

วิชาพิสิกส์ (๑๔๐๒๐๖)

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๖



ครุศุภाचี ช่วยประคอง

รังสีเอ็กซ์

รังสีเอ็กซ์เป็นคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า มีความถี่สูงกว่า
รังสีอัลตราไวโอเลต แต่มีความถี่ต่ำกว่ารังสีแกรมมา
เนื่องจากพลังงานของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าขึ้นอยู่กับ
ความถี่โดยตรง รังสีเอ็กซ์จึงมีพลังงานต่ำกว่ารังสีแกรมมา
กระบวนการเกิดหรือการผลิตรังสีเอ็กซ์ ทั้งโดย
ฟิวชันนูบิย์และในธรรมชาติ มีอยู่ 2 วิธีใหญ่ๆ คือ



ครุศุภाचี ช่วยประคอง

เรื่อง

รังสีเอ็กซ์ ปรากฏการณ์ความต้ม สมมติฐานของเดอบอยด์



ครุศุภाचี ช่วยประคอง

วิธีที่ ๑ เป็นวิธีผลิตรังสีเอ็กซ์โดยการยิงลำอนุภาค
อิเล็กตรอนใส่แผ่นโลหะ เช่น ทั้งสเตน อิเล็กตรอน ที่เป็น
กระสุนจะวิงไปชนอิเล็กตรอนของอะตอมโลหะที่เป็น
เปล่าทำให้อิเล็กตรอนที่ถูกชนเปลี่ยนตำแหน่ง การโคลจร
รอบนิวเคลียส เกิดตำแหน่งที่ว่างของอิเล็กตรอนในวง
โคลจรอบนิวเคลียสเดิม อิเล็กตรอนตัวอื่นที่อยู่ใน
ตำแหน่งวงโคลจมีพลังงานสูงกว่า จะกระโดดเข้าไป
แทนที่ของอิเล็กตรอนเดิม แล้วปล่อยพลังงานออก มาใน
รูปของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าคือ รังสีเอ็กซ์



ครุศุภाचี ช่วยประคอง

วิธีที่ 2 เป็นวิธีผลิต หรือ กำเนิดรังสีเอกซ์จากการเคลื่อนที่ของอนุภาคที่มีประจุไฟฟ้า เช่น อิเล็กตรอน โปรตอนหรืออะตอม อย่างมีความเร่ง คือ อนุภาคที่มีประจุไฟฟ้าเหล่านี้เคลื่อนที่ด้วยความเร็วสูงขึ้นแล้วก็เป็นธรรมชาติของอนุภาคที่มีประจุไฟฟ้าเหล่านี้เอง ที่ต้องปล่อยพลังงานออกมายืนรูปของ คลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า อย่างที่ไม่มีอะไรไปห้ามได้ ซึ่งถ้าคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าที่ถูกปล่อยออกมามีความถี่สูงพอ ก็จะเป็นรังสีเอกซ์

ครุศุภाचี ช่วยประกอบ



ในช่วงก่อนศตวรรษที่ 19 นักวิทยาศาสตร์เชื่อว่า ความรู้ทางฟิสิกส์ที่มีอยู่สามารถอธิบายได้อธิบาย ปรากฏการณ์ต่าง ๆ ในธรรมชาติได้ทั้งในด้านสาร และพลังงาน โดยในด้านสารก็สามารถใช้กฎของ นิวตันในการอธิบาย ส่วนในด้านพลังงานก็ใช้กฎภูมิ แม่เหล็กไฟฟ้าในการอธิบาย ต่อมา นักวิทยาศาสตร์ ได้ศึกษาลึกซึ้งไปถึงระดับอะตอมและนิวเคลียส

ครุศุภाचี ช่วยประกอบ

โดยได้ทำการทดลองและศึกษาปรากฏการณ์หลาย อย่าง เช่น การแผ่รังสีของวัตถุดำ ปรากฏการณ์ไฟโต อิเล็กตริก การเกิดเส้นสีเบกตรัม การเกิดรังสีเอกซ์ เป็นต้น พบว่าปรากฏการณ์เหล่านี้ไม่สามารถใช้ความรู้เดิมที่มีอยู่มาอธิบายได้ จึงได้มีการตั้งกฎเกณฑ์ใหม่ขึ้นมา เพื่อใช้อธิบายความสัมพันธ์ของปรากฏการณ์ในระดับอะตอม ซึ่งทฤษฎีนี้เรียกว่า ทฤษฎีควอนตัม

ครุศุภाचี ช่วยประกอบ

เรื่อง สมมติฐานของเดอบรอยล์



เดอบรอยล์ พิจารณาคำถามที่บอร์ดยังหาคำตอบไม่ได้ คือ "ทำไนอิเล็กตรอนในอะตอมจึงโคจรรอบนิวเคลียสด้วย ระยะห่างบางค่า"

เขาก็ตั้งสมมติฐานว่า "อิเล็กตรอนมีสมบัติเป็นคลื่น" ดังนั้นจึงเคลื่อนที่รอบนิวเคลียสเป็นคลื่น(ดังรูป) ไม่ได้วิ่งเป็นวงโคจรที่แน่นอนเหมือนที่โบราณสรุปไว้

ครุศุภाचี ช่วยประกอบ



สำหรับอิเล็กตรอน เข้าส่วนของโคจรที่เป็นไปได้

ดังสมการ $2\pi r = n\lambda$

เมื่อ r = รัศมีวงโคจร

λ = ความยาวคลื่นของอิเล็กตรอน

n = ค่าคงที่ = 1, 2, 3, ...

ครูสุกานันชัยประด่อง