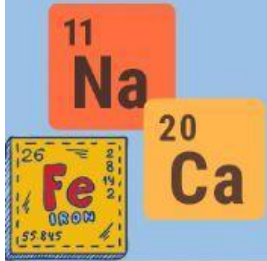


แบบทดสอบความเข้าใจเรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอน ELECTRON CONFIGURATION



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	หมู่คาบ.....	
2. 2 7	หมู่คาบ.....	
3. 2	หมู่คาบ.....	
4. 2 8 18 4	หมู่คาบ.....	
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
ครูจุฑิศา สุขใส

