

pHG-21B型

# 工业酸度计

使用说明书

上海第二分析仪器厂

## PH G - 21B型工业酸度计使用说明书

### 目 录

一、 概 述 .....	1
二、 主要技术指标 .....	4
三、 仪器工作原理 .....	4
四、 使用和安装 .....	9
五、 调整和运行 .....	12
六、 仪器准确度检查 .....	13
七、 维护与检修 .....	15
八、 仪器及备件 .....	17
九、 缓冲溶液 .....	17
十、 PH G - 21B型元件参数表 .....	19
PH G - 21B型工业酸度计电路图(单量程) .....	22
PH G - 21B型工业酸度计电路图(双量程) .....	23

# PH G - 21B 型工业酸度计使用说明书

## 一、概 述

### 1. 仪器的用途：

PH G - 21B 型工业酸度计，由高阻转换器与酸度发送器组成，能连续测量工业流程中水溶液的酸度（即  $\text{pH}$  值）。它适用于电站、化学工业、制药工业、冶金工业以及各工业部门的废水中和等进行连续测量酸度之用。

与 PH G - 21B 型工业酸度计配套的酸度发送器有：

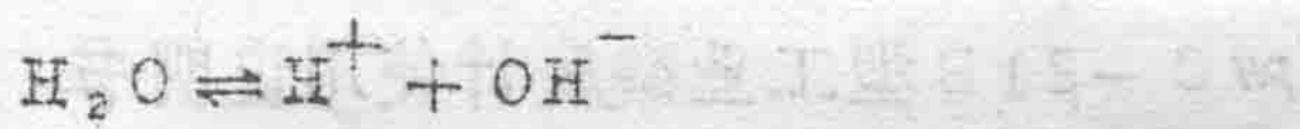
- (1) PH GF-12 型沉入式酸度发送器（适用于测量溶液槽内的溶液）。
- (2) PH GF-13 型沉入式清洗酸度发送器（适用于测量溶液槽内对电极有微量沾污的溶液）。
- (3) PH GF-22 型压力流通式酸度发送器（适用于在管道内测量，允许有  $0 \sim 10 \text{ kg/cm}^2$  压力，必须外加气压补偿）。
- (4) PH GF-23 型流通式清洗酸度发送器（适用于管道内常压测量，对电极有微量沾污的溶液）。

PH G - 21B 型除有指示外，并有  $0 \sim 10 \text{ mA}$  电流输出。可以接自动调节组合单元，以便进行自动调节和控制。仪器同时又有  $0 \sim 10 \text{ mV}$  电压输出，可以连接记录仪进行自动记录。仪器本身无报警装置，但如需超限报警，则可以按仪器输出讯号连接有报警接点的记录仪或指示表。

仪器带有温度补偿装置。温度补偿电极则安装在酸度发送器内，可以对被测溶液温度变化进行自动补偿。

### 2 酸度的含义简介：

当温度在  $22^\circ\text{C}$  时，由于水本身的电离作用，每升纯水中含有  $10^{-7}$  克的氢离子  $[\text{H}^+]$ ，由于氢的原子量和原子价都是 1，所以每升纯水中含有  $10^{-7}$  克当量氢离子。



由于两种离子的浓度是相同的，它们的乘积称离子积。

$$K_w = [H^+][OH^-]$$

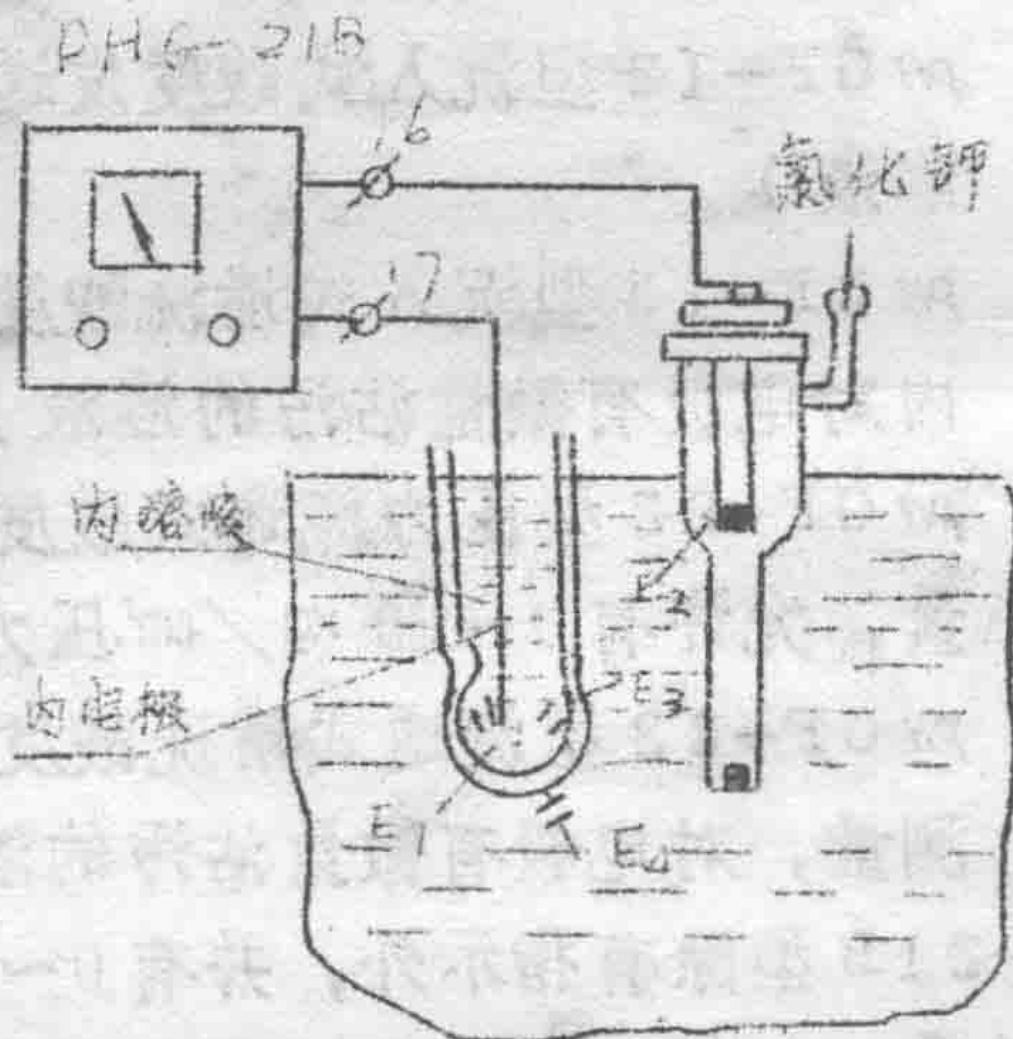
$$= 10^{-7} \times 10^{-7} = 10^{-14}$$

酸度计就是用来测量溶液中氢离子活度的仪器，它的单位是PH，它的定义是： $PH = -\log[H^+]$ 。对于纯水在22°C时为 $PH = 7$ 。

### 3. 电极系统简介：

水溶液酸度的测量通常采用玻璃电极作为测量电极，以甘汞电极作为参比电极，这一对电极的电动势差值的大小，决定于溶液的氢离子的活度，测量其电动势值就可以知道被测溶液的酸度了。电极系统见图一。

玻璃电极头部是由特殊的玻璃做成较薄的球泡，是电极的主要部分。当它浸入被测溶液时，被测溶液中氢离子与电极球泡表面外表面层和内外溶液间氢离子活度  $a_{H^+}$  之差



[图一] 电极系统图

式中：R——气体常数（8.315 焦耳）；

$T$  —— 绝对温度 ( $273+t^{\circ}\text{C}$ )；

$F$  —— 法拉弟常数 (96500 库仑)。

玻璃电极内部装有内缓冲溶液及内电极，内电极浸入内溶液中形成半电池，再与甘汞电极半电池导线引入高阻变换器进行测量。

甘汞电极作为一个半电池，其电极电动势基本上不受被测溶液  $\text{pH}$  值变化的影响，甘汞电极内部溶液为了方便起见采用饱和的氯化钾溶液作为内溶液。为了使得内溶液与被测溶液之间产生电路联接，在电极下端有盐桥，头部用多孔陶瓷芯或活动螺口，氯化钾溶液通过多孔陶瓷细孔或活动螺口渗出与被测溶液形成通路。

#### 4. 电极系统电性能简介：

- (1) 电极系统电动势—— 电极系统的电动势  $E$  为  $E_1$ 、 $E_2$ 、 $E_3$ 、 $E_4$  总的代数和 (见图一)。由于玻璃电极膜与溶液所引起的电势，随着溶液温度变化电势也产生变化，在  $20^{\circ}\text{C}$  时每  $1\text{ pH}$  是  $58.16\text{ mV}$ ，在  $25^{\circ}\text{C}$  时是  $59.15\text{ mV}$ ，由温度所引起电极电动势的变化，通过高阻变换器进行补偿。
- (2) 电极内阻—— 玻璃电极内阻主要取决于玻璃球泡敏感膜，玻璃球泡敏感膜内阻在  $20^{\circ}\text{C}$  时达  $150\text{ M}\Omega$ ， $5^{\circ}\text{C}$  时约为  $500\text{ M}\Omega$ ，温度升高内阻降低。甘汞电极内阻主要取决于多孔陶瓷，一般约  $5\sim 10\text{ K}\Omega$ ，
- (3) 零电位  $\text{pH}$  值—— 玻璃电极膜内外如浸在相同溶液内，从原理上看膜电势应当等于  $0\text{ mV}$ ，但实际上由于玻璃膜的厚度及热处理等因素，会产生一定的膜电位，另外玻璃电极、比较电极内部电极之间电极电位之差总称为不对称电位，零电位  $\text{pH}$  值即是将电极不对称电位为零时的被测溶液  $\text{pH}$  值。如玻璃电极内缓冲溶液选用  $\text{pH} = 7$ ，则零电位  $\text{pH}$  为 7，适用于高阻变换器指示表零电流读数为  $\text{pH } 7$ 。如玻璃电极内缓冲溶液选用  $\text{pH} = 2$ ，则零电位  $\text{pH}$  为 2，适用于高阻变换器指示表零电流读数为  $\text{pH } 2$ 。电极不对称电位可以在高阻变换器定位调节器进行调节。

## 二、主要技术指标

### 1. 量 程：

- (1) 双量程 $pH$  7~0, 7~14, 最小分度 0.2  $pH$ 。
- (2) 单量程 $pH$  2~10, 最小分度 0.2  $pH$ 。

以上二种在订货时按需要说明选用一种量程。

### 2. 仪器输出讯号：0~10mA, 0~10mV。

### 3. 最大外接负载电阻：双量程不大于 500Ω；

单量程不大于 1200Ω。

### 4. 测量精度：0.2 $pH$ 。

### 5. 稳定性： $\pm 0.02 pH$ /24 小时。

### 6. 灵敏度：不低于 0.02 $pH$ 。

### 7. 建立读数时间：仪器指针建立读数时间不大于 6 秒。

### 8. 电源电压影响：电源电压变化 $220V \pm 1\%$ , 读数变化不大于 0.02 $pH$ 。

### 9. 仪器能接自动温度补偿器，但输送导线电阻不大于 1 欧姆。

### 10. 仪器工作条件：

- (1) 空气相对湿度： $\leq 85\%$ ;

- (2) 环境温度：0~45°C;

- (3) 电源电压： $220V \pm 1\%$ ;

- (4) 电源频率：50~60Hz  $\pm 5\%$ ;

- (5) 被测溶液温度：5~60°C, 20~95°C(按电极而定);

- (6) 被测溶液压力：按发送器而定，一般常压。

### 11. 仪器消耗功率：约 4 瓦。

### 12. 仪器外形尺寸：160×160×385 毫米。

### 13. 仪器重量：约

## 三、仪器工作原理

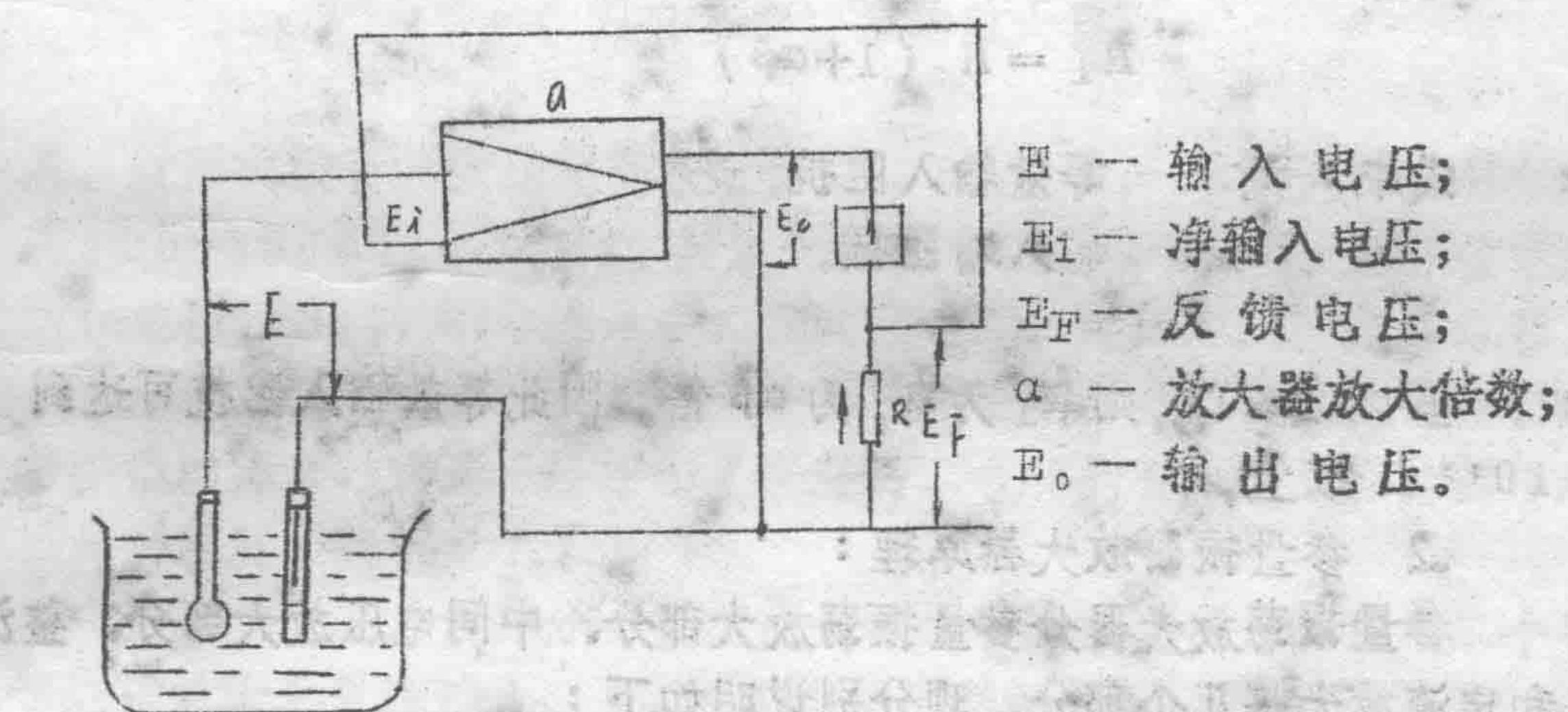
$pHG - 21B$  型工业酸度计仅是一个高阻直流放大器，不能单独使

用，它必须和酸度发送器配合使用，当被测溶液PH值变化，通过一对电极产生微变电势变化，由高绝缘屏蔽电缆引入至高阻直流放大器。

本仪器的直流放大器是采用变容二极管的参量振荡放大器，构成深度负反馈放大电路，因而稳定性好，长期使用零点漂移小，不需要经常调零，维护量小，下面分别叙述深度负反馈和参量振荡放大器的原理。

## 1. 深度负反馈电路原理：

深度负反馈对提高放大器的稳定性是一个有效的方法，深度负反馈原理图参阅图二。



[图二] 反馈原理图

$$\text{因为: } E_j = \frac{E_F}{\alpha \beta} \quad (\beta \text{ 为反馈系数}) \quad \dots \dots \dots \quad (3)$$

以(3)代入(2)得:

$$E = E_F + \frac{E_F}{\alpha_B}$$

$$E = E_F \left( 1 + \frac{1}{\alpha\beta} \right)$$

当  $\alpha\beta > 1$ , (实际  $\alpha > 1000$ )

则:  $E = E_F = IR$  ..... (4)

因为 R 为固定常数。由(4)式可知输入电压 (E) 与输出电流 (I) 成正比线性关系, 而放大器的放大倍数变化在指示表上无显著影响, 这样就达到了高度稳定的目的。

另外, 深度负反馈放大器能提高仪器输入阻抗, 因为:

$$R_i = R_o (1 + \alpha\beta)$$

式中:  $R_i$  — 等效输入阻抗。

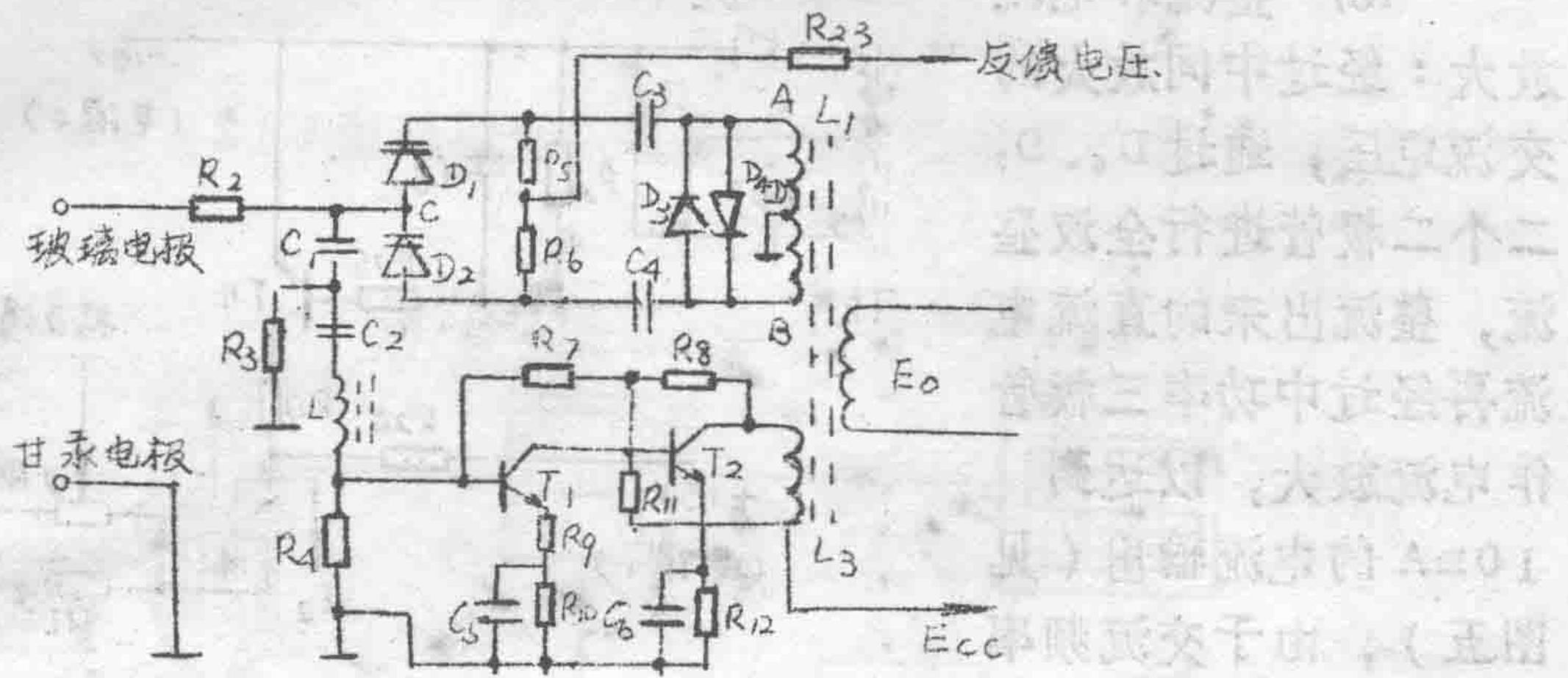
$R_o$  — 输入端阻抗。

当  $\alpha\beta > 1$ , 则  $R_i$  为  $R_o$  为  $\alpha\beta$  倍。因此等效输入阻抗可达到  $10^{13} \Omega$  以上。

## 2 参量振荡放大器原理:

参量振荡放大器分参量振荡放大部分、中间电压放大部分、整流和电流放大等几个部分, 现分别说明如下:

(1) 参量振荡放大器: 参量振荡是用二个性能相同的变电容二极管  $D_1$ 、 $D_2$ , 电极微变直流电压加在此管子的两端, 管子的电容量随着所加电压的增减而增减, 如加上正向电压, 电容量即增加, 如加上负向电压, 电容量就减小。 $D_1$ 、 $D_2$  和  $TR_1$  的  $L_1$ 、 $L_2$  形成一个桥路的四个桥臂,  $C_3$ 、 $C_4$  是隔直电容,  $T_1$ 、 $T_2$  是直接耦合的二级放大, 振荡原理是当放大器接通电源  $E_{CC}$ ,  $L_3$  就有一个起始变动电流, 此变动起始电流, 通过变压器  $TR_1$ , 感应到  $L_1$ 、 $L_2$ , 此交流感应电压即加到  $D_1$ 、 $D_2$  二端, 当  $D_1$ 、 $D_2$  固有电容量稍有变化,  $C$ 、 $D$  二端就有电压输出, 通过  $C_1$ 、 $C_2$  及电感  $L$  进入  $T_1$  和  $T_2$  放大, 放大后的讯号由  $L$ , 感应到  $A$ 、 $B$  二端。促使  $C$ 、 $D$  继续有电压输出。这样循环不

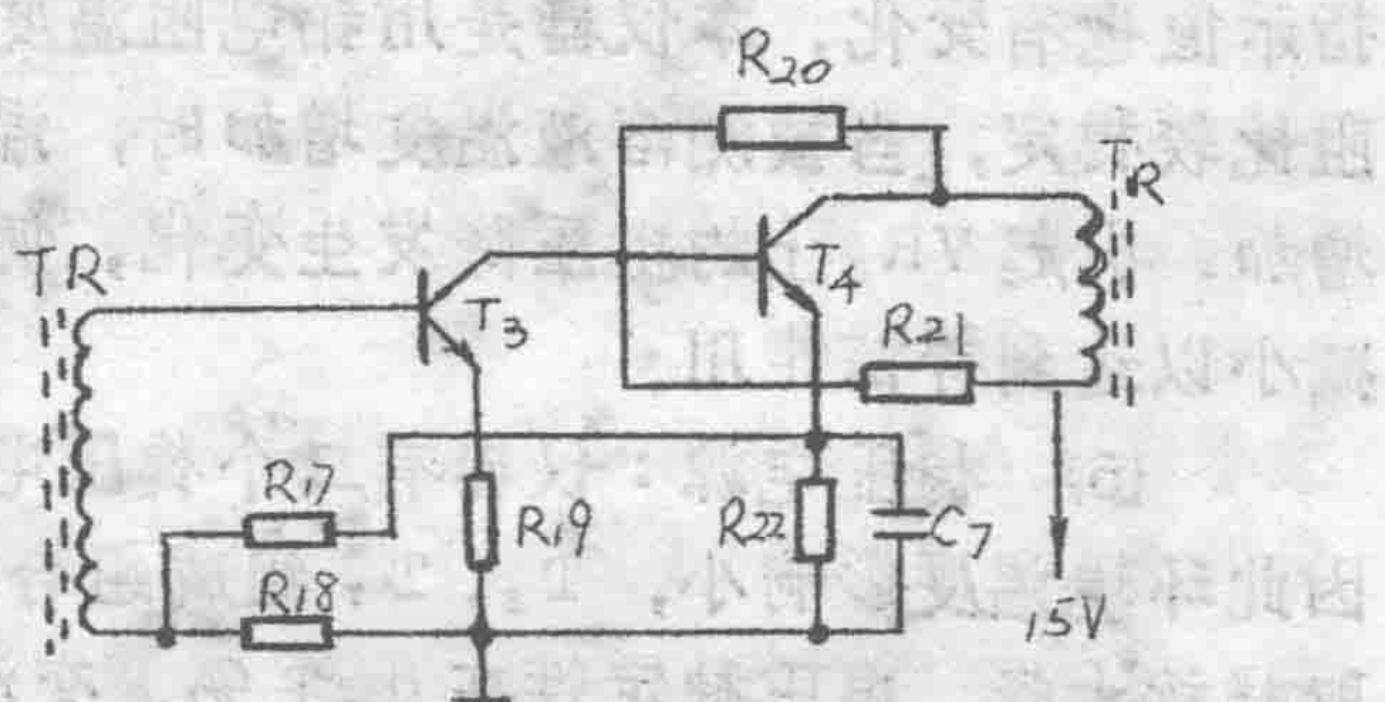


### 〔图三〕参量振荡放大器

息，就形成振荡，振荡频率决定于  $D_1$ 、 $D_2$  及  $L$ ，本放大器振荡频率在  $120\sim150\text{kHz}$ ， $T_1$ 、 $T_2$  共放大约 100 倍， $R_7$ 、 $R_8$  是并联电压反馈电阻， $R_{12}$ 、 $R_{10}$  是串联电流反馈电阻， $C_5$ 、 $C_6$  是旁路电容。

当环境温度变化时，变容管受到温度影响，电容量变化将会引起指示值的偏差，但是电路中用了成对的二个相同管子有互相补偿作用，因此对温度影响就很小了。

(2) 中间放大部分：直流放大器的中间放大部分，使用二个管子进行放大（见图四）。 $T_3$ 的工作偏压是经 $R_{19}$ ，再由 $R_{18}$ 、 $R_{17}$ 分压取得，有比较大的反馈量，以达到稳定作用。 $R_{20}$ 是电压反馈电阻， $R_{19}$ 、 $R_{22}$ 是电流反馈。二级共放大约100~120倍。为了要得到较大的功率输出， $T_4$ 采用中功率晶体管，工作电压15V。



#### (图四) 中间放大电路

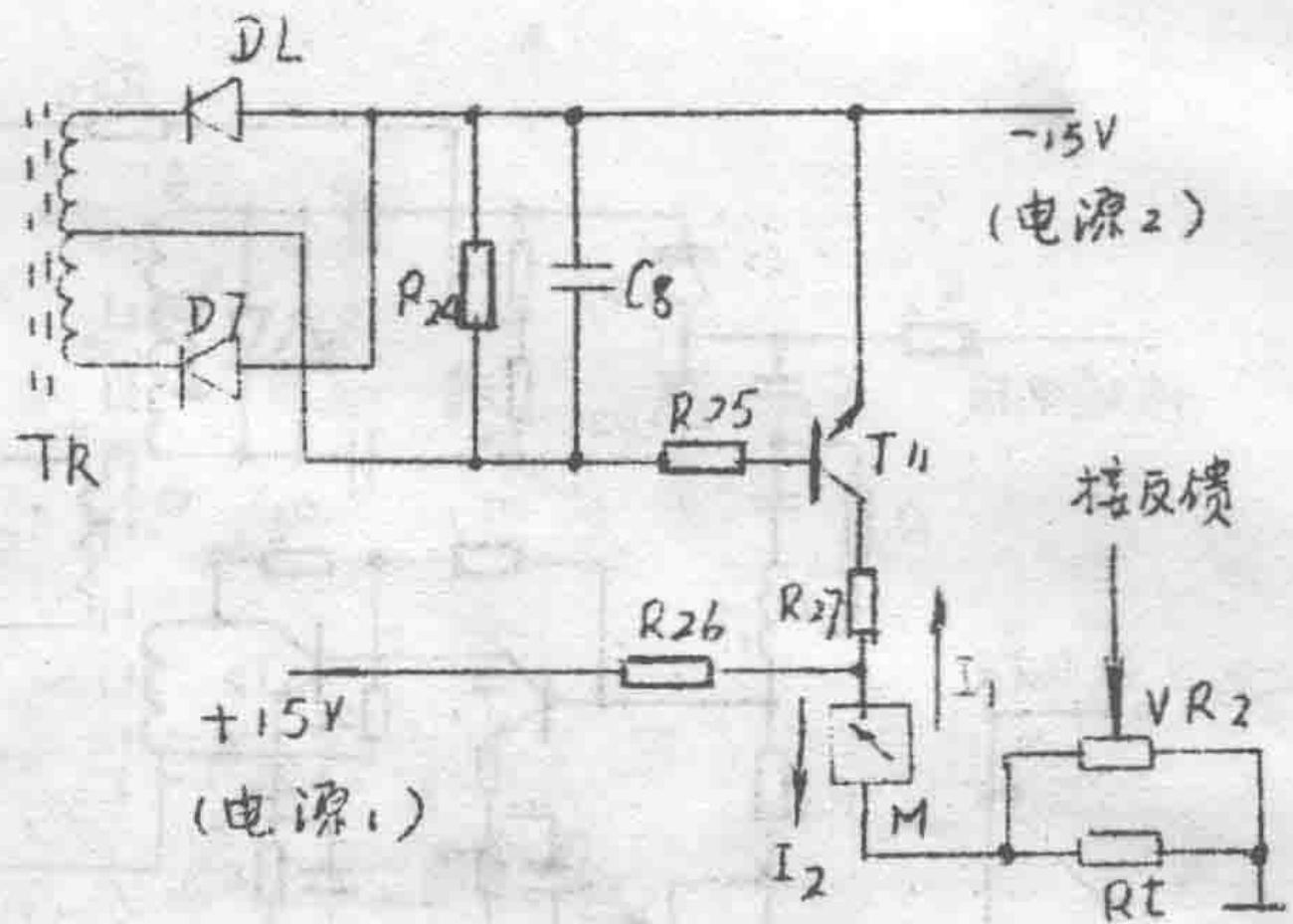
(3) 整流和电流放大：经过中间放大的交流电压，通过  $D_6$ 、 $D_7$  二个二极管进行全波整流，整流出来的直流电流再经过中功率三极管作电流放大，以达到 10mA 的电流输出（见图五），由于交流频率很高，所以经过整流后的脉动电压只要用 0.1  $\mu F$  电容进行滤波即足够了。

这个直流引入  $T_{11}$  基极，使  $T_{11}$  集电极电流有很大的变化，供给  $T_{11}$  用单独一个电源 2，因此流过表头  $M$  有二个不同方向的电流  $I_1$  及  $I_2$ ， $I_2$  是反向固定电流，使指示值反向偏转，当输入负电压增加（PH 值大于 7）时  $I_1$  增加，指示值也随着增加，当输入正电压（PH 值小于 7）时， $I_1$  就减小，指示值向反向转动，这样就能测量正负二个方向的电压。

图五中的  $VR_2$  是范围调节器。它通过改变反馈量的大小，达到各种量程范围的目的。

(4) 温度补偿：由于玻璃电极所测量的被测溶液温度变化时，指示值也有变化，本仪器是用铂电阻温度计来作温度补偿。因为铂电阻比较稳定，当被测溶液温度增加时，温度补偿电极，电阻值  $R_t$  也增加，引起  $VR_2$  上的电压降发生变化，使反馈量也增加，指示值立即减小以达到补偿作用。

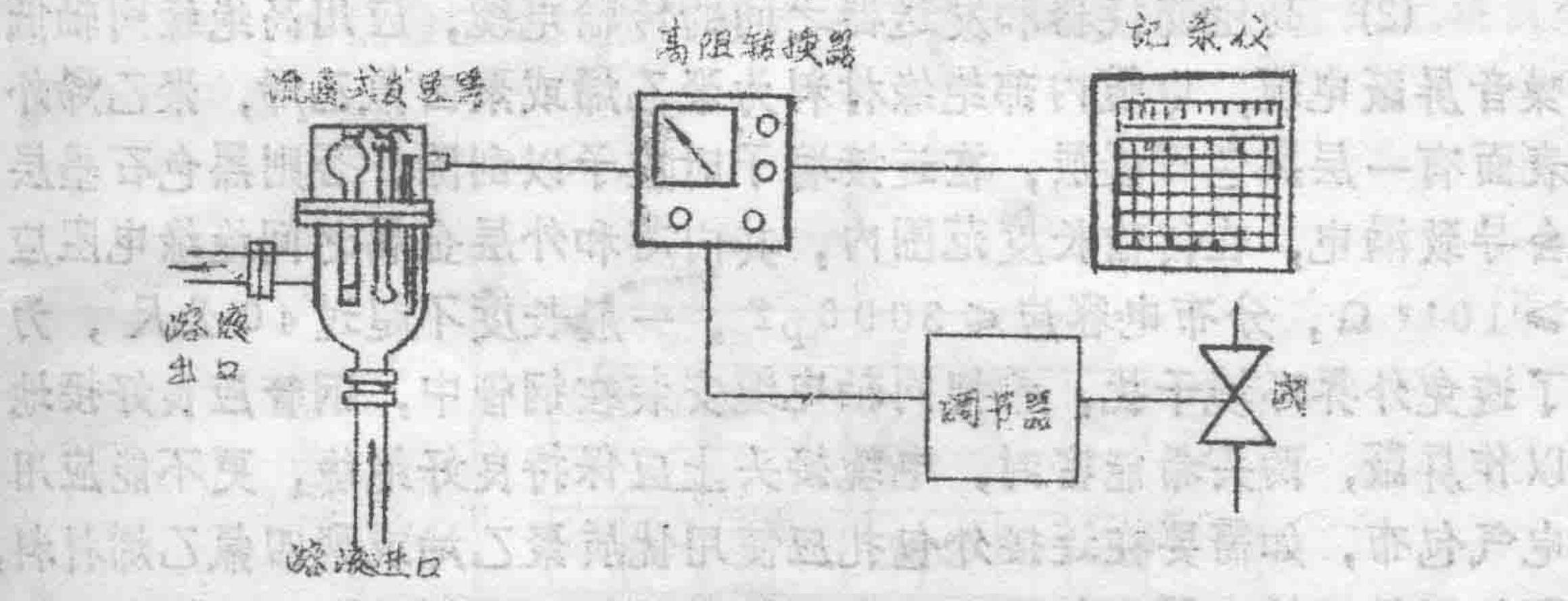
(5) 稳压电源：仪器有二个稳压电源 (15V)，全部采用硅管。因此环境温度影响小， $T_6$ 、 $T_7$  组成组合式调整电路，电路图中  $T_6$  为取样放大管，电压稳定性在 0.1%，交流纹波不大于 0.1mV。



[图五] 整流和电源放大电路

#### 四、 使用和安装

##### 1. PH G -21B型高阻变换器和酸度发送器及记录仪连接方法：



[图六] 组合仪表连接图

(1) 发送器：配套酸度发送器可以按需要选用沉入式或流通式等类型。酸度发送器内玻璃电极必须按使用要求选用，如温度范围、零电位PH值等。安装时玻璃电极敏感薄膜必须小心安装，不使碰破。甘汞电极内饱和氯化钾即将流完之必须添加，甘汞电极内电极，由氯化亚汞( $Hg_2Cl_2$ )和汞合成，它必须与氯化钾溶液接触，不允许有气泡存在。

温度补偿器在 $0^{\circ}C$ 时， $R_o=4.6\Omega$ ，在 $20^{\circ}C$ 时 $R_t=20=49.64\Omega$ 。

(2) 高阻变换器：高阻变换器可以安装在配电盘上，仪表两边可用专用夹夹住，用螺丝顶紧。

仪器输出电流满度为 $10mA$ ，可以外接指示表或 $10mA$ 控制单元等设备，但设备最大负荷电阻单量程仪表不超过 $1200\Omega$ 。双量程仪表不超过 $500\Omega$ 。另外仪器可以外接 $10mV$ 记录仪进行自动记录。在联接时应注意“+”、“-”极性。如联接其它非规定毫伏的记录仪，可以把仪器抽出调换记录仪标准电阻，串接 $10\Omega$ 即可接 $100mV$ 记录

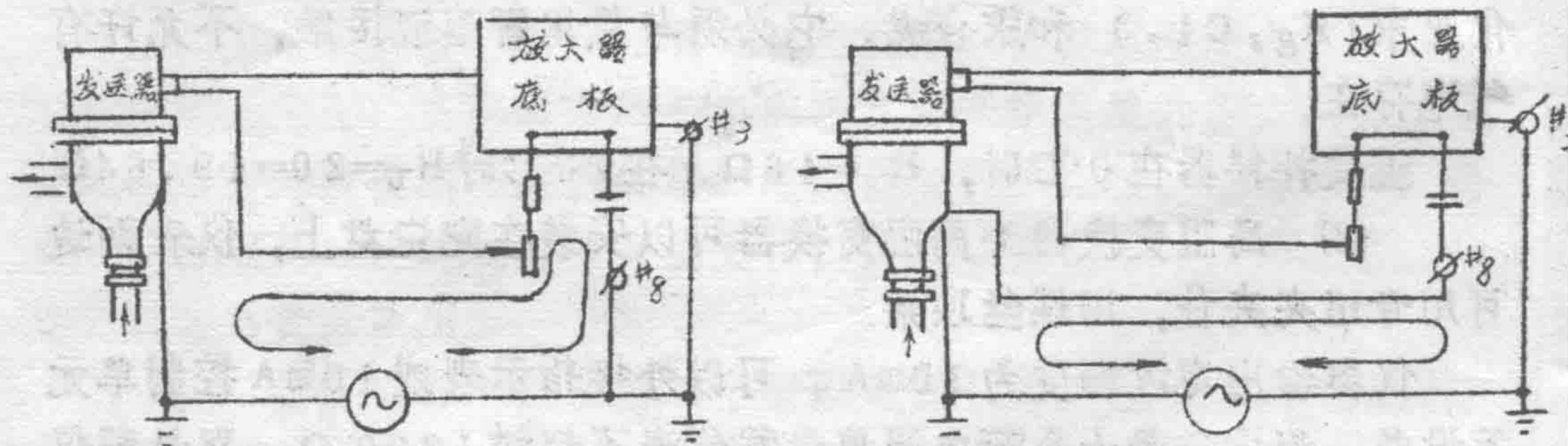
仪，串接  $4.5\Omega$  电阻可接  $45mV$  记录仪。

## 2. 安装说明：

(1) 仪器希望安装在发送器附近，以避免由于传输电缆过长的影响，致使仪器输入阻抗减低。

(2) 高阻变换器和发送器之间的传输电缆，应用高绝缘同轴低噪音屏蔽电缆，电缆内部绝缘材料为聚乙烯或聚四氟乙烯，聚乙烯外表面有一层黑色石墨层，在连接端子时应予以刮除，否则黑色石墨层会导致漏电，在传输长度范围内，其内芯和外层金属之间绝缘电阻应  $\geq 10^{12}\Omega$ ，分布电容应  $< 3000 pF$ ，一般长度不超过 40 公尺，为了避免外界环境干扰，希把同轴电缆安装在钢管中，钢管应良好接地以作屏蔽，两头希望能密封，电缆接头上应保持良好绝缘，更不能应用电气包布，如需要在外包扎应使用优质聚乙烯或聚四氟乙烯材料，即使聚氯乙烯也不能使用。电缆应使用整根，中间无接头以防止绝缘不良。

(3) 地线连接：合理的良好的接地是保证仪器正常工作的重要条件之一，希望安装时予以重视。放大器的特殊接地线 (#8 接线头) 应当用外包绝缘层的导线(如 #18 皮线)直接接到发送器外壳或最近的管道上，连线不可借作别用，下面说明仪器正确和不正确的接地。(见图七)

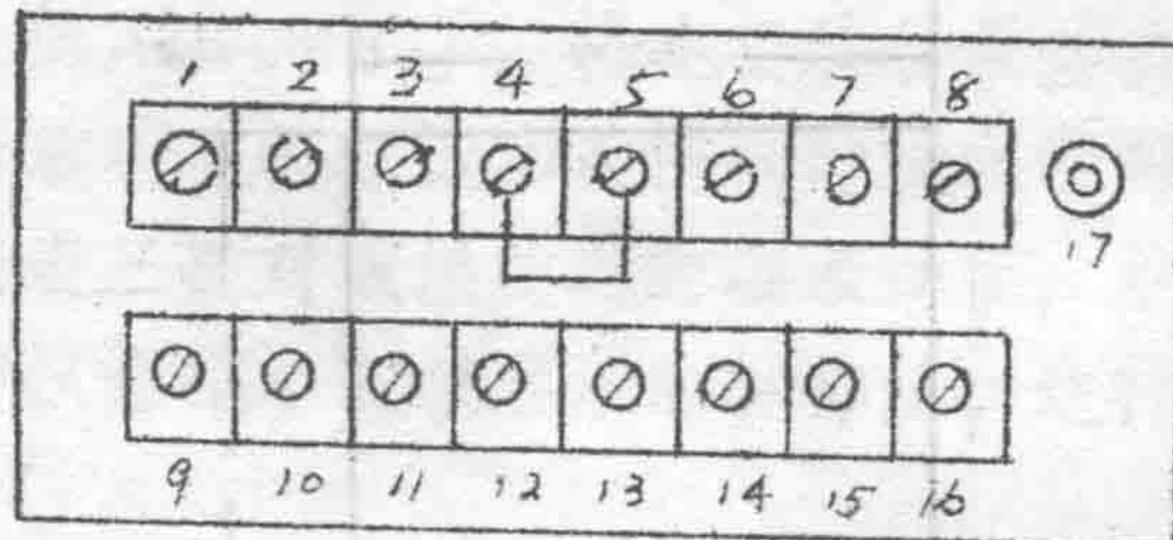


(a) 错误，甘汞电极回路有干扰电流 (b) 正确，甘汞电极回路无干扰电流

[图七] 正确的与错误的接地示意图

(5) 高阻转换器如与无温度补偿电极的发送器(如PH GF-11型)配套使用时，则必须在图八连接图的#11、#13接头上加接 $49.64\Omega$ 固定电阻(相当于 $20^{\circ}\text{C}$ 时温度补偿电极电阻值)。如与有温度补偿电极的发送器配套，则应拆去此电阻。

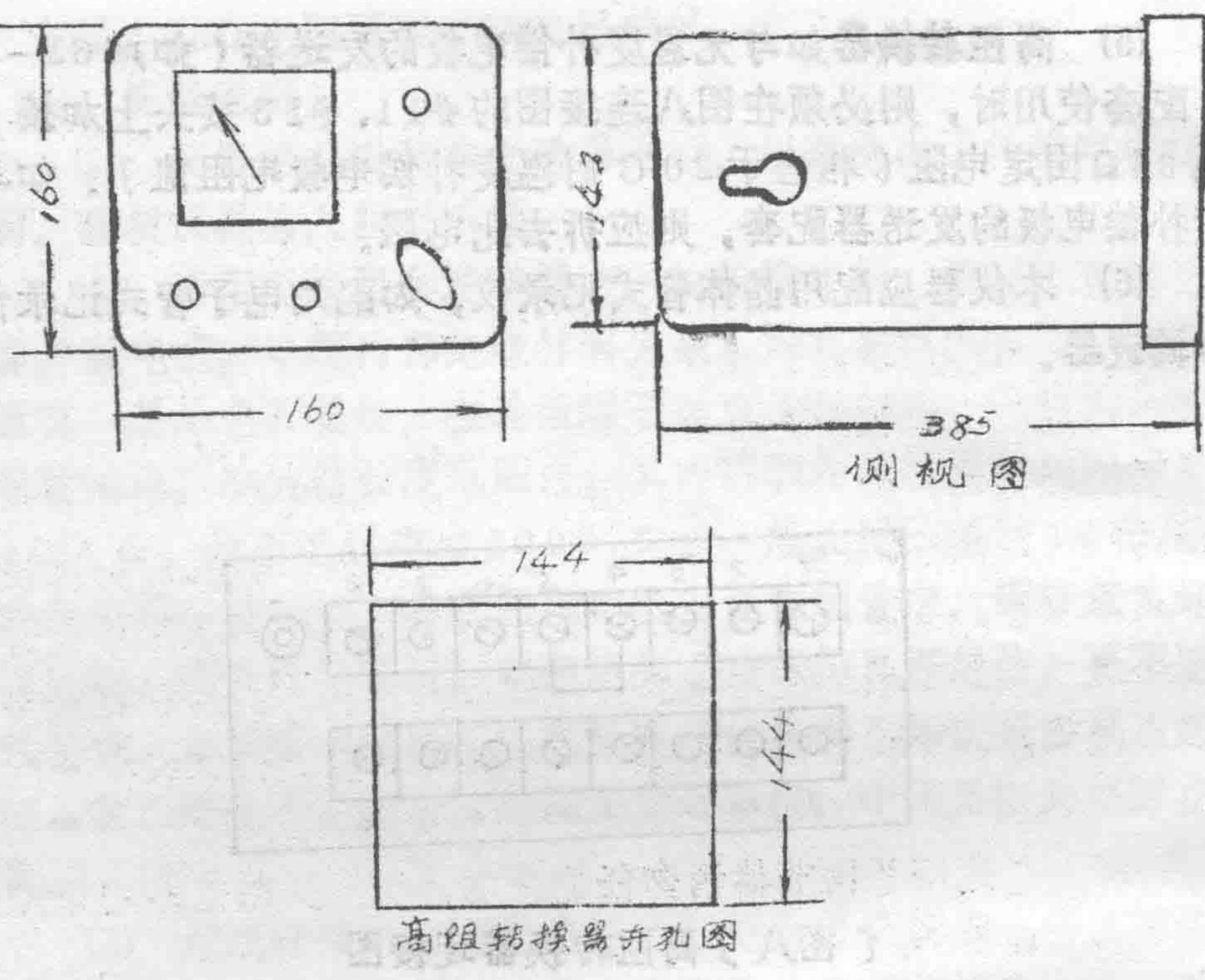
(6) 本仪器应配用晶体管式记录仪，如配用电子管式记录仪则需加滤波器。



[图八]高阻转换器连接图

注：外接表时需将连线短路线拆去。

- 1—接交流电 $220\text{V}$ ；
- 2—接交流电 $220\text{V}$ ；
- 3—接地；
- 4—外接 $10\text{mA}$ 指示表或调节器“+”；
- 5—外接 $10\text{mA}$ 指示表或调节器“-”；
- 6—接 $10\text{mV}$ 记录仪“+”；
- 7—接 $10\text{mV}$ 记录仪“-”；
- 8—特殊接地接发送器外壳；
- 11—接温度补偿电极；
- 13—接温度补偿电极；
- 16—接甘汞电极；
- 17—接玻璃电极；



高阻转换器开孔图

[图九] 高阻转换器安装开孔图

## 五、 调整和运行

仪器安装完毕即可进行调整，调整是指调整定位调节，一般使用情况对仪器作定期定位调节（一般二个星期左右，按具体情况而定），若调换电极则必须重新调节。定位方法有二种：一种是在运行时用实验室PH计校对，另一种用缓冲溶液校对，其方法如下：

### 1. 用实验室酸度计校对：

将仪器和发送器安装好，甘汞电极充满饱和氯化钾溶液，检查玻璃电极和甘汞电极至盐桥部份无气泡存在，然后将被测溶液流入发送器，流量一般调节在不大于5立升／分。用PHS-29A型手携式酸度计复合玻璃电极直接在发送器出口处测量溶液的PH值，如用沉入式酸

度发送器，则可以用PHS-29A型酸度计电极头部直接浸入被测溶液内，记下PHS-29A型酸度计指示PH值，然后调节本仪器定位调节器使指示该PH值（一般相差在0.5 PH以内，可以调节），如相差太大，应检查仪器外连接线是否有错。如没有PHS-29A型酸度计，则可用试杯取样后在其它实验室酸度计上测量，以校准定位调节器，这样仪器就调准了，可以连续运行。

## 2. 用缓冲溶液校对：

将电极发送器下部壳体拆下，用一只500m $\ell$ 或1000m $\ell$ 试杯内放已知的缓冲溶液（例PH 6.88），将电极和甘汞盐桥温度补偿浸入缓冲溶液内，（只需玻璃电极球泡和盐桥同时浸入即可）用温度计测量溶液的温度，再按表三查对该温度时的溶液PH值，然后调整仪器“定位”调节器，使仪器指示在该溶液的标称值。这样仪器即可测量运行了。

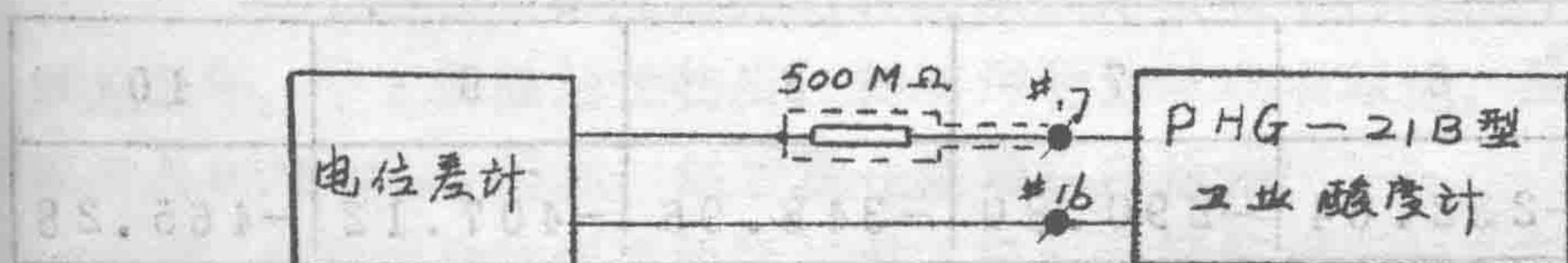
注：“范围”调节器请勿任意旋动，否则必须重新用电位差计校准。

## 六、仪器准确度检查

当仪器在运行过程中发现读数有问题或用实验室酸度计核对下，确实发现读数不符合时，可以对仪器分别进行检查，检查方法如下：

### 1. 高阻转换器的准确度检查：

高阻转换器在出厂时已调整好了，如需变动测量范围，或检查准确度，可以用一般电位差计（精度不低于0.05级，电压范围不小于1V）。按图十进行连接。



[图十] 高阻变换器检查连接图

由于仪器选用测量范围不同，因此必须按表一送入毫伏数，按每一PH级差进行检查。图十中采用 $500\text{M}\Omega$ 高阻，以模拟玻璃电极和甘汞电极的实际情况，但是高阻需严格屏蔽，或将高阻直接接在仪器#17端子上利用外壳屏蔽。如没有高阻器则可以直接用电位差计连接，同样也可以检查准确度，但需保证#17端子绝缘良好。

范围： $\text{pH } 7 \sim 0$  和  $\text{pH } 7 \sim 14$  ( $20^\circ\text{C}$ )

表一

指示 PH 值	0	1	2	3
电位差计(mV)值	407.12	348.96	290.80	232.64
指示 PH 值	7	8	9	10
电位差计(mV)值	0	-58.16	-116.32	-174.48
	4	5	6	7
	174.48	116.32	58.16	0
	11	12	13	14
	-232.64	-290.80	-348.96	-407.12

范围： $\text{pH } 2 \sim 10$  ( $20^\circ\text{C}$ )

表一

指示 PH 值	2	3	4	5
电位差计(mV)值	0	-58.16	-116.32	-174.48
	6	7	8	9
	-232.64	-290.80	-348.96	-407.12
	10			
				-465.28

注：表中“+”值表示玻璃电极端子接“+”，甘汞电极端“-”，表中“-”值表示玻璃电极接“-”，甘汞电极接“+”。

按电位差计校验时，仪器自动温度补偿线连接线绕电阻或电阻箱，如 $20^{\circ}\text{C}$ 应连接 $49.64\Omega$ 电阻值，其它温度按下表二。

表二

被测溶液 温度 ( $^{\circ}\text{C}$ )	10	20	30	40	50	60
电阻值 ( $\Omega$ )	47.82	49.64	51.45	53.26	55.06	56.86
$\text{mV}/\Delta \text{pH}$	56.18	58.16	60.15	62.13	64.11	66.11

例：仪器测量范围 $\text{pH} 7\sim 0$ ，调节方法：

电位差计输入“0”电压，调节仪器“定位”使指示在 $\text{pH}$ “7”。  
电位差计输入 407.12 毫伏，调节“范围”使指示在 $\text{pH}$ “0”。

2 与发送器配套可以用实验室酸度计或缓冲溶液检查准确度，方法用本说明书第五节 1、2 可以在不同 $\text{pH}$ 值的被测流动液用实验室酸度计检查，或用不同的 $\text{pH}$ 值缓冲溶液进行检查。

## 七、维护与检修

仪器必须很好的维护，以保持能长期工作。由于高阻转换器是用全晶体管参量振荡放大器电路，没有机械调制元件，一般能长期使用。维护量小，但是仪器是高阻抗输入，不同于一般仪表，因此还须注意维护。

1. 在安装和拆卸发送器时，必须注意玻璃电极球泡不宜碰撞，以免损坏，不宜接触油性物质。如有污物沾着玻璃球泡，应定期冲洗，或浸入 $0.1\text{ NHC1}$ 清洗，然后浸在蒸馏水内活化。

2 必须保持玻璃电极接线柱、引线连接部份，#17 接头等。勿使油腻沾污，勿用汗手摸，勿使受潮，以免引起测量误差。即使在拆装电极时，也须特别注意。