบ 4	.....
8. 2 8 18 7	หมู่ 7 คาบ 4	.....
9. 2 8 6	หมู่ 6 คาบ 3	.....
10. 2 8 18 4	หมู่ 4 คาบ 4	.....
11.	หมู่ 1 คาบ 1	.....
12.	หมู่ 2 คาบ 2	.....
13.	หมู่ 5 คาบ 2	.....
14.	หมู่ 8 คาบ 3	.....

ส่งคำตอบของนักเรียนมาที่อีเมลของครูนะคะ

ออกแบบโดย

ครูรุจิดา สุขใส

