保护者——锰

原文作者：

约翰·埃姆斯利（John Emsley），科普作家，著有《大自然的积木》等书。

埃姆斯利在本文中讲述了一个对生命至关重要的元素。

锰是所有生物所必需的元素。它在保护细胞免受超氧自由基(O_2^-)侵害的机制中起着关键作用——锰超氧化物歧化酶(Mn-SOD)可以将超氧自由基转化为双氧水。同时锰也是其他一些酶所必需的元素,它参与了葡萄糖代谢、对维生素B₁的利用和RNA的运作过程。

一直到20世纪50年代,人们才认识到人体需要锰。这其中一部分原因是我们对锰的需求量实在太小了,人体内一般只有12 mg左右。而我们每天的锰摄入量平均约为4 mg,远超所需。许多食物都能提供这种元素,尤其是谷物和坚果。含锰量最高的是甜菜根和法国大餐中的蜗牛。然而,以灰尘或烟雾形态摄入过量的锰会使人发疯。在过去,锰矿的矿工常常有“锰疯”的症状,他们会不由自主地大笑或哭泣,攻击他人,产生妄想和幻觉。

20世纪50年代,Mn-SOD保护活细胞的强大效能得到了耐辐射奇球菌的证明。这种微生物能够在受到强烈辐射的肉类中生存。它能够优先积蓄锰而非铁元素,并且利用这些积蓄的锰来消灭由辐射而产生的巨量氧自由基。这能使其细胞的DNA修复机制不会被完全破坏,并得以继续发挥作用。

在被分离为元素单质之前很久,锰就已经为人所知。在3万多年前,法国拉斯科地区的洞穴艺术家们就使用了黑色的软锰矿(二氧化锰)。公元79年死于庞贝古城毁灭的罗马作家老普林尼,描写过玻璃制造者使用一种黑色的粉末来为玻璃脱色,这种黑色粉末几乎可以肯定是软锰矿,同时它还被陶工用作黑色颜料。

锰矿也为说明数千年来行星的多样变化提供了证据。4亿至18亿年前的沉积岩中缺乏锰,这表明那段时间海洋中的含氧量很低^[1]。

软锰矿是最常见的锰矿,它的年开采量约为2500万t。假如某一天陆地上的锰矿藏用尽了的话,我们就必须开采位于海底的锰结核了。据估计,这些分散在广大区域内的锰结核多达万亿(10^{12}) t,其中东北太平洋尤其富集。1876年,探索深海的“挑战者号”帆船从大洋底挖出了奇怪的锥形块。分析结果发现它们的主要成份是锰,并且似乎是在鲨鱼的牙齿周围形成的,而鲨鱼就是少数能够在海底深处生存的生物之一。

生命与锰密切相关,在海洋中没有铁的地方,海洋硅藻的存活更是有赖于这种元素^[2]。这种微生物对锰的吸收能力也许有一天能被用

于从低品位矿石中提取**锰**，从而成为**锰**的另一来源，正如目前提纯铜和金的生物方法那样^[3]。

因为太脆，金属**锰**一般不会直接使用。**锰**矿石开采量的95%都被用于制作合金——主要是在钢中加入约1%**锰**用于提高其强度、工作性能和耐磨性。1883年，谢菲尔德大学24岁的冶金学家罗伯特·哈德菲尔（Robert Hadfield）获得了含有约13%**锰**的“**锰**钢”专利。这种金属非常强韧，并被用于制作铁轨、土方机械、保险柜、军盔、步枪枪管和牢房的钢条。至今，这种**锰**钢仍被称为Hadfield钢。

锰化合物也有很多用处。例如二氧化**锰**（四价）既可作为橡胶添加剂，又可作为工业催化剂；氧化**锰**（二价）作为化肥用于缺**锰**土壤；高**锰**酸钾（其中**锰**的氧化态为七价）用于去除废气和废水中的有机杂质。虽然色彩鲜艳，但高**锰**酸钾那特别的紫色仅仅是**锰**这个在我们生活和地球演化中起着关键作用的元素的一个次要方面。

[1] Maynard, J. B. *Econ. Geol.* 105, 535-552 (2010).

[2] Wolfe-Simon, F. et al. *Plant Physiol.* 142, 1701-1709 (2006).

[3] Das, A. P. et al. *Bioresource Technol.* 102, 7381-7387 (2011).