

科学通报 抽印本

1957年第10期 297—298页

带电重粒子激发的 γ 射线在同位素分析及技术上的应用

加速后的质子或 α 粒子等带电重粒子和多种原子核类型反应而产生 γ 射线。 γ 射线的能量、谱线分布和产额是被冲击的原子核的一个标记。这一标记和带电重粒子的冲量能量也有确定的关系。如所周知，在原子核物理实验中，常利用这些事实来研究和冲击粒子型反应的靶子材料的情况。本文指出利用这样产生的 γ 射线作为同位素分析及技术应用的广泛可能性。这种可能性基于最近用闪烁晶体及电子学方法作 γ 射线的高分辨率及高效率测定的成就。

用静电加速器等出来的能量一致和聚焦良好的离子束，试验材料作为靶子。用闪烁仪探测 γ 射线。根据已知的实验事实，这种方法可有如下的特性：

(1) 最有用的重粒子是 3 Mev 以下质子。其他带电重粒子也有可以应用的地方。

(2) 便于分析的同位素或元素主要是较轻的一些，如 Li, Be, B, C, N, F, 以及 Na, Al, Mg 等。

(3) 平面上材料的分布，能够分辨的距离为 0.5 mm 或更小。

(4) 能达到的材料的深度或厚度在 10 mg/cm² 的数量级。对于气体，这厚度要看它的密度或气压而定。就固体说，它相当于 0.03mm 的铝层或碳层。在适当的情况下，材料深度上的变化能分辨到全深的 5%。利用能量较高的带电重粒子可以达到更深的地方。

(5) 所用材料可很少，相当于微量或超微量的范围。

(6) 反应是瞬时的。

(7) 材料在时间上的变化，在特定的情况下可以分辨到 1 秒钟以内。1 分钟是容易做到的。因此可能分析本身在运动中的物质。

(8) 材料的化学组成可有多种。混合物也可。反应产物主要看被检验的同位素的浓度。

由上述的特性可知，这种方法包含一些现在其他方法（包括质谱分析、放射性同位素方法、中子或带电粒子照射活化法[1]）所未能做到的方面。它的缺点和限制是由所需的设备、所能利用的核反应和材料中混入某些杂质的情况决定的。

这里举几个初步的可供探讨的例子。

(1) 在分离氮的同位素——N¹⁴ 和 N¹⁵——的过程中，产物可用 1—2 Mev 的质子冲击，利用下列反应产生的 γ 射线测定它的同位素成份：



用现有的测量方法，N¹⁴ 的成份可低于 5%，而 N¹⁵ 的成份则可低于 0.03%。其他 Li, B, C 等也可作类似的分析。在用电磁分离或表面扩散的分离方法时，产物所附着的表面即可直接作为靶子。这种方法的准确度不及质谱分析，但有它的便利之处。

(2) 铝 (Al²⁷) 既无其他能测定同位素又寿命够长的放射性同位素。在同位素应用上可用的激活反应 Al²⁷ (n, α) Na²⁴ 可作较大量的分析而不易作微观结构的分析。但在 Al²⁷ (p, γ) Si²⁸ 反应中，有高产额的 γ 射线，及宽度小于几个 KeV，因此可当作没有宽度的共振峰[2]。变重冲击质子的能级，由所得的 γ 射线可以测量铝的涂层的厚度和深度分布。例如在半导体上利用轰击或扩散法加上涂层的铝的导体时，即可用这种方法研究，具有足够能量的质子可先穿过一层其他物质再到达内部的铝层。

碳的涂层或深度分布也可用类似方法。这在金属或有机物的研究上可能有用。C¹² (p, γ) N¹³ 在 0.46 Mev 处，C¹² (p, γ) N¹⁴ 在 1.76 Mev 处都有强共振峰。

此外，这种方法可能应用的问题，如 C, B, F 等在金属、矿石或其他切片或表面上的半微细结构，微量的存在；有关扩散、吸附、固体溶解等表面现象；沾染的检查及控制；表面的磨损；金属和非金属的沉淀、沉积等过程；混合的过程；混合物的分析；微粒的分析；在 γ 射线及 β 射线厚度计所能应用的范围以外的金属或非金属的薄层、细线等的测量和控制等，都是值得探讨的。

李整武 叶铭汉

(中国科学院物理研究所)

1957年4月12日

[1] 例如 A. И. Бородский, Химия Изотопов (Изд. АН СССР, Москва, 1952) (编译承, 郭秉乾等译, 科学出版社, 1956); Nucleonics, 14, No. 5 (1956).

[2] F. Ajzenberg and T. Lauritsen, Revs. Mod. Phys., 27, 77 (1955).

[3] K. J. Broström, T. Huus and R. Tangen, Phys. Rev., 71, 661 (1947); P. M. Endt and J. C. Kluyver, Revs. Mod. Phys., 26, 95 (1954).