

ชื่อ:สกุล

สาขาวิชา:

ระดับชั้น:

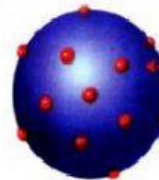
แบบจำลองอะตอม



แบบจำลองอะตอมของ จอห์นดอลตัน



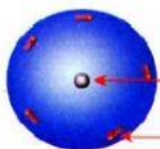
แบบจำลองอะตอมของ ทอมสัน



ทรงกลมที่มีประจุบวก
อิเล็กตรอน



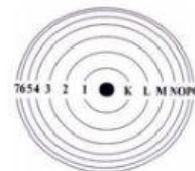
แบบจำลองอะตอมของ รัทเทอร์ฟอร์ด



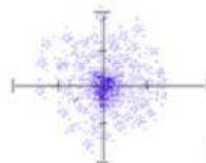
นิวเคลียส
อิเล็กตรอน



แบบจำลองอะตอมของ บิลล์โบร์



แบบจำลองอะตอมแบบกลุ่มหมอก



3

อะตอมประกอบด้วยอิเล็กตรอนที่เคลื่อนที่รอบนิวเคลียสทั่วทั้งอะตอมในลักษณะกลุ่มหมอก โดยไม่สามารถบอกตำแหน่งที่แน่นอนของอิเล็กตรอนได้

4

อะตอมประกอบด้วยอิเล็กตรอนที่เคลื่อนที่รอบนิวเคลียสเป็นวง แต่ละวงมีระดับพลังงานเฉพาะตัว

2

อะตอมเป็นรูปทรงกลม ประกอบด้วย เนื่ออะตอม ซึ่งมีประจุบวกและอิเล็กตรอน ซึ่งมีประจุลบกระจายอยู่ทั่วไป อะตอมในสภาพที่เป็นกลางทางไฟฟ้า จะมีจำนวน ประจุบวก เท่ากับจำนวนประจุลบ

1

อะตอมประกอบด้วยนิวเคลียสที่มีขนาดเล็กมากอยู่ภายในและมีประจุไฟฟ้าเป็นบวก โดยมีอิเล็กตรอนวิ่งอยู่รอบ ๆ

5

อะตอม คืออนุภาคที่เล็กที่สุดของธาตุ มีลักษณะเป็นทรงกลม ไม่สามารถแบ่งแยกหรือทำให้สลายไปได้

