



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Rn	氡	Radon	86	222
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
$[\text{Xe}]6s^24f^{14}5d^{10}6p^6$	+6, +2	-71 °C	-61.7 °C	N/A

歷史：

這個名字來源於鐳；最初稱為 **niton**，源自拉丁語 **nitens**，意思是閃亮。該元素於 1900 年由 Dorn 發現，他將其命名為鐳放射。1908 年，將其命名為尼頓的拉姆齊和格雷分離出該元素並測定了它的密度，發現它是已知最重的氣體。它本質上是惰性的，在元素週期表中的零族氣體中佔據最後一個位置。自 1923 年以來，它被稱為氡。

來源：

氡是從鐳-226 的放射性衰變所產生的。鐳-226 出現在鈾礦、磷鹽岩、頁岩以及花崗岩、片麻岩和片岩等火成岩及變質岩中。石灰石等較常見岩石中則含有較少量的氡。每平方英里、深 6 英尺（2.6 平方公里、深 15 厘米）的地表土壤內含有約 1 克的鐳，這些鐳向大氣釋放少量的氡。全球土壤每年估計釋放 24 億居禮（90 TBq）的氡。

特性：

氡在大氣層中的濃度非常低。有關濃度的討論，請參見維基百科。在常溫下，氡是一種無色氣體；當冷卻到冰點以下時，氡顯示出一種明亮的磷光，隨著溫度的降低而變成黃色，在液態空氣的溫度下變成橙紅色。據報導，氟與氡反應，形成氟化物。氡包合物也有報導。

用途：

一些醫院仍然生產氡用於治療，方法是從鐳源中抽取氡並將其密封在稱為種子或針的微小管中，以供患者使用。這種做法已基本停止，因為醫院可以直接從供應商那裡獲得種子，供應商會根據使用當天所需的活性來補充種子。

參考資訊：

1. <https://periodic.lanl.gov/list.shtml>
2. <https://ptable.com/?lang=zh-hant#%E6%80%A7%E8%B3%AA>
3. <http://www.chwa.com.tw/his/test/chemistry/48072/PeriodicTable/Index.html>
4. <https://chemistry.org.tw/> 中國化學會
5. <https://zh.wikipedia.org/zhtw/%E5%85%83%E7%B4%A0%E5%91%A8%E6%9C%9F%E8%A1%A8> 維基百科