

# 第十一章 放射性物品运输





## 本章主要内容

- 放射性物质的特性
- 射线的防护
- 放射性物品的运输组织



## 第一节 放射性物质的特性





某些物质能够自发地、不断地放射出某种射线，物质的这种特性称为放射性。为了了解物质的放射特性，必须对原子结构有关概念作一简要叙述。





## 一. 核素

原子核学说告诉人们，原子是由原子核和围绕原子核不停运动的电子构成的，而原子核是由质子和中子组成的。在原子核里，质子之间的作用力及质子与中子之间的超短程引力作用的结果，使原子核中的核子（质子和中子）组合在一起。但是，当原子核中的质子和中子数目超过了一定范围时，原子核就不可能稳定，因为核内斥力与引力之间的平衡被破坏了。

## 第十章 放射性物品运输



在原子核里质子数相同而中子数不同的一类原子称为核素。目前，人类已发现的核素有2000多种，其中不稳定的核素有1700多种。这些不稳定核素能自发地放射出某种射线而变成另一种核素，因此也称为放射性核素。





## 二、射线的类型和性质

放射性物质放出的射线有 $\alpha$ 射线、 $\beta$ 射线、 $\gamma$ 射线和中子流四种类型。





## (一) α 射线

α 射线是带正电的粒子流，其质量等同于氦原子核 ( ${}^4_2 He$ )。α 射线通过物质时，由于 α 粒子与原子中电子相互作用，使某些原子电离成为离子，并损耗其能量。α 粒子随着动能的不断减少，其本身的运动速度越来越小，最后停止下来。





粒子在物质中穿行的距离叫射程。射程的长短主要取决于电离作用。电离作用越强，粒子每前进 $1\text{cm}$ 损失的能量就越大，因而射程就越短。带电粒子在物质中电离作用的强弱，主要决定于粒子的种类、能量及被穿透物质的性质。 $\alpha$  射线主要特性是质量大、带电量大、能量较高，所以它对周围物质的电离能力很强，但易为物质吸引，因此， $\alpha$  射线射程较短。 $\alpha$  射线在某些物质中的射程如表所示。



## $\alpha$ 射线在某些物质中的射程 (cm)

物 质	能 量 (MeV)	0. 5	2. 0	5. 0	10. 0
空 气		0. 33	1. 7	3. 5	10. 6
铝		0. 00018	0. 0006	0. 0019	0. 0055
铅		0. 00011	0. 0004	0. 0012	0. 0032



由上表可见， $\alpha$  射线穿通能力很弱，用一张纸、一张薄铝片就足以吸收大部分  $\alpha$  射线。但是，由于它的电离本领很强，这类物质进入人体后，会引起较大的伤害，所以对于放射  $\alpha$  射线的物质来说，主要应防止进入人体造成内照射。





## (二) $\beta$ 射线

$\beta$  电子，质量为氢原子的  $1/1840$ 。它从原子核里放射出来时，初速度达到每秒 20 万公里。但由于它的速度高、质量大，因而穿透能力也就大。但是由于它的电荷量小，所以  $\beta$  射线对周围介质的离质能仅约为  $\alpha$  射线的  $1/100$ 。 $\beta$  射线在某些物质中的射程如下表所示。





## $\beta$ 射线在某些物质中的射程 (cm)

物质	能量 (MeV)	0. 05	0. 51	5. 1	51
空气	3. 9	155	2200	15000	
水	0. 00047	0. 18	2. 6	19	
铝	0. 0025	0. 088	1. 15	7. 8	
铅	0. 001	0. 031	0. 33	1. 25	



由上表可见， $\beta$  射线的穿透能力比  $\alpha$  射线强，射程比  $\alpha$  射线要远。所以在外照射的情况下，危害性较  $\alpha$  射线为大。一般说来，用几米厚的空气层、几毫米厚的铝片、塑料板或多层纸片就可以“挡住” $\beta$  射线。





### (三) $\gamma$ 射线

$\gamma$  射线是一种波长较短的电磁波，同可见光和 X 线一样，属于不带电的高能量的光子流。以光的速度，即每秒 30 万公里的速度在空间产生射线。当  $\gamma$  光的速度与物质的运动速度相同时，使物质先离电场，再离电场，这样  $\gamma$  射线的穿透力就大大地减弱了。当  $\gamma$  射线通过物质时，并非是全部被吸收的，而是部分被吸收，部分被反射，部分被散射。当  $\gamma$  射线与物质接触时，它首先与物质的分子或原子核发生相互作用，使物质的分子或原子核受到电离，从而产生自由电子和正离子。这些自由电子和正离子又会与其他物质的分子或原子核发生相互作用，从而产生更多的自由电子和正离子。这样， $\gamma$  射线的能量就被逐渐消耗掉了。当  $\gamma$  射线的能量消耗到一定程度时，它就不能再穿透物质了。



## 第十章 放射性物品运输



南  
方  
大  
学  
校

### 使窄束 $\gamma$ 射线减弱一半所需的物质厚度 (cm)

物质	能量 (MeV)	0.5	1.0	1.5	2.0	2.5	3.0
水	7.4	10.2	12.6	14.2	16.0	17.8	
铁	1.08	1.52	1.89	2.5	2.58	2.87	
铅	0.40	0.89	1.21	1.46	1.57	1.59	



由上表可以看出， $\gamma$  射线的穿透能力极强，大约比  $\alpha$  射线大 10000 倍，比  $\beta$  射线大 50~100 倍。但是，它的电离能能力较弱。因此，对于  $\gamma$  射线来说，主要是防护外照射。为了防止  $\gamma$  射线对人体的伤害，通常把它放置在特制的铅罐或铸铁罐中保存。





## (四) 中子流

中子流是不带电的中性粒子束。中子的质量与质子近似相等，是原子核的组成部分。在自然界限里，中子并不独立存在，只是在原子核分裂时才能从核里释放出来。通常所用的中子源是某种放射性物质的射线照射另一种放射性物质而产生的中子流。如镭—铍中子源，钋—铍中子源，是用放射性镭—226、钋—210和它们的衰变产物所放射出的 $\alpha$ 粒子，轰击铍靶而放出的中子。

几种射线的特性比较如下表所示：

通常把能量在  $0.1\text{MeV}$  下的中子称为“慢中子”。由耗能作用和碰撞作用而相互吸引。由于能用质和合物、铅等。快中子能被碳、铁、铝等物质吸收。因此，常用来反引吸引，但用重水、石蜡、多腊、很轻的氢和重的氦等。非原其的物质，快中子能被碳、铁、铝等吸收。所以不能直接用它性碳的物质使快中子减速。





## 几种射线线的特性比较

射线名称	实质	荷电情况	电离本领	穿透能力	主要危险
$\alpha$ 射线	氦核粒子流	+2	强	最弱	内照射
$\beta$ ( $\beta^-$ 、 $\beta^+$ ) 射线	高速离子流	1	较强	较强	内、外照射均有
$\gamma$ 射线	电磁波	0	只能间接电离	强	外照射
中子流	高速粒子流	0		强	内、外照射均有



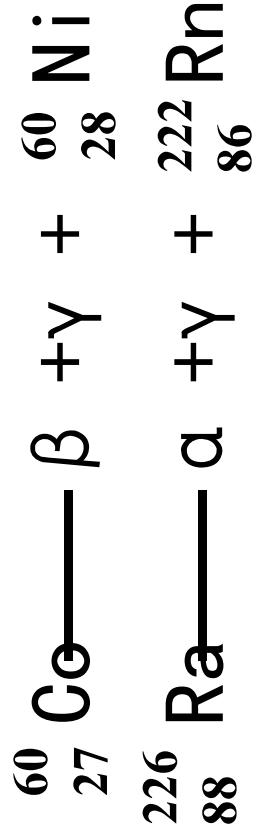
### 三、放射性衰变和放射性活度

## (一) 放射性核衰变

放射性核素能放出射线，是由于它们的原子核内质子和中子的数目多，而且不稳定，为了达到平衡，这些核素必然要发生转变，从而变成另一种核素。这个过程叫做核素的蜕变，它有以下几种类型：  
1. 放射性衰变：原子核从一个能量较高的状态向一个能量较低的状态跃迁时，会释放出射线。这种衰变是自发的，不能停止。  
2. 人工诱发衰变：通过粒子轰击或辐射照射，使原子核从一个能量较高的状态向一个能量较低的状态跃迁，从而释放出射线。这种衰变可以被控制和利用。  
3. 裂变：当一个重原子核受到高速中子的撞击时，会分裂成两个或多个中等质量的原子核，并释放出大量的能量和中子。裂变是核能的主要来源。  
4. 聚变：两个轻原子核结合成一个较重的原子核，同时释放出大量的能量。聚变是未来可能的清洁能源之一。  
5. 放射性同位素：某些原子核具有不稳定的性质，容易发生衰变，从而放出射线。这些放射性同位素在医学、农业、工业等领域有广泛的应用。



如钴—60 镭—226的核反应：



反应后，分别生成新的稳定性核素镍—60以及放射性核素氡—222。

这种放射性核素因放出射线而变成另一种核素的有规律的核变化，称为放射性核衰变。

## 第十章 放射性物品运输



放射性衰变是原子核自发地、连续不断地进行的，并且不受任何外界条件的影响，一直衰变到原子处于稳定状态才会停止。





## (二) 放射性活度

放射性活度是度量放射性核素放射出射线强弱的一种物理量，它以放射性核素的原子核单位时间内发生的核衰变数表示。

