ตัวอย่างที่ 1 กำหนดค่าพลังงานไอออไนเซชันทั้งหมด (MJ/mol) ของธาตุ M ดังนี้

1.687, 3.381, 6.057, 8.414, 11.029, 15.171, 17.874, 92.047, 106.443

จงตอบคำถามต่อไปนี้

1. ธาตุ M มีจำนวนอิเล็กตรอนทั้งหมดเท่าไร
2. เลขอะตอมของธาตุ M มีเท่าไร
3. ธาตุ M มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนอย่างไร

โจทย์เสริม