

ชื่อ -สกุล :

รหัสประจำตัวนักเรียน :

สาขาวิชา :

ใบงานที่ 8 เรื่อง โครงสร้างอะตอมและตารางธาตุ



ตอนที่ 1 ให้นำตัวอักษร ก-ญ หน้า "ตัวเลือกคำตอบ" มาเติมลงในช่องว่างหน้าข้อความให้ถูกต้อง

ก. โปรตอน ข. อิเล็กตรอน ค. นิวตรอน
ง. อะตอม จ. โมเลกุล ฉ. ไอโซโทป
ช. เลขอะตอม ซ. เลขมวล
ณ. $2n^2$ ญ. ตารางธาตุ

- _____ 1. สิ่งทีเล็กที่สุดของสสารที่ยังคงคุณสมบัติทางเคมีของธาตุนั้นไว้ได้
- _____ 2. อนุภาคมูลฐานของอะตอมที่มีประจุเป็นบวกและบอกชนิดของธาตุ
- _____ 3. อนุภาคมูลฐานของอะตอมที่มีประจุเป็นลบและโคจรรอบนิวเคลียส
- _____ 4. ผลรวมของจำนวนโปรตอนและนิวตรอนในนิวเคลียส
- _____ 5. อะตอมของธาตุชนิดเดียวกันที่มีจำนวนนิวตรอนต่างกัน
- _____ 6. การรวมตัวกันของอะตอมตั้งแต่ 2 ตัวขึ้นไป
- _____ 7. จำนวนโปรตอนในนิวเคลียสของอะตอม
- _____ 8. เครื่องมือที่ใช้จัดเรียงธาตุตามเลขอะตอม และแสดงสมบัติของธาตุอย่างเป็นระบบ
- _____ 9. สมการที่ใช้คำนวณจำนวนอิเล็กตรอนสูงสุดที่สามารถบรรจุได้ในแต่ละระดับพลังงานหลัก (เมื่อ n คือเลขระดับพลังงาน)
- _____ 10. แบบจำลองอะตอมของ Rutherford มีข้อจำกัดในการอธิบายว่าทำไมจึงไม่สูญเสียพลังงานเมื่อโคจรรอบนิวเคลียส

ตอนที่ 2 จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ที่กำหนดให้ จงระบุข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับอะตอมนั้นๆ

ข้อ	สัญลักษณ์นิวเคลียร์	เลขอะตอม (Z)	เลขมวล (A)	จำนวนโปรตอน	จำนวนนิวตรอน (A-Z)	ชื่อของธาตุ
1.	$^{14}_7\text{N}$					
2.	$^{39}_{19}\text{K}$					
3.	$^{35}_{17}\text{Cl}$					
4.	$^{16}_8\text{O}$					
5.	$^{27}_{13}\text{Al}$					

คนเราไม่วางแผนที่ยาวไกล ความทุกข์ก็จะเกิดในไม่ช้า