

ชื่อ.....เลขที่.....ชั้น.....

ใบงาน เรื่อง วิวัฒนาการของแบบจำลองอะตอม

1. ให้นักเรียนเขียนเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อความที่ถูก และเขียนเครื่องหมาย × หน้าข้อความที่ผิด
- _____ 1. แบบจำลองอะตอมไม่สามารถเปลี่ยนแปลงได้
 - _____ 2. ผู้คิดค้นคำว่าอะตอมเป็นคนแรกคือ จอห์น ดอลตัน
 - _____ 3. “สรรพสิ่งทั้งหลายประกอบขึ้นด้วยอนุภาคขนาดเล็กเรียกว่า อะตอม” เป็นแนวคิดของนักปราชญ์ชาวกรีก ชื่อ ดีโมคริตัส
 - _____ 4. Atom มาจากคำว่า atomos แปลว่า แบ่งแยกอีกไม่ได้
 - _____ 5. จอห์น ดอลตัน เป็นนักวิทยาศาสตร์คนแรกที่เสนอทฤษฎีอะตอมขึ้น
 - _____ 6. แบบจำลองอะตอมของดอลตัน มีลักษณะเป็นวงกลมว่างเปล่า
 - _____ 7. เซอร์ โจเซฟ จอห์น ทอมสัน เป็นผู้ค้นพบอนุภาคที่มีประจุลบ เรียกว่า อิเล็กตรอน
 - _____ 8. นักวิทยาศาสตร์ที่ค้นพบอนุภาคโปรตอน คือ ออยแกน โกลสไตน์
 - _____ 9. “plum pudding model” เป็นลักษณะแบบจำลองอะตอมของทอมสัน
 - _____ 10. ลอร์ดเออร์เนสต์ รัทเทอร์ฟอร์ดใช้เครื่องมือที่เรียกว่าหลอดรังสีแคโทดในการทำนายตำแหน่งของอนุภาคในอะตอม
 - _____ 11. “อะตอมประกอบด้วยโปรตอนและรวมกันเป็นนิวเคลียสซึ่งมีขนาดเล็กมาก มีมวลมาก และมีประจุบวก อยู่ตรงกลางและมีอิเล็กตรอนซึ่งมีจำนวนเท่ากับโปรตอน โคจรรอบๆ นิวเคลียสเป็นวงกว้าง” เป็นลักษณะแบบจำลองอะตอมของรัทเทอร์ฟอร์ด
 - _____ 12. “การศึกษาการยิงอนุภาคแอลฟาผ่านแผ่นเบริลเลียม” ทำให้ค้นพบอนุภาคโปรตอน
 - _____ 13. “อะตอมประกอบด้วยอิเล็กตรอนวิ่งอยู่เป็นชั้นๆ คล้ายวงโคจรของดาวเคราะห์” เป็นลักษณะแบบจำลองอะตอมของนีลส์ โบร์
 - _____ 14. นักวิทยาศาสตร์ที่ค้นพบอนุภาคนิวตรอนคือ นีลส์ โบร์
 - _____ 15. นีลส์ โบร์ สามารถอธิบายลักษณะของอะตอมได้จากการทดลองการศึกษาสเปกตรัมของธาตุ
 - _____ 16. แบบจำลองอะตอมปัจจุบันมีลักษณะเป็นกลุ่มหมอกอิเล็กตรอนรอบนิวเคลียส อาจเคลื่อนที่เป็นวงกลมหรือวงรีก็ได้
 - _____ 17. ปัจจุบันอะตอมหมายถึงอนุภาคที่เล็กที่สุดไม่สามารถแบ่งแยกได้
 - _____ 18. โปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอน เป็นอะตอม
 - _____ 19. อะตอมประกอบด้วยอนุภาคโปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอนอยู่ในอะตอม
 - _____ 20. ปัจจุบันเราสามารถมองเห็นรายละเอียดของอะตอมได้อย่างชัดเจน