

บทที่ 11 อะตอม

ประวัติและความเป็นมาของพิสิกส์ยุคใหม่

จากบทที่ 1 ถึงบทที่ 10 ที่เรากล่าวถึงนั้น จัดอยู่ในพิสิกส์ยุคเก่าหรือพิสิกส์ดั้งเดิม ในสามบทต่อจากนี้จะเป็นการกล่าวถึงพิสิกส์ยุคใหม่ ซึ่งในตอนแรกนี้จะเป็นเรื่องราวเชิงประวัติศาสตร์ ซึ่งกล่าวได้พอสังเขป ดังนี้

ปีค.ศ. 1895 นับเป็นก้าวแรกที่ก้าวจากพิสิกส์ยุคเก่าสู่พิสิกส์ยุคใหม่ เพราะในปีที่ เรินท์เกน (Roentgen) ได้ค้นพบรังสีชนิดหนึ่ง ซึ่งต่อมาระบุว่า รังสีเอกซ์ (x-ray)

ปีค.ศ. 1896 ข่าวการค้นพบรังสีเอกซ์ของเรินท์เกน สร้างความตื่นเต้นให้นักพิสิกส์มาก ที่นั่นคือปราร์ส มีตระกูลหนึ่งซึ่งปู่ของเขาก็เป็นนักพิสิกส์ พ่อของเขาก็เป็นนักพิสิกส์ ตัวเขาเองก็เป็นนักพิสิกส์ ซึ่ง เอเนรี เบคเคอเรล ได้ศึกษาสารเรืองแสงกับรังสีเอกซ์ ตอนนั้น เบคเคอเรลรู้แล้วว่า สารบางชนิดจะเรืองแสง เมื่อให้มันถูกแสงอาทิตย์ โดยอาศัยแสงอาทิตย์เป็นตัวกระตุ้นทุก ๆ วัน เขายังเอาฟิล์มห่อสารพากนี้ไปวางไว้กางลงแผล ก็ได้ผลอย่างที่เขาคิด มีช่วงหนึ่งที่เกิดครั้นฟ้าครั้นฝน อุณหภูมิหลายวัน อย่างไรก็ได้เบคเคอเรล ก็เอาฟิล์มที่ห่อสารแต่ยังไม่ได้เอาไปตากแผลมาล้าง ปรากฏว่าเขายับรอยฟิล์มถูกแสงเหมือน เหมือนกับเมื่อเอาฟิล์มไปตากแดด ในปี ค.ศ. 1896 คือ หลังจากการค้นพบเอกสารเรย์สามเดือน เบคเคอเรล ก็ประกาศว่า มีสารบางชนิดที่แผ่รังสีได้ด้วยตัวเอง โดยไม่ต้องอาศัยแสงแดดเป็นตัวกระตุ้น เบคเคอเรล ค้นพบธาตุกัมมันตรังสี คือ ยูเรเนียม (uranium) และต่อมาก็พบแร่ขอเรียม (thorium)

ปีค.ศ. 1897 เจ. เจ. ทอมสัน (J. J. Thomson) สามารถวัดประจุต่อมากของอิเล็กตรอนได้

ปีค.ศ. 1900-1901 แมกน์ แพลนค์ (Max Planck) ได้ศึกษาเกี่ยวกับการแผ่รังสีของวัตถุ สีดำ และพบความสัมพันธ์ระหว่างพลังงานแสงและความถี่ คือ $E = hv$ h เรียกว่า ค่านิจ ของแพลนค์ หรือ ค่าคงที่ของแพลนค์ (Plank's constant)

ปีค.ศ. 1898-1902 แมรี คูรี (Mary Curie) ซึ่งเป็นนักเคมีชาวโปแลนด์ ซึ่งเราเรียก ชาวโปแลนด์ว่า โปโลช (Polish) หรือชาวนิล (Pole) คูรีได้ทำงานร่วมกับสามีชาวฝรั่งเศส ซึ่ง ปีแอร์ (Pierre) คูรีได้แยกธาตุจากพิทซ์เบลนด์ (pitchblend) ซึ่งนำมาจากเมริกาใต้ ทำให้หล่อน ค้นพบแร่ เรเดียม (radium) และทิโนเรียม (actinium) โปโลเนียม ธาตุนั้นสุด คือ โปโลเนียมนั้น

ตั้งชื่อเพื่อให้เป็นเกียรติแก่นามคุรี โดยเอาชื่อชาติของหล่อนมาตั้งชื่อ polonium

ปีค.ศ. 1903 อัลเบิร์ต ไอลส์ไตน์ (Einstein) แฉลงทฤษฎีสัมพันธภาพ (relativistic theory) และอธินายประภากวนไฟฟ์โดยเล็กตริก (photoelectric effect)

ปีค.ศ. 1911 รัทเตอร์ฟอร์ด ลูกศิษย์ของ เจ. เจ. ทอมสัน ทดลองเพื่อพิสูจน์ทฤษฎีของ ทอมสันที่ว่าด้วยอะตอม คือ ทอมสัน เชื่อว่า อะตอมนั้นประกอบด้วยประจุบวกและลบ ประจุบวกและลบจะจัดเรียงตัวกันเหมือนลูกแตงโม โดยอิเล็กตรอนคือเมล็ดแตงโม โปรดอนคือเนื้อและเปลือกของแตงโม แต่ผลจากการทดลองของรัทเตอร์ฟอร์ด พบว่า อะตอมประกอบไปด้วย แก่นกลางเล็ก ๆ ซึ่งเป็นที่อยู่ของประจุบวก ส่วนประจุลบจะโคจรอยู่รอบนิวเคลียส มีเชิงว่าง ระหว่างนิวเคลียสกับวงโคจรมาๆ คือ รัศมีของวงโคจรจะมีขนาดประมาณหนึ่งหมื่นเท่าของรัศมี ของนิวเคลียส รัทเตอร์ฟอร์ด ได้รับรางวัลโนเบล

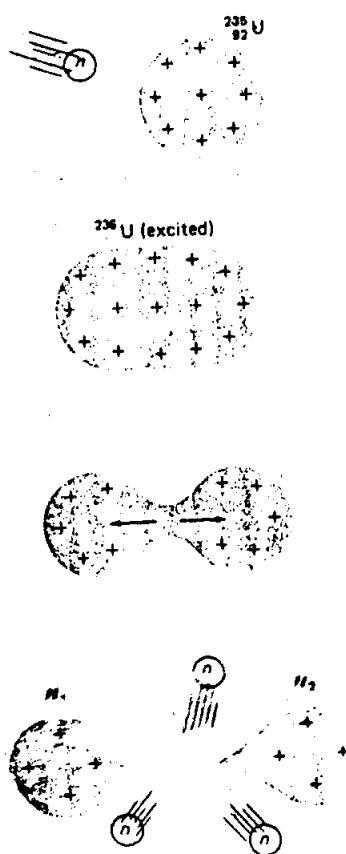
ปีค.ศ. 1913 นีล บอร์ (Neil Bohr) ได้นำเราเข้าสู่ยุคคลาสตร์คาวน์ตั้ม คือ นีล บอร์ บอกว่า อิเล็กตรอนที่อยู่ภายนอกนิวเคลียสนั้นมีไว้ว่าจะอยู่ตรงไหนก็ได้ มันอยู่ได้ในบางวงโคจร เท่านั้น เปรียบได้คล้าย ๆ กับชั้นบันได เมื่อก้าวจากขั้นหนึ่งก็ต้องไปอีกขั้นหนึ่ง แล้วเราจะพูดถึง อะตอมของบอร์อีกรึวันหนึ่ง

ปีค.ศ. 1924 จุยส์ เดอ บรอย ได้แสดงว่า อนุภาคก็มีลักษณะเป็นคลื่นได้

ปีค.ศ. 1926 ชีโรดิงเจอร์ (Schrodinger) คิดสมการของคลื่นขึ้นมาและหาวิธีและสมการนี้ พวนักศึกษาวิชาเอกฟิสิกส์รู้จักสมการนี้ดี เพราะว่าต้องแก้สมการนี้เป็นประจำในวิชาคลาสตร์ คาวน์ตั้ม

ปีค.ศ. 1930 เอนริโก เฟอร์มี ชาวอิตาเลียน ได้แสดงว่า นิวตรอนจะทำให้เกิดปฏิกิริยา นิวเคลียร์ได้ง่ายที่สุด และเข้าบอกรว่า เราสามารถสร้างธาตุขึ้นได้เองที่หนักกว่าธาตุที่ 92 คือ ยูเรเนียม ซึ่งสมัยนี้ถือว่าเป็นธาตุที่ใหญ่และหนักที่สุด ชีวิตของเฟอร์มีต้องเรื่องเพราบ้านเกิดเมืองนอน อยู่ภายใต้ระบบเผด็จการฟาสซิสต์ ภายใต้จอมเผด็จการ บเอนนิโต มุสсолินี (Benito Mussolini) เฟอร์มีได้ไปอยู่ที่สวีเดนพักหนึ่ง จึงได้ย้ายไปอยู่ที่นครซิคาโกร สหรัฐอเมริกา

ปีค.ศ. 1939 ออก็อต ไฮร์น และ สดราสมัน (Hahn - Strassmann) ตามรอยของเฟอร์มี และได้บอกรว่า เมื่อยิงนิวตรอนเข้าไปยังนิวเคลียสของยูเรเนียม 235 แล้ว นิวเคลียสใหม่จะแตกตัวออกเป็นธาตุเล็กกว่า 2 ธาตุ ดังแสดงในรูป 11.1



รูป 11.1 ปฏิกิริยานิวเคลียร์

ปีค.ศ. 1942 เทาปฏิกิริณ์ป์มามณูเตาแรกได้ถูกสร้างขึ้นที่ชิคาโก โดยเฟอร์มีและผู้ร่วมงานของเข้า ได้ทำการทดลองยิงนิวตรอนเข้าไปยังนิวเคลียสของยูเรเนียม แล้วเกิดการแตกตัวเป็นแบบารีม (barium) และคริพตอน (kripton) และนิวตรอนอีกสามตัวพร้อมทั้งพลังงานอีกมากมาย ในปีนี้ส่งความโลอกครั้งที่ 2 ได้เกิดขึ้นแล้ว คือ มีการสูญรับทั่วไปในยุโรป

ขณะที่นักวิทยาศาสตร์ในอเมริกาค้นคว้าเกี่ยวกับปฏิกิริยานิวเคลียร์ ในประเทศเยอรมันก็มีการศึกษาค้นคว้าเหมือนกัน จอมแม็ตต์เจร์ อิทเลอร์ สั่งห้ามขายแร่ยูเรเนียมที่มีอยู่อย่างอุดมสมบูรณ์ในเชคโกสโลวาเกีย

ลองนีกวาดภาพเหตุการณ์ของส่งความโลอกครั้งที่สองตอนนี้ กองทัพนาซีบุกครองซิกบุกอสเตรีย อังกฤษ ทางด้านฝรั่งเศสกองทัพนาซีบุกถึงชานนครปารีส นายพลชาร์ล เดอ โกล

ต้องไปตั้งรัฐบาลพลัดถิ่นที่ลอนדון ฝ่ายทหารอังกฤษถูกกองทัพนาซีไล่ขึ้นดกทางเลื่อนคาบสมุทรดังเคิร์ค ทางด้านยุโรป ฝ่ายสัมพันธมิตรได้รับความเสียหายมาก และเยอรมันก็ได้ประกาศสงครามกับอเมริกาแล้ว ทางด้านเอเชีย ญี่ปุ่นถล่มเพิร์ล ไฮร์เบอร์ ยกพลเข้าบกที่เมืองไทย ดูตามสถานการณ์คู่เมืองเยอรมันและญี่ปุ่นจะได้ครองโลกจริง

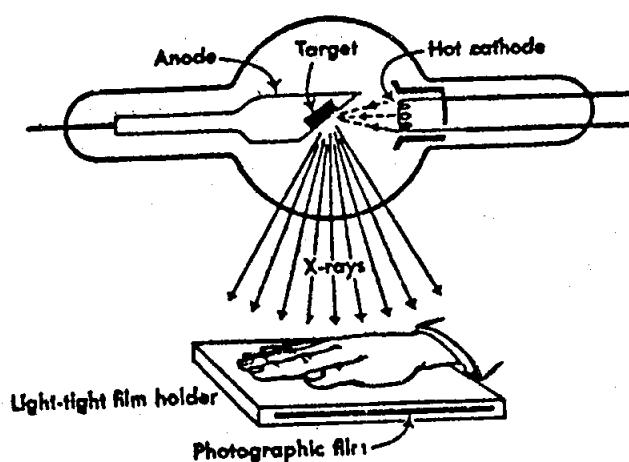
สร้างเมืองใหม่ในญี่ปุ่นที่เกิดเหตุก้อนคว้าทางวิทยาศาสตร์โดยทุ่มทุนเป็นจำนวนมหาศาล สร้างห้องทดลองขนาดใหญ่ขึ้นที่เมือง ลอส อลาโมส ในรัฐนิวเม็กซิโก โดยมีนักวิทยาศาสตร์จากกองทัพเรือ จี. โรเบิร์ต ออพเพนไฮเมอร์ (J. Robert Oppenheimer) เป็นประธานโครงการและไอส์ตัน เป็นที่ปรึกษา ในที่สุดประมาณลูกแรกที่สร้างจากญี่เรนียมก็สร้างได้สำเร็จในเดือนกรกฎาคม ค.ศ. 1945 และในวันที่ 6 สิงหาคม ค.ศ. 1945 ประมาณ 40 ปีมาแล้ว ประมาณลูกแรกก็ถูกส่งให้ทิ้งที่เมือง ฮิโรชิมา (hiroshima) ทำให้ผู้คนล้มตายประมาณ 70,000-140,000 คน เนื่องจากเป็นประมาณลูกแรกของโลก ญี่ปุ่นจึงยังไม่รู้ว่ามันคือระเบิดประมาณทหารญี่ปุ่นยังต่อสู้อยู่ ดังนั้นอีกสามวันต่อมา ระเบิดประมาณลูกที่สองซึ่งสร้างจาก plutonium ถูกทิ้งลงที่เมืองนางาซากิ ผู้คนตายประมาณ 23,000-70,000 คน จักรพรรดิญี่ปุ่น ประกาศยอมแพ้ สงครามโลกครั้งที่สองสงบ

หลังสงครามโลกครั้งที่สองสงบ มีการถกเถียงปัญหากันถึงเรื่อง มนุษยธรรม จรรยาบรรณ กันว่า เป็นความผิดของใครในการสังหารชีวิตมนุษยชาติประมาณสองแสนคนที่ฮิโรชิมา และนางาซากิ กลุ่มนักวิทยาศาสตร์ที่ไม่มีส่วนเกี่ยวข้องกับโครงการที่ลือส อลาโมส ก็ดำเนินนักวิทยาศาสตร์ที่มีส่วนร่วมในโครงการนี้ว่า ไม่ควรที่จะผลิตระเบิดประมาณมาสังหารชีวิตมนุษย์ ฝ่ายผู้ร่วมโครงการก็ให้เหตุผลว่า ถ้าเยอรมันผลิตระเบิดประมาณได้ก่อนสถานการณ์อาจเลวร้ายกว่าที่เป็นก็ได้ จึงสรุปไม่ได้ว่าเป็นความผิดของอิตเลอร์ หรือประธานาธิบดีรูสเวลต์ หลังสงครามโลกครั้งที่สอง ฝ่ายสัมพันธมิตรได้แทรกออกเป็นสองค่าย โดยการนำของสหรัฐอเมริกา และสหภาพโซเวียต ออพเพนไฮเมอร์ ประธานโครงการผลิตระเบิดประมาณ ถูกสงสัยว่าขยายความลับอาชญากรรมให้รัฟเชีย อย่างไรก็ได้ ในปี ค.ศ. 1963-1965 ได้มีการประชุมเป็นสากลว่า จะใช้ปฏิกริยานิวเคลียร์ ในทางสันติเท่านั้น ในประเทศเรามีเตาปฏิกรณ์ประมาณเล็ก ๆ อยู่เดานึง ตั้งอยู่บนถนนวิภาวดี รังสิต บางเขน ที่เรียกว่า "สำนักงานพัฒนาประมาณเพื่อสันติ" หรือใช้ชื่อย่อว่า "พปส" เตาปฏิกรณ์นี้ใช้ในการค้นคว้าวิจัยของนักวิทยาศาสตร์ในประเทศไทยได้มาก นอกจากนั้นยังได้ให้บริการสังคม ทางด้านการเกษตร โภชนาศาสตร์ และด้านอุตสาหกรรม บางอย่างด้วย

รังสีเอกซ์ (x-ray)

เราได้กล่าวแล้วว่า รังสีเอกซ์เป็นคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าที่คันพบโดยเรินท์เกน และพลังงานของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าขึ้นอยู่กับความถี่ ตามสมการ $E = hv$ รังสีเอกซ์เป็นคลื่นที่มีความยาวคลื่นสั้นมาก เมื่อเทียบกับแสงสว่าง (แสงสว่างมีความยาวคลื่น 4000-7500 แองสโตรม คือ มีความยาวคลื่น 0.01-100 แองสโตรม หรือกว่าอีกหนึ่งกิโลเมตร) รังสีเอกซ์ เป็นคลื่นที่มีความถี่มากกว่าแสงสว่างเป็นพัน เป็นหมื่นเท่า ดังนั้นรังสีเอกซ์ จึงมีพลังงานมากกว่าแสงที่เรามองเห็นมาก และมีอำนาจในการทะลุสูงกว่า ในทางการแพทย์ รังสีเอกซ์ช่วยในการวินิจฉัยโรคได้ เช่น วัณโรค โรคกระดูก หรือโรคที่เกี่ยวกับอวัยวะภายใน

รูป 11.2 แสดงแผนภูมิการทำงานของหลอดรังสีเอกซ์ง่าย ๆ คาಥode (cathode) เมื่อถูกเผาให้ร้อนจะมีอิเล็กตรอนหลุดออกมานอกมา อาโนด (anode) เป็นข้อบวก จะทำหน้าที่ดูดอิเล็กตรอนที่หลุดออกมานอกจากคาಥode ความต่างศักย์ระหว่างคาಥode กับอาโนด มีค่าสูงมาก อาจสูงถึงหนึ่งแสนห้าหมื่นโวลต์ ดังนั้นเมื่ออิเล็กตรอนวิ่งไปชนอาโนด จะมีพลังงานจำนวนมาก พลังงานจะเปลี่ยนไปเป็นพลังงานของรังสีเอกซ์ พลังงานจะถูกดูดซึมน้ำในเครื่องรังสีเอกซ์ ส่วนพลังงานส่วนใหญ่จะเปลี่ยนเป็นพลังงานความร้อน ดังนั้นในเครื่องขยายรังสีเอกซ์ จึงต้องมีระบบถ่ายเทความร้อน หรือระบบที่ทำให้เย็นที่มีประสิทธิภาพสูงมีจะนั่นข้าไฟฟ้าอาจร้อนถึงหลอมเหลวได้



รูป 11.2 เครื่องขยายรังสีเอกซ์

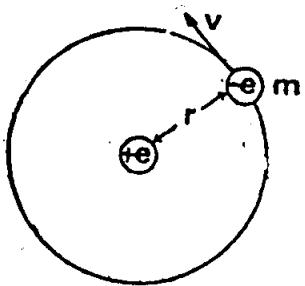
ดังได้กล่าวแล้วว่า รังสีเอกซ์ เป็นรังสีของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า ที่มีความยาวคลื่นอยู่ในช่วง 0.01-100 แองสโตรม ดังนั้นพวกรังสีที่มีความยาวคลื่นสั้น หรือมีความถี่สูง ก็จะมีพลังงานสูง และมีอำนาจในการทะลุทะลวงสูง พวกรังสีเรียกว่า hard rays ส่วนพวกรังสีที่มีความยาวคลื่นมาก หรือความถี่ต่ำ ซึ่งมีพลังงานต่ำกว่าพวกรังสี เราเรียกว่า soft rays

ข้อควรระวังสำหรับรังสีเอกซ์

รังสีเอกซ์เป็นรังสีที่มีพลังงานสูง ดังนั้น บริเวณที่รังสีนี้ผ่านไปจะทำให้ไม่เกิดการแตกตัวเป็นประจุไฟฟ้า จากเหตุผลนี้รังสีเอกซ์ จึงมีอันตรายต่อสิ่งมีชีวิต เพราะสามารถทำให้เซลล์ของเนื้อเยื่อด้วยได้ถ้าได้รังสีมาก ๆ อย่างเช่น ถ้าร่างกายมนุษย์ได้รับรังสีเอกซ์จำนวนมาก ๆ อาจจะเป็นภัยเงียบอย่างมาก เนื่องจากต้องกินเวลานานมากกว่าจะรักษาให้หายเป็นปกติได้ แต่จากการตรวจโดยถี่วันแล้วพบว่า ปริมาณรังสีที่เราได้รับจากการตรวจสูบสุขภาพ หรือวินิจฉัยโรค เพื่อการรักษาพยาบาลนั้น มีปริมาณน้อยจนไม่ทำให้เกิดอันตรายแต่อย่างใด

อะตอม

เมื่อจากเบนjammin แฟรงค์ลิน พบร่วมปีกับนักฟิสิกส์คนอื่น คือ นาวา กับ ลับ. เจ. ทอมสัน ได้บอกว่า อะตอมประกอบด้วย อนุภาคทั้งที่เป็นประจุบวกและลบเท่ากัน โปรดอนและอิเล็กตรอนจัดเรียงตัวกันแบบเมล็ดแตงโมในลูกแตงโม โดยโปรดอนเรียงตัวกันเป็นเส้นและเปลือก ส่วนอิเล็กตรอนคือเมล็ดแตงโม แต่ประมาณสิบปีหลังจากนั้น ลูกศิษย์ของเขาก็คือ รัทเชอร์ฟอร์ด ได้ทำการทดลองโดยใช้แล็ปฟาร์ยิงไปยังแผ่นทองคำบาง ๆ จากการทดลองของรัทเชอร์ฟอร์ด เขายกให้เห็นว่า อะตอมประกอบไปด้วยแกนกลาง ซึ่งเรียกว่า นิวเคลียส ซึ่งมวลส่วนใหญ่ของอะตอมจะอยู่ที่นิวเคลียสนี้ ส่วนอิเล็กตรอนจะโคจรอยู่รอบนอกนิวเคลียส และมีช่องว่างระหว่างนิวเคลียสและวงโคจรมาก อีกสองปีต่อมา นีล บอร์ ก็แสดงว่า วงโคจรของอิเล็กตรอนจะมีลักษณะเป็นชั้น ๆ ซึ่งสมการของรัทเชอร์ฟอร์ดสามารถหาได้ดังนี้



รูปที่ 11.3 แบบจำลองอะตอมของบอร์

พิจารณาอะตอมของไอล์เดรเจนซึ่งมีอิเลกตรอนเดียวอยู่รอบปฏิตอน ดังนั้นแรงดึงดูดระหว่างปฏิตอน และอิเลกตรอน เท่ากับ

$$F = ke^2/r^2 \quad (11.1)$$

การที่อิเลกตรอนเคลื่อนที่เป็นวงกลม แสดงว่ามีแรงสูญญากาศ

$$ma = mv^2/r \quad (11.2)$$

จากกฎข้อที่ 2 ของนิวตัน เราได้สมการที่ 11.1 เท่ากับ สมการ 11.2 นั้นคือ

$$mv^2/r = k e^2/r^2 \quad (11.3)$$

ตามทฤษฎีของบอร์ ค่าไม่งnenดัมเชิงมุมของอิเลกตรอนในวงโคจร จะเป็นจำนวนเท่าของ h ซึ่งมีค่าเท่ากับ $h/2\pi$ หรือเขียนเป็นสมการได้ว่า

$$mvr = nh/2\pi$$

หรือ

$$v = nh mr/2\pi \quad (11.4)$$

แทนค่า สมการ 11.4 ในสมการ 11.3 แล้วหารค่า m ของวงโคจร ผลสุดท้ายที่ได้คือ

$$r_n = h^2 n^2 / 4 \pi^2 m k e^2 \quad (11.5)$$

จากสมการที่ 11.5 แสดงว่ารัศมีของอิเลกตรอน แบ่งผัน กับ n^2 อย่างเช่น รัศมีของวงที่ 2 ($n = 2$) จะเท่ากับสี่เท่าของวงที่หนึ่ง วงที่สามเป็นเก้าเท่าของวงแรก

แม้ว่าทฤษฎีของบอร์ จะไม่ถูกต้องสมบูรณ์ แต่การเสนอทฤษฎีขึ้นมา นับเป็นก้าวสำคัญในการก้าวจากฟิสิกส์เดิม เข้าสู่ทฤษฎีทางคุณต้ม

แบบฝึกหัด

- 11.1 พิสิกส์ยุคเก่า (Classical physics) กับพิสิกส์ยุคใหม่ (Modern physics) มีข้อแตกต่าง ในเนื้อหาอย่างไร
- 11.2 นักวิทยาศาสตร์ต่อไปนี้ค้นพบอะไร
เรินท์เกน, แบคเคอร์ล, เจ. เจ. ทอมสัน, พลังค์, รัทเทอร์ฟอร์ด, และไอสไตน์
- 11.3 ใครคือผู้สร้างเตาปฏิกรณ์ปรมาณูเดาแรกขึ้นและเขาได้ทำการทดลองอย่างไร
- 11.4 ใครเป็นผู้สร้างระเบิดปรมาณูลูกแรกที่ใช้ในสงครามโลกครั้งที่สอง สร้างขึ้นจากอะไร และนำไปใช้ที่ไหน เมื่อไหร่
- 11.5 เตาปฏิกรณ์ปรมาณูในเมืองไทยอยู่ที่ไหน มีประโยชน์อย่างไร
- 11.6 ท่านเข้าใจว่า "อะตอม" มีลักษณะเป็นอย่างไร
- 11.7 จงกล่าวถึงนักวิทยาศาสตร์ และผลงานที่ศึกษาค้นคว้าเกี่ยวกับเรื่องของอะตอม
- 11.8 รังสีเอกซ์ (X-ray) คืออะไร มีประโยชน์และมีโทษอย่างไร