

累年年平均雨水酸鹼度值資料

1986	1987	1988	1989	1990	1991	1992	1993	1994	1995	1996	1997	1998
4.7	4.3	4.6	4.4	4.9	5.1	5.7	5.2	5.4	5.5	5.6	5.2	5.5
2000	2001	2002	2003	2004	2005	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012
5.1	4.9	5.1	5.3	5.2	5.2	5.1	4.9	5.0	5.3	5.2	4.9	*

1. "-"表示未下雨或是雨量不足；"*"表示當時還未測量。
2. 依據(89)環署空第0000713號函，雨水酸鹼度值小於5.5(pH<5.5)為酸雨，以紅色及斜體字表
3. 本局自2005年起以濕沉降方式收集雨水樣本，2005年以前則是以混沉降方式收集雨水樣本。

結論：

自1995-2006年之雨水值為5.2之酸雨值，符合日本水務協會松下教授論述

“大自然地表水的不穩定現象”

而此酸雨現象也是地球人類飲用水之最主要來源。

「酸雨」，顧名思義，雨是酸的。其正確的名稱應為「酸性沈降」，它可分為「濕沈降」與「乾沈降」兩大類，前者指的是所有氣狀污染物或粒狀污染物，隨著雨、雪、霧或雹等降水型態而落到地面者，後者則是指在下雨的日子，從空中降下來的落塵所帶的酸性物質而言。自然大氣中含有大量二氧化碳，二氧化碳在常溫時溶解於雨水中並達到氣液相平衡後，雨水之酸鹼值約為 5.6，因此大自然的雨水是酸的；

但是，在大自然中，仍存在其他致酸的物質，例如，火山爆發所噴出的硫化氫，海洋所釋放出的二甲基硫，高空閃電所導致之氮氧化物等，均會使雨水進一步酸化，而酸鹼值會降至 5.5 左