

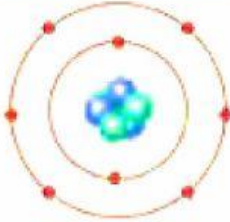
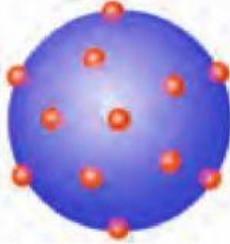
ชื่อ.....นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

แบบทดสอบกลางภาค

วิทยาศาสตร์กายภาพ (โครงสร้างอะตอมและตารางธาตุ)

คำชี้แจง : ให้นักเรียนนำชื่อแบบจำลองอะตอมแบบต่าง ๆ ไปเติมให้ถูกต้อง

ดอลตัน	ทอมสัน	รัทเทอร์ฟอร์ด	โบว์	แบบกลุ่มหมอก
--------	--------	---------------	------	--------------

แบบจำลองอะตอม	ชื่อแบบจำลองอะตอม	แบบจำลองอะตอม	ชื่อแบบจำลองอะตอม
			
			
			

คำชี้แจง : ให้นักเรียนตอบคำถามเกี่ยวกับอนุภาคมูลฐานและสัญลักษณ์นิวเคลียร์

จงเติมคำตอบลงในตารางให้สมบูรณ์

สัญลักษณ์ ของธาตุ	เลขมวล	เลขอะตอม	จำนวนอนุภาคมูลฐานในอะตอม		
			โปรตอน	นิวตรอน	อิเล็กตรอน
${}^4_2\text{He}$	4		2		2
${}^{39}_{19}\text{K}$	39	19			19
${}^{20}_{10}\text{Ne}$		10	10		10
${}^{31}_{15}\text{P}$	31		15	16	
${}^{27}_{13}\text{Al}$	27		13		13
${}^{12}_6\text{C}$		6		6	6
${}^{80}_{35}\text{Br}$	80		35		35
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$	27		13	14	
${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$	32		16		18
${}^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$	35	17		18	

คำชี้แจง : ให้นักเรียนทำเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อความที่ถูกต้อง

- _____ 1. ปัจจุบันใช้เลขอะตอมและสมบัติทางเคมีเป็นเกณฑ์ในการจัดเรียงธาตุในตารางธาตุ
- _____ 2. การจัดเรียงธาตุในรูปแบบของตารางของเมนเดเลเยฟยึดหลักการจัดเรียงธาตุตามมวลอะตอมจากน้อยไปหามาก
- _____ 3. ถ้าพิจารณาธาตุในตารางธาตุตามหมู่จากบนลงล่าง สมบัติของธาตุมีความสัมพันธ์กันตามจำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอนที่เพิ่มขึ้น
- _____ 4. ธาตุในหมู่ 3A มีสมบัติความเป็นโลหะเพิ่มขึ้นตามเลขอะตอม
- _____ 5. ธาตุ Z มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 8 ธาตุ Z จัดอยู่ในหมู่ 5A ของตารางธาตุ

By ครูกัญจน์ชญา พุทธา