Quiz แบบจำลองอะตอม

คำสั่ง ให้นักเรียนจับคู่ประโยคให้ถูกต้อง

a. แบบจำลองดอลตัน	..... สสารประกอบขึ้นจากอนุภาคที่เล็กที่สุดเรียกว่าอะตอม มีลักษณะเป็นทรงกลมตันที่ไม่สามารถแบ่งแยกได้อีก
b. แบบจำลองทอมสัน	..... เมื่ออะตอมหลายชนิดมารวมตัวกัน จะประกอบไปด้วยอัตราส่วนของธาตุเป็นอัตราส่วนอย่างต่ำ
c. แบบจำลองรัทเทอร์ฟอร์ด	..... อะตอมเป็นทรงกลมที่เป็นกลางทางไฟฟ้า ซึ่งประกอบขึ้นด้วยอนุภาคที่มีประจุบวกและอนุภาคที่มีประจุลบ ซึ่งมีค่าประจุไฟฟ้าเท่ากัน
d. แบบจำลองโบว์	..... โปรตอนซึ่งมีประจุเป็นบวกนั้นรวมตัวกันอย่างหนาแน่นอยู่ตรงกลางของอะตอม เรียกกว่านิวเคลียส
e. แบบจำลองควอมตัมกลุ่มหมอก	..... อิเล็กตรอนเคลื่อนที่รอบนิวเคลียสเป็นวงโคจร โดยมีขนาด และค่าพลังงานที่แน่นอน
f. สารประกอบ	..... เมื่อระดับพลังงานเพิ่มขึ้น วงโคจรจะมีขนาดใหญ่ขึ้น และอยู่ห่างจากนิวเคลียสมากขึ้น และบรรจุอิเล็กตรอนเป็น $2n^2$
g. การบรรจุอิเล็กตรอน	..... อิเล็กตรอนมีสมบัติเป็นทั้งอนุภาคและคลื่น ทำให้ไม่สามารถระบุตำแหน่งที่แน่นอนของอิเล็กตรอนได้ แต่สามารถระบุได้ว่าบริเวณใดที่มีโอกาศพบอิเล็กตรอน
h. อนุภาคมูลฐาน	..... ประกอบได้ด้วยอนุภาคโปรตรอน นิวตรอน และอิเล็กตรอน

LIVEWORKSHEETS