

รังสีคอสมิก คืออนุภาคที่มีพลังงานสูงมากจากนอกโลกซึ่งพุ่งเข้ามาในบรรยากาศของโลกทุกทิศทุกทาง ต้นกำเนิดของรังสีคอสมิกยังไม่เป็นที่ทราบกันแน่ชัด เพียงแต่สันนิษฐานจากปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นเกี่ยวกับความเข้มของรังสีที่วัดได้มีค่าต่างกัน แล้วสรุปเป็นทฤษฎีของต้นกำเนิดรังสีและการเพิ่มจำนวนขึ้นของอนุภาค ที่น่าจะเป็นไปได้มี 3 ทฤษฎี^(1a) คือ กำเนิดจากดวงอาทิตย์และถูกกักอยู่ในระบบสุริยะ กำเนิดในระบบดาวของเราและถูกกักอยู่ในระบบ และกำเนิดในหรือระหว่างระบบดาวอื่นๆแต่ไม่ถูกกักอยู่ในระบบดาวนั้นๆ รังสีคอสมิกจึงเป็นสิ่งที่มาจากนอกโลกที่จะสังเกตและวัดได้โดยตรง การศึกษาถึงส่วนประกอบของมันทำให้ทราบถึงธรรมชาติที่แท้จริงของจักรวาลได้ รังสีคอสมิกที่พุ่งเข้ามาในบรรยากาศของโลกนั้นเรียกว่า "รังสีคอสมิกปฐมภูมิ (primary cosmic radiation)" เมื่อพุ่งเข้าชนอะตอมของอากาศที่ห่อหุ้มโลก ซึ่งประกอบด้วยอะตอมของออกซิเจน ไนโตรเจน และคาร์บอน ทำให้มันสูญเสียพลังงานไปและทำให้เกิดอนุภาคชนิดใหม่ซึ่งมีธรรมชาติคุณสมบัติ และพลังงานต่างไปจากเดิม เรียกว่า "รังสีคอสมิกทุติยภูมิ (secondary cosmic radiation)" รังสีทุติยภูมิเหล่านี้ถ้ามีพลังงานสูงก็จะชนอะตอมของอากาศต่อไปอีก ทำให้เกิดอนุภาคทุติยภูมิเพิ่มมากขึ้นที่บริเวณนั้น ซึ่งส่วนมากเป็นอิเล็กตรอน (electron) โฟตอน (photon) และเมซอน (meson) เรียกว่าเกิด "เชาว์เวอร์ (showers)" ขึ้น เมื่อระยะใกล้ผิวโลกเข้ามา จำนวนอนุภาคปฐมภูมิจะลดลงแต่จำนวนอนุภาคทุติยภูมิเพิ่มขึ้น ฉะนั้นเมื่อเรานำเครื่องมือชนิดใดชนิดหนึ่งไปวัดรังสีคอสมิกที่จุดหนึ่งในบรรยากาศของโลก จะวัดได้ทั้งรังสีคอสมิกปฐมภูมิที่มีพลังงานสูง และรังสีทุติยภูมิพร้อมๆกัน เรียกว่าเป็น

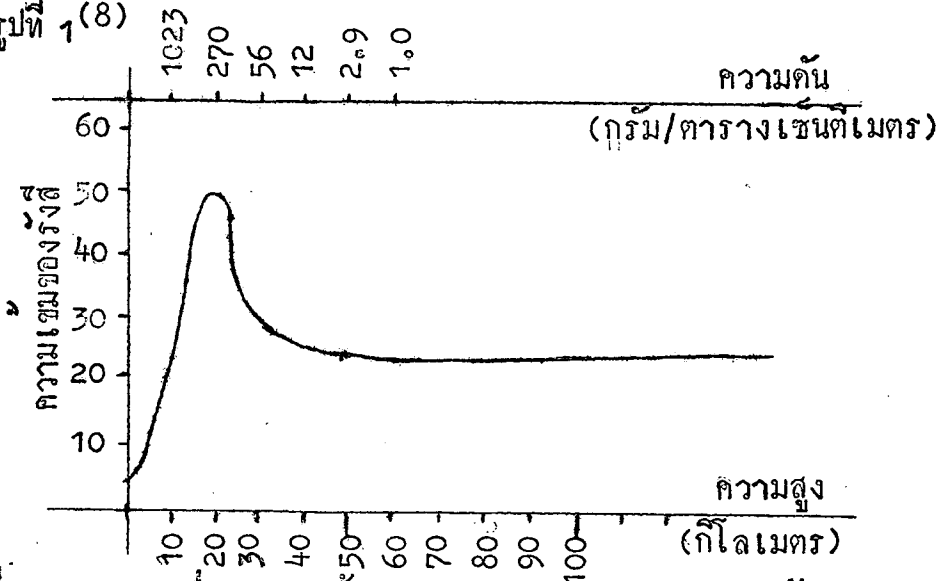
^a รายละเอียดของค่าต่างๆที่วัดได้ ชนิดของอนุภาคที่น่าจะเกิดจากแต่ละทฤษฎี และเหตุผลที่จะสรุปเป็นทฤษฎีทั้ง 3 นี้ ดูจากหนังสืออ้างอิง (1) หน้า 170 - 174

"รังสีคอสมิกประจำถิ่น (local cosmic radiation) ถ้าต้องการศึกษาแต่อนุภาคปฐมภูมิ
 ต้องนำเครื่องมือไปวัด ที่ซึ่งไม่มีอากาศ หรือมีน้อยมากคือที่ที่มีระดับสูงมากๆ เหนือบรรยากาศ
 ของโลกขึ้นไป

การศึกษารังสีคอสมิกปฐมภูมิตั้งแต่เริ่มแรกนั้นใช้บอลูนเป็นส่วนใหญ่ เมื่อปี 1899-
 1900 Elster กับ Geitel (2) และ C.T.R Wilson (3) ต่างก็ใช้อิเล็กโตรสโคป
 แม่นทองคำเปลวใส่ไว้ในภาชนะปิดซึ่งเป็นฉนวนบรรทุกบอลูนขึ้นไป และสังเกตเห็นว่า
 อิเล็กโตรสโคปซึ่งใส่ประจุไฟฟ้าไวหุบลง ต่อมาปี 1910 Gockel (4) ได้ส่งบอลูนขึ้นไป
 แล้วสังเกตอัตราการหุบของอิเล็กโตรสโคปที่ระดับต่างๆ พบว่าอัตราการหุบของอิเล็กโตรสโคป
 ค่อยๆ ลดลงเล็กน้อย ในปี 1911-1914 Hess (5) และ Kolhorster (6) ได้ส่งบอลูน
 ขึ้นไปอีกโดยใช้อิเล็กโตรสโคปแบบของ Wulf (7a) พบว่าที่ระดับสูงกว่า 300 เมตรขึ้นไป
 การหุบของอิเล็กโตรสโคปจะเพิ่มขึ้นอีกและเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ จนถึงระดับ 9200 เมตร อัตรา
 การหุบจะเพิ่มขึ้นถึง 10 เท่าเมื่อเทียบกับการวัดที่ระดับน้ำทะเล และ Hess เป็นคนแรกที่
 อธิบายว่ามีอนุภาคที่มีพลังงานสูงมากจากนอกโลกเข้ามาในบรรยากาศของโลก ในปี 1923
 และ 1926 Millikan ได้ส่งบอลูนขึ้นไปสูงถึง 15500 เมตร และขณะเดียวกันเขา
 พบรังสีชนิดนี้ที่ตกลงไปที่น้ำ ต่อมา Millikan จึงตั้งชื่อรังสีนี้ว่า รังสีคอสมิก

การใช้บอลูนส่งขึ้นไปนั้นจะสามารถวัดรังสีคอสมิกได้สูงเพียง 30 กิโลเมตรเท่านั้น
 สมัยต่อมาโดยเฉพาะหลังสงครามโลกครั้งที่ 2 ได้ใช้จรวดและดาวเทียมส่งขึ้นไปเพื่อให้ได้
 ระยะสูงยิ่งขึ้น และเครื่องมือวัดได้เปลี่ยนให้ดีขึ้นเป็น ไกเกอร์มูลเลอร์เคาน์เตอร์ (Geiger
 Muller counter) วิลสันคลาวด์แชมเบอร์ (Wilson cloud chamber) บับเบิลแชมเบอร์
 (bubble chamber) และที่นิยมใช้กันมากที่สุดในปัจจุบันนี้คือ โฟโตกราฟฟิค นิวเคลียร์
 อิมัลชัน (photographic nuclear emulsion) เพราะเป็นเครื่องมือที่มีขนาดเล็ก เบา
 และใช้สะดวก นอกจากนี้ยังจะได้รายละเอียดเกี่ยวกับน้ำหนัก พลังงาน ปฏิกริยานิวเคลียร์
 และการสลายตัวเป็นอนุภาคอื่น (decay) ของอนุภาคที่เข้ามาอีกด้วย ในพื้นที่การศึกษารังสี
 คอสมิกปฐมภูมิที่ระยะสูง 158 กิโลเมตร ได้ใช้นิวเคลียร์อิมัลชันเช่นเดียวกัน

โดยการใช้อุปกรณ์ที่ติดตั้งแล้วในการวัดรังสีคอสมิก ปัจจุบันนี้เราจึงทราบความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของรังสีที่พุ่งมาในแนวตั้งกับความสูงจากระดับน้ำทะเลตามกราฟในรูปที่ 1(8)



รูปที่ 1 กราฟระหว่างความเข้มของรังสีคอสมิกกับความสูง ได้จากการยิงจรวดขึ้นไปเหนือบรรยากาศของโลก

จากกราฟจะเห็นได้ว่าที่ระดับสูงประมาณ 20 กิโลเมตร ความเข้มของรังสีคอสมิกจะมีค่าสูงที่สุดแล้วลดลงจนถึงที่ความสูงตั้งแต่ 50 กิโลเมตรขึ้นไป ความเข้มของรังสีจะคงที่และในตำแหน่งนั้น ความดันของบรรยากาศมีค่าน้อยกว่า 1 กรัมต่อตารางเซนติเมตร ซึ่งเป็นค่าน้อย ฉะนั้นที่ระดับสูงกว่า 50 กิโลเมตรขึ้นไปจึงเชื่อได้ว่า รังสีที่วัดได้เป็นรังสีปฐมภูมิเกือบทั้งหมด

ได้มีการหาพลังงานในช่วงต่างๆ หรือสเปกตรัมของพลังงาน (energy spectrum)* ของรังสีคอสมิกปฐมภูมิซึ่งแบ่งออกเป็นสองวิธีการคือ ๑) ในช่วงพลังงานต่ำขึ้นไปจนถึง 10 Gev

* รายละเอียดของการหาพลังงาน ดูได้จากหนังสืออ้างอิงที่ (9a) หน้า 57-58 และหนังสืออ้างอิงที่ (13) บทที่ 1, 2

ทอณูภาค พลังงานของรังสีที่เข้ามาอาจหาได้โดยตรงจากการเบนไปของอนุภาค
 (by scattering measurement) เนื่องจากการชนกับอะตอมของนิวเคลียร์อิมัลชัน
 ซึ่งส่งขึ้นไปที่ระดับสูงๆ สำหรับช่วงพลังงานที่สูงขึ้นไป การวัดโดยตรงจะทำได้ไม่สะดวก
 ต้องใช้วิธีอื่น เช่น ในช่วงพลังงานสูงขึ้นไปถึง 15 Gev ทอณูภาค อาจใช้ปรากฏการณ์
 ทว่า ณ เส้นรุ้งต่างกันจะวัดรังสีได้ไม่เท่ากัน (geomagnetic latitude effect)
 หากนึกของประจุของอนุภาคที่เข้ามา ในช่วงพลังงานสูงกว่า 15 Gev ทอณูภาคขึ้นไป
 หาได้จากปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นเมื่ออนุภาคนิวเคลียร์อิมัลชันซึ่งส่งขึ้นไปที่ระดับสูงๆ ถารังสี
 ที่เข้ามาเป็นโปรตอนที่มีพลังงานสูงชนกับโปรตอนด้วยกันในอิมัลชัน จะเกิดเขาวเวอร์ขึ้น
 ตามปฏิกิริยา
$$p + p \longrightarrow p + p + \pi^0$$

 ซึ่งอาจนำเอาค่าครึ่งหนึ่งของมุมระหว่างแนวของอนุภาคที่คิยภูมิของเขาวเวอร์นั้นมาคำนวณ
 หาพลังงานของโปรตอนที่เข้ามาได้ แต่ถาโปรตอนที่เข้ามาชนกับนิวเคลียสของธาตุใน
 อิมัลชัน มุมของเขาวเวอร์จะแผ่กว้างออกไป ค่าพลังงานที่คำนวณได้จะผิดความจริงไปมาก
 ถาอนุภาคที่เข้ามาเป็นอนุภาคหนัก การคำนวณหาพลังงานของมันจะง่าย เพราะเราใช้
 หลักการที่ว่า นิวเคลียสที่ถูกชนจะแตกออกและกระจายไปรอบตัวด้วยพลังงานไม่เกิน
 2-3 Mev ในทิศทางที่ขนานกับทิศทางของอนุภาคที่เข้ามาด้วย และอนุภาคปฐมภูมิที่เข้ามา
 นั้น นอกจากจะทำให้เกิดเขาวเวอร์ของพวกเมซอนแล้ว ยังได้เขาวเวอร์ของโปรตอนและ
 อนุภาคอัลฟา (α -particle) ที่มีมุมแคบๆ อีกด้วย โปรตอนและส่วนต่างๆ ของแกนกลาง
 อะตอมที่แตกออกไป (fragments) จะมีความเร็วใกล้เคียงกับรังสีนั้น โดยการศึกษา
 มุมที่เบนไปจากแนวเดิมของอนุภาคหนักเหล่านี้ อาจคำนวณหาพลังงานของอนุภาคได้ผล
 ใกล้เคียงกับความจริงมาก

Peter (9a, 9b) ได้รวบรวมรายการทดลองหาสเปกตรัมของพลังงานของรังสี
 คอสมิกปฐมภูมิแล้วสร้างสูตรสำหรับคำนวณไว้ดังนี้

$$\int_E^{\infty} N(E) dE = \frac{\text{const}}{(1+E)^n}$$

$$N(E) = \frac{K}{(1+E)^n}$$

- เมื่อ $N(E)$ = จำนวนอนุภาคที่เข้ามาที่มีพลังงานสูงกว่า E Gev/เมตร².วินาที มุมตัน
(E Gev/m². s. st)
- E (Gev) = พลังงานจลน์ต่ำที่สุด (energy cut off) ของอนุภาคที่เข้ามาได้ ณ ตำแหน่งวัด ค่า E ขึ้นอยู่กับชนิดของอนุภาค ตำแหน่งเส้นรุ้ง และทิศที่อนุภาคพุ่งเข้ามา
- n = เลขครรชนมีค่าขึ้นอยู่กับ E คือ ถ้า E อยู่ในระหว่าง 2 ถึง 15 Gev ค่า $n=1.1$ ถ้า E มากกว่า 15 Gev ขึ้นไป ค่า $n=1.5$
- K = ค่าคงตัวขึ้นอยู่กับชนิดของอนุภาคที่เข้ามา มีค่าตามตารางที่ 1

นิวเคลียสของอนุภาคที่เข้ามา	p	He	Li, Be, B	C, N, O	$Z \geq 9$
K	3800	380	19	20	6

ตารางที่ 1 แสดงค่า K ซึ่ง Peter ใช้คำนวณจากสูตรของเขา

จากจำนวนของรังสีที่นับได้สามารถหาสเปกตรัมของพลังงานได้ ทำนองเดียวกันที่พลังงานจำกัดค่าหนึ่ง อาจหาปริมาณของรังสีได้จากสูตรเช่นกัน และโดยการแทนค่า จะเห็นได้ว่าที่พลังงานค่าหนึ่ง จำนวนอนุภาคโปรตอนจะมากที่สุด และรองลงไปคืออนุภาคอัลฟา นอกนั้นมีน้อย โดยเฉพาะพวกธาตุหนักที่มีเลขอะตอมมากกว่า 9 ขึ้นไป S.F Singer⁽¹⁰⁾ ได้รวบรวมผลของการคำนวณหาจำนวนอนุภาคเพื่อเปรียบเทียบให้เห็นถึงปริมาณของธาตุตั้งแต่เลขอะตอม 1 ถึง 26 ตามตารางที่ 2

Z	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	14	18	20	26
ชื่อ	H ₂	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Si	A	Ca	Fe
จำนวน (อนุภาค/เวลา)	4	3	100	20	24	3.5	6.6	2.15	1600	8.6	1	1.5	4.9	6
	$\times 10^{10}$	$\times 10^9$				$\times 10^6$	$\times 10^6$	$\times 10^7$		$\times 10^6$	$\times 10^6$	$\times 10^5$	$\times 10^4$	$\times 10^5$

ตารางที่ 2 แสดงถึงจำนวนธาตุตั้งแต่ $Z=1$ ถึง 26 ธาตุที่มี Z มากกว่า 10 ขึ้นไปแสดงไว้บางธาตุที่มีปริมาณมากพอที่จะเปรียบเทียบได้เท่านั้น ตามตารางนี้เทียบให้ Si เป็น 1×10^6

สำหรับธาตุที่มีเลขอะตอมตั้งแต่ 10 ขึ้นไปมีจำนวนน้อย Otis B. Young และ Fred E. Harvey⁽¹¹⁾ ได้หาปริมาณไว้คิดเป็นร้อยละโดยให้ปริมาณธาตุทั้งหมดตั้งแต่ Z เท่ากับ 10 ถึง 26 เป็น 100% เพื่อแสดงเปรียบเทียบให้เห็นเป็นตัวเลขว่า ธาตุตั้งแต่ Z=10 ถึง Z=26 ธาตุใดมีปริมาณมากน้อยเท่าใดตามตารางที่ 3

Z	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
ชื่อ	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	A	K	Ca	Se	Ti	V	Cr	Mn	Fe
ปริมาณ	23.0	14.4	16.4	12.0	8.0	5.3	2.3	3.1	2.3	3.1	1.9	1.7	2.1	1.3	1.6	0.5	1.4

ตารางที่ 3 แสดงจำนวนของอนุภาคหนักของรังสีคอสมิกปฐมภูมิ โดยหาจากอนุภาคทั้งหมด 1082 ตัว และเทียบให้ปริมาณนี้เป็น 100 %

มีปรากฏการณ์ธรรมชาติเกี่ยวกับความเข้มของรังสีคอสมิกที่วัด ณ ตำแหน่งต่างๆ ของโลกได้ไม่เท่ากัน เช่น การที่มีสนามแม่เหล็กโลกก็จะช่วยเบี่ยงทิศทางของอนุภาคที่เข้ามา เป็นผลให้วัดปริมาณรังสีที่เขามายังบริเวณต่างๆ ของโลกได้ต่างกัน เช่น แถบเส้นศูนย์สูตร เส้นแวงแม่เหล็กโลกเกือบขนานกับผิวโลก จะเบี่ยงทิศทางของรังสีคอสมิกได้มากที่สุด ทำให้บริเวณนั้นวัดรังสีได้น้อย และจะวัดได้มากขึ้นเมื่ออยู่ในตำแหน่งเส้นรุ้งสูงขึ้นไป ที่บริเวณขั้วโลกทั้งสองจะวัดรังสีได้มากที่สุด ปรากฏการณ์นี้เรียกว่า "ปรากฏการณ์เกี่ยวกับเส้นรุ้ง (Latitude effect)" และยังมีปรากฏการณ์อื่นๆ อีก คือ "ปรากฏการณ์ตะวันออก - ตะวันตก (east-west effect)" ทำให้วัดรังสีที่เข้ามาทางทิศตะวันออกและตะวันตก ได้ไม่เท่ากัน และปรากฏการณ์เกี่ยวกับเส้นแวง (Longitude effect)" คือปริมาณรังสีเปลี่ยนแปลงตามเส้นแวงเป็นต้น การศึกษาเกี่ยวกับชนิดและปริมาณของรังสีคอสมิกนั้น ถ้าได้คำนึงถึงปรากฏการณ์เหล่านี้ด้วย จะทำให้ผลของการวิเคราะห์ถูกต้องยิ่งขึ้น

การที่จะทราบว่ารังสีคอสมิกปฐมภูมิมีประจุเป็นบวกหรือลบ หาได้จากปรากฏการณ์ตะวันออกตะวันตก โดยวัดจำนวนรังสีที่พุ่งมาตามแนวราบ ถ้าอนุภาคมาจากทิศตะวันตก จะมีประจุเป็นบวกและมีโมเมนตัมน้อยกว่าพวกที่มาจากทิศตะวันออกซึ่งมีประจุเป็นลบ การใช้

เครื่องมือที่เรียกว่า กล้องโทรทรรศน์ที่จับรังสีในทิศทางที่ต้องการ (directional counter telescope) พบว่า รังสีคอสมิกปฐมภูมิมาจากทิศตะวันตกมากกว่าทางทิศตะวันออก จึงสรุปว่า อนุภาคคอสมิกปฐมภูมิมีประจุเป็นบวกเป็นส่วนใหญ่

รังสีคอสมิกปฐมภูมิที่พุ่งมาในบรรยากาศของโลกแบ่งได้เป็น 3 ประเภท คือ

- 1) พวกที่มีประจุที่มีน้ำหนักมาก (Charged heavy particles)
- 2) พวกอิเล็กตรอนหรือรังสีเบตา (Electron or Beta-rays)
- 3) พวกที่เป็นคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า (Electromagnetic radiations)

1. พวกที่มีประจุที่มีน้ำหนักมาก ได้แก่พวกนิวเคลียสของธาตุตั้งแต่ไฮโดรเจนขึ้นไป อนุภาคพวกนี้เมื่อผ่านวัตถุใดไป จะเสียพลังงานให้กับวัตถุนั้นแล้วหยุดที่ระยะหนึ่ง ระยะทางวิ่งของอนุภาคในวัตถุตั้งแต่เริ่มเข้าจนกระทั่งหยุดเรียกว่า "ระยะทาง (range)" ซึ่งวัดความยาวเป็นไมครอน (micron เขียนแทนด้วยตัว μ , 1 ไมครอน = 10^{-6} เมตร) หรือวัดเป็นน้ำหนักของตัวกลางที่ผ่านเป็นกรัมต่อตารางเซนติเมตรก็ได้ แล้วนำมาหาอนุภาคตัวที่เข้ามา

เนื่องจากโลกมีสนามแม่เหล็กกันอยู่โดยรอบ ทำให้รังสีคอสมิกที่จะพุ่งเข้ามาได้ต้องมีพลังงานสูงพอ และต้องสูงกว่าพลังงานจำกัด (cut off energy หรือ minimum rigidity) ค่าหนึ่งที่ทำหน้านั้นๆ อนุภาคที่มีพลังงานต่ำกว่าค่าจำกัดเฉพาะแห่งนี้ จะถูกกักอยู่ในสนามแม่เหล็กโลก ค่าพลังงานจำกัดนี้เปลี่ยนแปลงตามตำแหน่งเส้นรุ้ง สำหรับอนุภาคที่พุ่งมาในแนวตั้งต้องมีพลังงานอย่างน้อยที่สุดประมาณ 16 Gev^(1b) ที่เส้นศูนย์สูตร และน้อยลงตามลำดับจนเป็นศูนย์ที่ขั้วโลก ปัจจุบันนี้การหาชนิดของอนุภาคคอสมิกปฐมภูมิพบวาค่าต่ำสุดของพลังงานของอนุภาคที่เข้ามาต้องมีค่าตั้งแต่ 4.5 Gev^(1c) ตออนุภาคขึ้นไป และจะมีเพียง 10% เท่านั้นที่มีพลังงานเกิน 22 Gev อนุภาคเท่าที่หาได้จะมีพลังงานอยู่ระหว่าง 2 คานี้ ที่พลังงาน 4.5 Gev นั้น อนุภาคจะมีความเร็วเท่าแสง คือ ค่า $\beta = \frac{v}{c} = 1$. และการทำให้ตัวกลางที่มันผ่านแตกตัวเป็นไอออน (ionization) จะเป็นสัดส่วนกับ Z^2 (เมื่อ Z = เลขอะตอม) ซึ่งทำให้การคำนวณหาประจุของอนุภาคปฐมภูมิง่ายเข้า

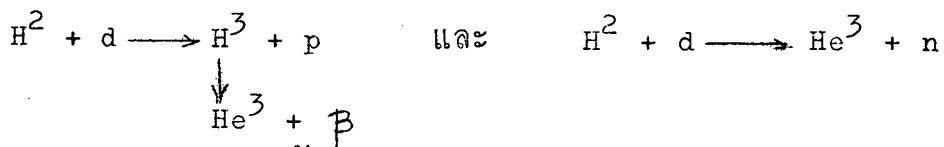
อนุภาคคอสมิกปฐมภูมิที่พุ่งเข้ามาในบรรยากาศของโลกนั้น จะชนกับอะตอมของบรรยากาศรอบนอกเกิดเป็นอนุภาคทุติยภูมิเดี่ยว (single charge particles) และถูกกักอยู่ในสนามแม่เหล็กโลก อนุภาคทุติยภูมินี้เรียกว่า อนุภาคอัลเบโด (albedo particles) ซึ่งอาจจะพุ่งกลับเข้ามาในบรรยากาศของโลกอีกพร้อมกับอนุภาคปฐมภูมิขณะที่มันเข้ามา อนุภาคอัลเบโดจะชนกับอะตอมของอากาศเกิดเป็นอนุภาคทุติยภูมิเพิ่มขึ้น อนุภาคที่เกิดขึ้นใหม่นี้ บางตัวจะพุ่งออกไปนอกบรรยากาศของโลกและชนกับอะตอมของอากาศทำให้เกิดอนุภาคทุติยภูมิเพิ่มมากขึ้นเรียกว่า "splash albedo particles" และถูกกักอยู่ในสนามแม่เหล็กโลกอีก ซึ่งบางตัวจะกลับพุ่งเข้ามาในบรรยากาศของโลกอีกครั้งหนึ่ง เรียกว่า "re-entrant albedo particles" รังสีคอสมิกที่วัดกันได้นั้นอาจจะเป็นอนุภาคอัลเบโดเหล่านี้ก็ได้

พวกที่มีประจุที่นำหนักมากนี้อาจแบ่งออกได้เป็น 2 พวกใหญ่ๆดังนี้

(1) พวกที่มีเลขอะตอมน้อยกว่าหรือเท่ากับ 2 ($Z \leq 2$) ซึ่งได้แก่ โปรตอน คิวทีรอน ตรีตอน และอนุภาคอัลฟา

พวกที่มีเลขอะตอมเป็น 1 ($Z=1$) นั้น เป็นโปรตอน (proton) มากที่สุด โดยมีถึงประมาณ 90% ของปริมาณรังสีคอสมิกทั้งหมด การไขว่คว้าหาคิวทีรอนปริมาณของอนุภาคนี้มาจากนอกโลกจริง ๆ นั้นทำได้ยาก เพราะค่าที่วัดได้เป็นผลรวมของอนุภาคปฐมภูมิตกับอนุภาคอัลเบโดที่พุ่งเข้ามา และทาง (track) ที่ปรากฏในนิวเคลียร์อิมัลชันก็ไม่ชัดทุกทาง เขาจึงนิยมไขว่คว้าหาคิวทีรอนกับเครื่องวัดชนิดอื่นที่ระดับสูงๆ

สำหรับอนุภาคปฐมภูมิกิวทีรอน (deuteron) นั้น จะถูกทำลายไปเสียแต่แรก ณ อนุกรมหนึ่งที่เกิดควาอันเป็นต้นกำเนิดของอนุภาคปฐมภูมิตามปฏิกิริยาดังนี้



คิวทีรอนปฐมภูมิจึงเหลือมายังโลกน้อยมาก Suess และ Urey (1955) และ

Cameron (1959)^(13a) ได้หาอัตราส่วนของดิวทีรอนกับโปรตอนได้เพียง $1.4 \times 10^{-4} / 1$ และ Kinman (1956)^(13a) พบว่ามีดิวทีรอนในบรรยากาศของดวงอาทิตย์ประมาณ 4×10^{-5} เท่าของโปรตอน จึงเท่ากับว่าดวงอาทิตย์ให้ดิวทีรอนออกมาเป็น 1% ของโปรตอนเท่านั้น ฉะนั้นดิวทีรอนปฐมภูมิที่มาถึงโลกจึงมีปริมาณน้อยมาก ปริมาณที่วัดได้ในบรรยากาศก็เป็นอนุภาคทุติยภูมิซึ่งเกิดจากอนุภาคปฐมภูมิที่มีน้ำหนักมากแตกออก ทั้งนี้เป็นไปตามสมมุติฐานที่ว่า รังสีคอสมิกเกิดจากแกนกลางอะตอมของธาตุเหล็กแตกออกไปเป็นธาตุเบาๆรวมทั้งดิวทีรอนด้วย

ส่วนทริตอน (triton) มีคุณสมบัติที่ไม่อยู่ตัว และมีเวลาดังชีวิต (half-life) 12.3 ปี Singer (1958)^(13a) ได้ใช้สมมุติฐานที่กล่าวข้างบนนั้นคำนวณหาปริมาณของทริตอนเทียบกับโปรตอน ได้อัตราส่วนประมาณ $10^{-5} / 1$ เมื่อ ρ เป็นความหนาแน่นของอนุภาคเฉลี่ย มีหน่วยเป็น อนุภาคต่อลูกบาศก์เซนติเมตรของรังสีคอสมิกที่พุ่งเข้ามาในบรรยากาศขณะนั้น

อนุภาคอัลฟา (α -particle) คือแกนกลางอะตอมของฮีเลียม (helium nucleus) มีปริมาณมากเป็นที่สองรองจากโปรตอน คือมีประมาณ 9% ของอนุภาคทั้งหมด เราทราบรายละเอียดของอนุภาคอัลฟามากกว่าอื่น เพราะคุณสมบัติของมันทำให้ศึกษาง่าย คือ อนุภาคอัลฟาที่มีพลังงานสูงจะไม่สลายตัวเป็นธาตุอื่น ทั้งไม่ทำให้เกิดอนุภาคอัลเบตาด้วย อนุภาคอัลฟาทุติยภูมิที่เกิดจากการสลายตัวของแกนกลางอะตอมของธาตุหนักก็อยู่ในทิศทางเดียวกับที่แกนกลางอะตอมนั้นเข้ามา อีกประการหนึ่ง นิวเคลียร์อิมัลชันใช้วัดอนุภาคอัลฟาได้ดี เราจึงศึกษามันได้มากกว่าธาตุอื่น อนุภาคอัลฟาปฐมภูมิที่เข้ามาเมื่อวัดที่พลังงานต่ำสุด (cut off energy) ค่าต่างกันจะได้ปริมาณต่างกัน ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับปริมาณจุดดับบนดวงอาทิตย์. (sun spot) ด้วย

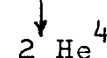
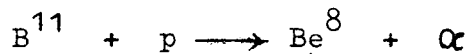
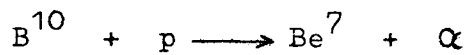
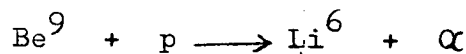
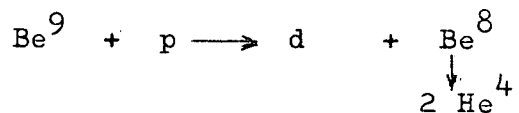
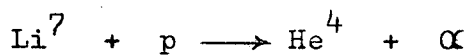
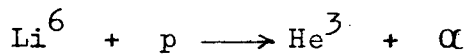
Suess และ Urey (1956) และ Cameron (1959) ได้คำนวณปริมาณของ He^4 ในรังสีคอสมิกได้ 13-15 % ของโปรตอน^(13b) ส่วน He^3 มีจำนวนน้อยกว่า 1% ของ He^4 ในดวงอาทิตย์ Cameron ยังได้หาอัตราส่วนของ He^4 / He^3 ได้ $3.8 \times 10^3 / 1$ โดยประมาณ He^3 อาจเกิดจากการสลายตัวของอนุภาคหนักในรังสีคอสมิกปฐมภูมิก็ได้ หรือ He^4 อาจเกิด

ปฏิกิริยากับนิวเคลียสฮีเลียม-3 ได้ He^3 ที่เข้มข้นสุดของบรรยากาศของโลก Singer (1958) คำนวณอัตราส่วนของ He^3/He^4 ได้ $0.45/1$ ^(13b) โดยใช้สมมุติฐานที่ว่า He^3 และ He^4 เกิดจากการสลายตัวของธาตุเหล็ก Hayakawa (1958) ^(13b) ได้หาอัตราส่วนของ He^3/He^4 ได้ $5 \times 10^{-2} x/1$ บนโลก เมื่อ x เป็นความหนาของบรรยากาศมีค่าประมาณ 3 กรัม/ตารางเซนติเมตร ทั้งหมดนี้ทำให้ทราบว่าแกนกลางอะตอมของ He^3 อยู่ใน He ทั้งหมดในรังสีคอสมิก ถ้าใช้นิวเคลียสฮีเลียม-3 วัดปริมาณ He จะได้ประมาณ 10% ของรังสีคอสมิกทั้งหมดเท่านั้น

(2) พวกที่มีเลขอะตอมมากกว่า 2 ขึ้นไป ($Z > 2$) แบ่งออกได้เป็น 3 พวกใหญ่ๆ คือ

ก. พวกเบา (Light heavy nuclei หรือ L-H nuclei) คือ พวกที่มีเลขอะตอมตั้งแต่ 3 ถึง 5 ได้แก่แกนกลางของธาตุ Li, Be และ B

ในดวงดาวที่มีความร้อนสูงมากๆ พวกเบาเหล่านี้จะถูกทำลายไปโดยเกิดปฏิกิริยาเนื่องจาก H_2 ถูกเผาผลาญดังนี้



อัตราการเกิดปฏิกิริยาเหล่านี้เป็นไปช้ามากภายในดวงดาวจนกระทั่งหมดไป แต่เรายังวัดแกนกลางอะตอมพวกนี้บนพื้นโลกได้ ทำให้คิดกันว่าอนุภาคที่วัดได้ไม่ใช่รังสีคอสมิกปฐมภูมิ

ข. พวกกลาง (Medium heavy nuclei หรือ M-H nuclei) คือ พวกที่มีเลขอะตอมตั้งแต่ 6 ถึง 9 โคแกนกลางอะตอมของธาตุ C, N, O และ F แต่ C, N และ O มีปริมาณมากที่สุด พวกนี้เกิดจากการเผาไหม้ของ He ภายในดวงดาวต่างๆ และมีปรากฏในรังสีคอสมิกปฐมภูมิเช่นเดียวกัน Suess และ Urey (1956)^(13b) ได้หาอัตราส่วนของพวกเขาต่อพวกกลางได้ $4.5 \times 10^{-6}/1$ และ Cameron (1959) หาได้ $3.4 \times 10^{-6}/1$ ^(13b) จะเห็นได้ว่าปริมาณของพวกเขามีน้อยมากเมื่อเทียบกับพวกกลาง ทำให้ได้ข้อสรุปว่า พวกเขาที่พบในรังสีคอสมิกนั้น เป็นผลจากการแตกออกของธาตุหนักเมื่อชนกับวัตถุในอวกาศตามทางที่ผ่านมามากกว่าที่จะเกิดจากแหล่งกำเนิดเดิมของมัน คือ ทดวงดาวต่างๆ

ค. พวกหนักมาก (Very heavy nuclei หรือ V-H nuclei) คือธาตุตั้งแต่ Ne ขึ้นไปมี $Z \gg 10$ อาจแบ่งย่อยต่อไปอีกเป็น 2 พวกคือ พวกแกนกลางอะตอม \mathcal{H} (\mathcal{H} -nuclei) คือธาตุที่เรียงอยู่ระหว่าง Ne ถึง K มี $10 \leq Z \leq 19$ และพวกแกนกลาง \mathcal{V} - \mathcal{H} (\mathcal{V} - \mathcal{H} -nuclei) คือธาตุระหว่าง Ca ถึง Ni มี $20 \leq Z \leq 28$ ทั้งนี้เพื่อความสะดวกในการค้นหา บางท่านแบ่งย่อยต่อไปอีกโดยแยกเอาพวก $23 \leq Z \leq 30$ ไว่ต่างหากเรียกว่า "กลุ่มของธาตุเหล็ก (iron group)" เพราะถือว่าเป็นกลุ่มธาตุที่เป็นส่วนประกอบสำคัญ (core) ของดวงดาวที่มีความร้อนมากที่สุด

พวกแกนกลาง \mathcal{H} นี้ ส่วนใหญ่เกิดจากขบวนการจับตัวกันของอนุภาคฮีเลียม (helium capture process) สำหรับพวกที่มีประจุเป็นเลขคี่ เป็นเพราะเกิดขบวนการจับตัวกันอย่างช้าๆ (slow neutron captures) แต่พวกที่มีเลขอะตอมเป็นคู่ มีปริมาณมากกว่าพวกที่มีเลขอะตอมเป็นคี่ ปรากฏการณ์ที่เลขอะตอมเป็นคู่-คี่นี้อาจนำมาหาอนุภาคคอสมิกที่เข้ามาได้

อัตราส่วนของปริมาณรังสีจะมีค่าเปลี่ยนแปลงไปตามความหนาแน่นของอวกาศ Waddington ได้ใช้นิวเคลียร์อิมัลชันคำนวณหาอัตราส่วนของพวก H/M ของรังสีคอสมิกปฐมภูมิเมื่อให้ความหนาแน่นของอวกาศเป็นศูนย์ จะได้ปริมาณ H/M เท่ากับ

0.34 ± 0.04/1^(1d) แต่ในทางปฏิบัติ การทดลองนี้จะทำได้ก็ต่อเมื่ออากาศมีความหนาแน่นน้อยกว่า 5 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร และเขาได้อัตราส่วน $\mu/\rho = 0.37 \pm 0.08$ เมื่อใช้ความดันของบรรยากาศเป็นศูนย์เช่นเดียวกัน

2. พวกอิเล็กตรอนหรือรังสีเบตา เป็นประจุไฟฟ้าชนิดลบที่เบาและมีความเร็วเท่าแสง จึงมีคุณสมบัติต่างไปจากพวกที่ 1 ขณะที่ผ่านวัตถุใดไปมันจะเสียพลังงานแก่วัตถุนั้น โดยทำให้อะตอมที่มันผ่านแตกตัวเป็นไอออน (ionization) หรือจะเกิดการเบนไปเนื่องจากสนามไฟฟ้า (deflection) การเบนไปแต่ละครั้ง อิเล็กตรอนจะเสียพลังงานไปในรูปของการแผ่รังสี ซึ่งเรียกว่า Bremsstrahlung ฉะนั้นทางเดินของอิเล็กตรอนจึงไม่ตรงเหมือนพวกที่มีประจุที่หนักมาก อนุภาคเบตามีในรังสีคอสมิกปฐมภูมิในอวกาศที่วัดได้ส่วนใหญ่เป็นอิเล็กตรอนที่เกิดจากการสลายตัวหรือเกิดจากปฏิกิริยาของธาตุอื่น

3. พวกที่เป็นคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า คือโฟตอน (photon) เมื่อผ่านวัตถุเข้ามาจะเกิดการดูดกลืน (absorption) ในเนื้อของวัตถุทำให้ความเข้มของรังสีลดลง นอกจากนี้ยังเกิดปรากฏการณ์เกี่ยวกับโฟตอนที่มีพลังงานต่างๆทำปฏิกิริยากับอิเล็กตรอนของอะตอมของตัวกลาง (atomic electron) คือ ปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริก (photoelectric effect) ปรากฏการณ์คอมป์ตัน (Compton effect) และการเปลี่ยนโฟตอนเป็นอิเล็กตรอนกับโพสิตรอน (pair production) ซึ่งปฏิกิริยาเหล่านี้อาจเห็นได้ในเครื่องมือวัดรังสีคอสมิกปฐมภูมิ

ปริมาณของรังสีคอสมิกปฐมภูมิทั้ง 3 ประเภทนี้มีจำนวนไม่เท่ากัน จากการทดลองของ Critch field⁽¹⁴⁾ และบูรณงานของเขาเมื่อปี 1950 โดยใช้ คลาวด์แชมเบอร์ วัดปริมาณรังสีคอสมิกที่ระดับสูง 28 กิโลเมตร ซึ่งอยู่เหนือระดับที่ความเข้มของรังสีคอสมิกมีค่าสูงสุดแล้ว พบว่าอิเล็กตรอนและโฟตอนมีปริมาณไม่เกิน 6% ของปริมาณรังสีคอสมิกทั้งหมด และถ้าขึ้นไปวัดที่ระดับสูงขึ้นไปอีก อาจลดลงเหลือถึง 0.25% ฉะนั้นถ้าระดับสูงถึง 158 กิโลเมตรจึงเกือบจะไม่มีโฟตอนและอิเล็กตรอนเลย ที่คนพบก็มีแต่โปรตอนและแกนกลางของธาตุต่างๆที่ไม่สลายตัว (stable nuclei) เท่านั้น