

orp电极Sentix OR上泰suntex

产品名称	orp电极Sentix OR上泰suntex
公司名称	上海鑫嵩实业有限公司
价格	1000.00/台
规格参数	品牌:上泰 型号:Sentix OR
公司地址	上海市嘉定区新源路155弄16号
联系电话	17701823518 15821209857

产品详情

orp电极Sentix OR上泰suntex

4、参比电极的贮存

银-氯化银电极最好的贮存液是饱和氯化钾溶液,高浓度氯化钾溶液可以防止氯化银在液接界处沉淀,并维持液接界处于工作状态。此方法也适用于复合电极的贮存。

5、参比电极的再生

参比电极发生的问题绝大多数是由液接界堵塞引起的,可用下列方法解决:

(1) 浸泡液接界:用10%饱和氯化钾溶液和90%蒸馏水的混合液,加热至60~70℃,将电极浸入约5cm,浸泡20分钟至1小时。此法可溶去电极端部的结晶。

(2) 氨浸泡:当液接界被氯化银堵塞时可用浓氨水浸除。具体方法是将电极内充洗净,液放空后浸入氨水中10~20分钟,但不要让氨水进入电极内部。取出电极用蒸馏水洗净,重新加入内充液后继续使用。

(3) 真空方法:将软管套住参比电极液接界,使用水流吸气泵,抽吸部分内充液穿过液接界,除去机械堵塞物。

(4) 煮沸液接界:银-氯化银参比电极的液接界浸入沸水中10~20秒。注意,下一次煮沸前,应将电极冷却到室温。

(5) 当以上方法均无效时,可采用砂纸研磨的机械方法去除堵塞。此法可能会使研磨下的砂粒塞入液接界。造成永久性堵塞。

维护

目前实验室使用的电极都是复合电极，其优点是使用方便，不受氧化性或还原性物质的影响，且平衡速度较快。使用时，将电极加液口上所套的橡胶套和下端的橡皮套全取下，以保持电极内氯化钾溶液的液压差。下面就把电极的使用与维护简单作一介绍：

复合电极不用时，可充分浸泡3M氯化钾溶液中。切忌用洗涤液或其他吸水性试剂浸洗。

使用前，检查玻璃电极前端的球泡。正常情况下，电极应该透明而无裂纹；球泡内要充满溶液，不能有气泡存在。

测量浓度较大的溶液时，尽量缩短测量时间，用后仔细清洗，防止被测液粘附在电极上而污染电极。

清洗电极后，不要用滤纸擦拭玻璃膜，而应用滤纸吸干，避免损坏玻璃薄膜、防止交叉污染，影响测量精度。

测量中注意电极的银—氯化银内参比电极应浸入到球泡内氯化物缓冲溶液中，避免电计显示部分出现数字乱跳现象。使用时，注意将电极轻轻甩几下。

电极不能用于强酸、强碱或其他腐蚀性溶液。

严禁在脱水性介质如无水乙醇、重铬酸钾等中使用。

1、pH玻璃电极的贮存

短期：贮存在pH=4的缓冲溶液中；德国WTW orp电极Sentix OR（固态式电解液）

orp电极Sentix OR上泰suntex

PH电极（O/N:103721）WTW Sentix OR

用途:环状参比电极渗出界面，固态参比系统.

适合低电导水处理，高污染污水处理等水质ORP值量测。

规格:

耐压范围:0-3BAR（常温下）

温度范围:0-100

适用之保护装置:

浸入式电极保护装置长度0.5-3米.

长期：贮存在pH=7的缓冲溶液中。

2、pH玻璃电极的清洗

玻璃电极球泡受污染可能使电极响应时间加长。可用CCl₄或皂液揩去污物，然后浸入蒸馏水一昼夜后继续使用。污染严重时，可用5%HF溶液浸10~20分钟，立即用水冲洗干净，然后浸入0.1N HCl溶液一昼夜后继续使用。

1. 什么是水的pH值？它有什么意义？

pH值是水溶液最重要的理化参数之一。凡涉及水溶液的自然现象，化学变化以及生产过程都与pH值有关，因此，在工业、农业、医学、环保和科研领域都需要测量pH值。

水的pH值是表示水中氢离子活度的负对数值，表示为：

$$\text{pH} = -\lg a_{\text{H}^+}$$

pH值有时也称氢离子指数，由于氢离子活度的数值勤往往很小，在应用很不方便，所以就用pH值之一概念来作为水溶液酸性、碱性的判断指示。而且，氢离子活度的负对数值能够表示出酸性、碱性的变化幅度的数量级的大小，这样应用起来就十分方便，并由此得到：

中性水溶液， $\text{pH} = -\lg a_{\text{H}^+} = -\lg 10^{-7} = 7$

酸性水溶液， $\text{pH} < 7$ ，pH值越小，表示酸性越强；

碱性水溶液， $\text{pH} > 7$ ，pH值越大，表示碱性越强。

2. 什么是pH标度？

pH测量是一种相对测量，它仅仅指示标准溶液与未知溶液之间的pH差别，实际测量时，需要用标准缓冲溶液定期进行校准。因此，为了达到量值的一致，必须建立pH标度。pH标度范围定为0~14pH，pH标度的量值由基准缓冲溶液的pH_s值确定。

因此，pH标度的含义可表达为：根据pH定义，在0~14pH范围内选择若干个pH缓冲溶液作为pH标度的固定点，并且采用当代技术能达到的最准确的方法测定它们的pH_s值。国际上有二种pH标度，即多种基准pH标度和单种基准pH标度，中国采用多种基准pH_s标度。

3. pH测量一定要标定校准吗？

pH测量通常有比色法（pH试纸或比色皿）和电极法二种。比色法当然不要标定，而电极法就一定要标定，因为电极法pH测量就是将未知溶液与已知pH_s值的标准溶液在测量电池中作用比较测定，这是电极法pH测量的“操作定义”所决定的。

4. 什么是pH标准缓冲溶液？它有哪些特点？

pH缓冲溶液是一种能使pH值保持稳定的溶液。如果向这种溶液中加入少量的酸或碱，或者在溶液中的化学反应产生少量的酸或碱，以及将溶液适当稀释，这个溶液的pH值基本上稳定不变，这种能对抗少量酸或碱或稀释，而使pH值不易发生变化的溶液就称为pH缓冲溶液。