

您知道相對濕度是怎麼求的嗎？

牆上的電子濕度計顯示著現在的濕度是 57%，您知道濕度感測器是如何得到這個溼度值的嗎？

大多數的濕度感測器是利用『濕度定點法』求得現在的相對濕度，再將感測器的特性記錄下來，並提供給使用者做為設計的依據。所謂的濕度定點法，是將感測器置於一個氣密性良好的含水溶液系統中，在**一定濃度**及**一定溫度**下，該系統會產生一個**固定的濕度**，這種方法就稱為濕度定點法。

上面所提到的方法中，常用的化學藥品有：1.飽和鹽類 2.硫酸水溶液 3.甘油水溶液。而這三種方法中又以**飽和鹽類**最易取得且最沒有危險性，兼以其濃度的穩定性與可控制性，在一般居家環境下（20 30）的相對濕度多是利用這種方法校正出來的。底下是各種飽和鹽類在各種溫度平衡下的相對濕度。

相對濕度 溫度 鹽類	0	5	10	15	20	25	30	35	40	45	50
氯化鋰 LiCl	14.7	14.0	13.3	12.8	12.4	12.0	11.8	11.7	11.6	11.5	11.4
氯化鎂 MgCl ₂	35.0	34.6	34.2	33.9	33.6	33.2	32.8	32.5	32.1	31.8	31.4
硝酸鎂 Mg(NO ₃) ₂	60.6	59.2	57.8	56.3	54.9	53.4	52.0	50.6	49.2	47.7	46.3
氯化鈉 NaCl	74.9	75.1	75.2	75.3	75.5	75.8	75.6	75.5	75.4	75.1	74.7
硝酸鉀 KNO ₃	97.6	96.6	95.5	94.4	93.2	92.0	90.7	89.3	87.9	86.5	85.0
硫酸鉀 K ₂ SO ₄	99.1	98.4	97.9	97.5	97.2	96.9	96.6	96.4	96.2	96.0	95.8

溫度單位： 濕度單位：%

一般我們最容易取得的 NaCl（食鹽）飽和水溶液，在 0~50 的溫度範圍內，其相對濕度約在 75%上下。