



ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่....



แบบทดสอบก่อนเรียน



บทที่ 4

เรื่อง โมลและสูตรเคมี

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อที่ถูก และ ✗ หน้าข้อที่ผิด

-1. อะตอมของธาตุประกอบด้วยอนุภาคที่สำคัญสามชนิดคือโปรตรอน นิวตรอน และอิเล็กตรอน
-2. อิเล็กตรอนมีมวลมากกว่าโปรตรอน 1800 เท่า
-3. โปรตรอนและนิวตรอนมีมวลใกล้เคียงกันซึ่งมีค่าประมาณ 1.66×10^{-24} กรัม
-4. He เป็นสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุฮีเลียม
-5. ไอโซโทปหมายถึงธาตุชนิดเดียวกันที่มีจำนวนโปรตรอนไม่เท่ากัน
-6. เมทานอล มีสูตรเคมีเป็น (CH₃OH) เป็นสารประกอบโคเวเลนต์
-7. แคลเซียมคลอไรด์ (CaCl₂) เป็นสารโคเวเลนต์
-8. เอทานอล (CH₃CH₂OH) 1 โมเลกุล มีจำนวนธาตุองค์ประกอบเท่ากับไดเมทิลอีเทอร์ (CH₃OCH₃) 1 โมเลกุล
-9. เอทานอลมีความหนาแน่น 0.789 กรัมต่อมิลลิลิตรถ้าต้องการเปลี่ยนหน่วยเป็นกิโลกรัมต่อลิตรต้องใช้แฟคเตอร์เปลี่ยนหน่วย $\frac{1 \text{ kg}}{1000 \text{ g}}$ และ $\frac{1000 \text{ mg}}{1 \text{ g}}$
-10. สารประกอบไอออนิกไม่มีสูตรโมเลกุลเนื่องจากมีโครงสร้างต่อเนื่อง

