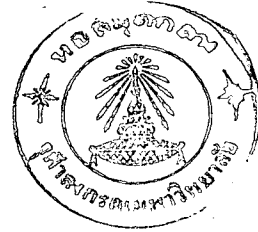


สรุปผลและวิจารณ์



(4.1) ผลของการวิจัย

จากการศึกษาอิมัลชันซุกนีทราพบว่า รังสีคอสมิคปฐมภูมิที่มีความสูง 158 กิโลเมตร ที่เส้นรุ้ง  $2^\circ$  เหนือ และเส้นแวง  $32^\circ$  ตะวันออกพบว่า

1) โดยวิธีหาคความหนาแน่นของเม็ดเงิน พบอนุภาคโปรตอนเป็นส่วนใหญ่ ที่มาหยุดในอิมัลชัน

2) โดยวิธีหาคความหนาแน่นของรังสีเคลตา พบแกนกลางอะตอมของธาตุ ดังนี้

พวกเบา (L-H), พบโบรอน 4 ตัว

พวกกลาง (M-H), พบคาร์บอน 1 ตัว ไนโตรเจน 1 ตัว

พวกหนักมาก (V-H) พบอาร์กอน 1 ตัว

(4.2) สรุปและวิจารณ์

ตามวิธีหาคความหนาแน่นของเม็ดเงินได้ผลตรงกันกับของ H. Hasegawa, S. Nakagawa และ E. Tamai<sup>(16)</sup> ซึ่งเขาได้สรุปไว้ว่า อนุภาคที่หยุดในอิมัลชันส่วนใหญ่เป็นโปรตอน ส่วนระยะ (range) ของอนุภาคโปรตอนที่หยุดในอิมัลชันนี้ ประมาณ 4 เซนติเมตร (ตรงกับพลังงานประมาณ 100 Mev) นับว่าเป็นอนุภาคที่มีพลังงานค่อนข้างต่ำ สันนิษฐานว่าไม่ใช่รังสีปฐมภูมิจริง ๆ แต่อาจจะเป็นอนุภาคอัลเบโดที่พุ่งกลับเข้ามาอีกครั้งหนึ่ง (re-entrant albedo particles) เพราะเราพิจารณาเฉพาะรังสีที่พุ่งมาในแนวตั้งเท่านั้น ส่วนอนุภาคปฐมภูมิจริง ๆ นั้น อาจจะเป็นพวก  $Z \ll 2$  จำนวน 113 ตัวที่ผ่านอิมัลชันซุกนีทราออกไป ซึ่งเป็นการสมควรอย่างยิ่งที่จะต้องวิเคราะห์

อนุภาคเหล่านี้ก็ออกไป

ตามวิธีหาความหนาแน่นของรังสีเคลตาสำหรับแกนกลางอะตอมที่มีเลขอะตอมเท่ากับ หรือมากกว่า 3 ( $Z \geq 3$ ) พบรวม 7 ตัวเท่านั้น ในจำนวนนี้เป็นพวกเบา (L-H nuclei) มากที่สุด 4 ตัวคือ โบรอน; พวกกลาง (M-H nuclei) 2 ตัวคือ คาร์บอน 1 ตัว, ในโตรเจน 1 ตัว ส่วนพวกหนักมาก (V-H nuclei) นั้นพบเพียงตัวเดียวคือ อาร์กอน โดยปกติพวกเบาจะถูกทำลายไปแต่เริ่มแรกที่ดวงดาวต่างๆ แล้วยกลายเป็น อนุภาคอัลฟาพุ่งออกมาแทน แต่กลับหาได้มากที่สุด คงจะเป็นอนุภาคหุติภูมิที่เกิดจากการแตกตัวของแกนกลางของธาตุหนักๆระหว่างทางที่พุ่งมายังโลกก็ได้ B.J O'Brien และ J.H.Noon<sup>(17)</sup> ได้หาประจุของอนุภาค  $Z \geq 3$  ทั้งหมด 106 ตัว พบว่ามีปริมาณคาร์บอนมากที่สุด และได้อัตราส่วน  $Z=5:6:7$  เท่ากับ  $3:4:1$  โดยประมาณ นับว่าเป็นสถิติที่เข้าใจได้แต่ในที่นี้มีอนุภาคเพียง 7 ตัวเท่านั้น จะถือเอาเป็นหลักที่จะพิสูจน์ทฤษฎีข้อมไม่ได้

การวิเคราะห์ครั้งนี้ไม่พบอนุภาคอัลฟาที่มาหยุดในอิมัลชันเลย ทั้งๆที่มีปริมาณมากเป็นที่สองรองจากโปรตอน ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากอนุภาคอัลฟาที่มีพลังงานต่ำไม่ผ่านอิมัลชันในขณะนั้น และเวลาที่จรวดอยู่ที่ระดับสูง 158 กิโลเมตรนั้นน้อยเกินไปด้วย

การพบอนุภาคที่มี  $Z \geq 3$  น้อยก็ด้วยเหตุผลเดียวกันกับอนุภาคอัลฟาประการหนึ่ง, อีกประการหนึ่ง เพราะอิมัลชันชุดนี้มีเพียง 42 แผ่นเท่านั้น ไม่สามารถจะทำให้อนุภาคหยุดในอิมัลชันได้ อนุภาคเป็นจำนวนมากจึงผ่านออกไปหมดทำให้ไม่พบปรากฏการณ์ที่จะทราบประจุได้แน่นอน เช่นทางเดินรูปฆอน (hammer tracks) อันแสดงถึงปฏิกิริยาของ  ${}^3\text{Li}^7 \rightarrow {}^4\text{Be}^8 + e^-$  และ  ${}^4\text{Be}^8 \rightarrow 2\alpha$  หรือทางซึ่งเห็นแยกออกเป็น 3 เส้น อันแสดงถึงปฏิกิริยาของ  ${}^6\text{C}^{12} \rightarrow 3\alpha$  เป็นต้น, เพื่อจะนำมาหาค่า a และ b ที่ถูกต้อง ในการคำนวณอนุภาคอื่นๆค่า a และ b ที่ได้ในที่นี้หาโดยการอนุมานจากปฏิกิริยาการแตกตัวของอาร์กอน จึงอาจจะคลาดเคลื่อนได้ และที่สำคัญอีกประการหนึ่งคือ จรวด (V.47) ที่ยิงขึ้นไปนี้หมุนอยู่ตลอดเวลาในขณะที่อยู่ในอวกาศ ทำให้เรหาทิศทางของแกนกลางอะตอมที่เข้ามาไม่ได้ และไม่อาจหาการกระจายของพลังงาน

ของรังสีคอสมิกไอควย

ในการวิจัยเกี่ยวกับรังสีคอสมิกโดยใช้นิวเคลียร์อิมัลชันนั้น สำหรับแกนกลาง อะตอมแต่ละกลุ่มก็อาจทำได้หลายวิธี ผลของการวิจัยที่เชื่อถือได้คงทำได้น้อยกว่า 2 วิธีเปรียบเทียบกัน ทั้งต้องมีปริมาณของอนุภาคในกลุ่มนั้นๆ มากเพียงพอ ดังเช่น B.J. O'Brien และ J.H. Noon<sup>(17)</sup> ได้ทำถึง 4 วิธีเปรียบเทียบกันสำหรับพวก  $Z \geq 3$  ถึง 106 ตัวชุดเดียวกัน อย่างไรก็ตาม ผลลัพธ์สุดท้ายก็ยังไม่ตรงกับค่าที่เชื่อถือได้ที่บางท่านได้ทำไว้ก่อน ฉะนั้นสำหรับการวิจัยครั้งนี้แต่ละกลุ่มก็ใช้วิธีเดียว เฉพาะโปรตอนนั้นมีจำนวนมากถึง 130 ตัว และได้เทียบผลลัพธ์จากเครื่องวัดรังสีอิเล็กโตรนิคส์ที่ส่งขึ้นไปในจรวดพร้อมกันนั้น จึงมีผลถูกต้องพอเชื่อถือได้บาง ส่วนพวก  $Z \geq 3$  นั้นมีปริมาณน้อยเกินไป การวิเคราะห์เพียงวิธีเดียวนี้อัตราส่วนของปริมาณอนุภาคที่พบจึงไม่ค่อยแน่นอน