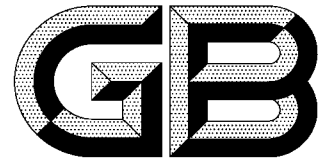


UDC 663.6:543.06



# 中华人民共和国国家标准

GB 6920—86

---

## 水质 pH 值的测定

### 玻璃电极法

Water quality — Determination of  
pH value — Glass electrode method

1986-10-10发布

1987-03-01实施

---

国家环境保护局 批准

## 水质 pH值的测定 玻璃电极法

Water quality—Determination of  
pH value—Glass electrode method

## 1 适用范围

1.1 本方法适用于饮用水、地面水及工业废水pH值的测定。

1.2 水的颜色、浊度、胶体物质、氧化剂、还原剂及较高含盐量均不干扰测定；但在pH小于1的强酸性溶液中，会有所谓酸误差，可按酸度测定；在pH大于10的碱性溶液中，因有大量钠离子存在，产生误差，使读数偏低，通常称为钠差。消除钠差的方法，除了使用特制的低钠差电极外，还可以选用与被测溶液的pH值相近似的标准缓冲溶液对仪器进行校正。

温度影响电极的电位和水的电离平衡。须注意调节仪器的补偿装置与溶液的温度一致，并使被测样品与校正仪器用的标准缓冲溶液温度误差在 $\pm 1^\circ\text{C}$ 之内。

## 2 定义\*

pH是从操作上定义的。对于溶液X，测出伽伐尼电池

参比电极 | KCl浓溶液 || 溶液X |  $\text{H}_2$  | Pt

的电动势 $E_x$ 。将未知pH(X)的溶液X换成标准pH溶液S，同样测出电池的电动势 $E_s$ ，则

$$\text{pH}(X) = \text{pH}(S) + (E_s - E_x) F / (RT \ln 10)$$

因此，所定义的pH是无量纲的量。

pH没有理论上的意义，其定义为一种实用定义。但是在物质的量浓度小于 $0.1 \text{ mol/dm}^3$ 的稀薄水溶液有限范围，既非强酸性又非强碱性（ $2 < \text{pH} < 12$ ）时，则根据定义，有：

$$\text{pH} = -\log_{10} [c(\text{H}^+) y / (\text{mol} \cdot \text{dm}^{-3})] \pm 0.02$$

式中 $c(\text{H}^+)$ 代表氢离子 $\text{H}^+$ 的物质的量浓度， $y$ 代表溶液中典型1-1价电解质的活度系数。

## 3 原理

pH值由测量电池的电动势而得。该电池通常由饱和甘汞电极为参比电极，玻璃电极为指示电极所组成。在 $25^\circ\text{C}$ ，溶液中每变化1个pH单位，电位差改变为 $59.16 \text{ mV}$ ，据此在仪器上直接以pH的读数表示。温度差异在仪器上有补偿装置。

## 4 试剂

## 4.1 标准缓冲溶液（简称标准溶液）的配制方法

## 4.1.1 试剂和蒸馏水的质量

4.1.1.1 在分析中，除非另作说明，均要求使用分析纯或优级纯试剂。购买经中国计量科学研究院检定合格的袋装pH标准物质时，可参照说明书使用。

4.1.1.2 配制标准溶液所用的蒸馏水应符合下列要求：煮沸并冷却、电导率小于 $2 \times 10^{-6} \text{ S}^{**}/\text{cm}$

\* 此定义引自GB 3100~3102—82《量和单位》第151页。

\*\* 电导的单位是西（门子）（Siemens），用符号“S”表示， $1 \text{ S} = 1 \Omega^{-1}$ 。