

859 Tiamo 温度滴定系统



tiamo™
titration and more

s w i s s m a d e 
瑞 士 制 造

温度滴定——电位滴定的理想补充

离子&电化学分析智库™

 **Metrohm**
瑞士万通中国

什么是温度滴定?

02

滴定法和分析化学中最古老，最经典，使用范围最广的方法。直到现在很长时间内，大部分滴定应用使用的是电位指示电极的方法。因此，很多国际或国家标准都采用了电位滴定的方法。

然而，对于有些测定无法寻找到合适的电位指示电极。或许是没有响应的电极，或者是样本基质对测定使用的电位电极有干扰，甚至无法使用。

我们需要知道，电化学电位的变化只是化学反应的一部分表现形式，而反应焓变则是更能体现化学反应的参数。

所有的化学反应都伴随有焓的变化 (ΔH)。如下方程所示，

$$\Delta H = \Delta G + T\Delta S,$$

其中

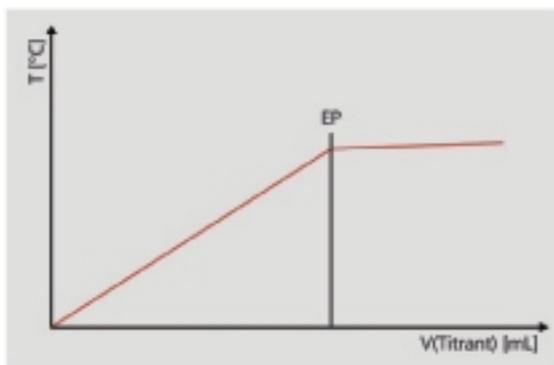
ΔG = 自由能变化量

T = 温度

ΔS = 熵的变化量

只要有化学反应，样品溶液就会产生温度的上升（放热反应）或者下降（吸热反应）。对于一个简单的化学反应，温度上升或下降的多少和反应生成产物的量有直接的关系。

滴定剂以恒定速率加到被滴定物中，当被滴定物未完全反应时，温度变化率实质上是恒定的；当被滴定物全部反应之后，温度变化率发生变化。曲线上的拐点或弯曲可视为滴定终点。



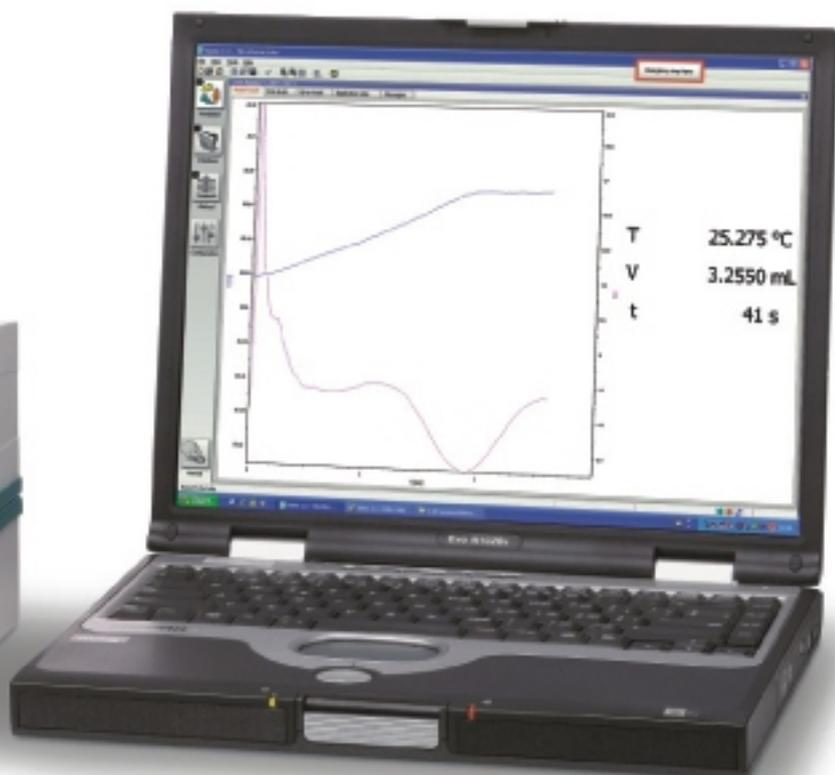
Schematic of a thermometric titration curve.



温度滴定的优势

- 方法经过验证
- **tiamo**[™] 滴定软件界面友好，简单易学，通过直接调用内置的温度滴定方法，即可轻松开始实验
- 为无法使用电位滴定测量的困难样品提出解决方案
- 测定速度快
- 无需电极校正
- 电极免维护
- 适合于日常分析的，稳定的实验方法
- 适合于基质复杂的样品
- 一支电极适合所有滴定类型
- 没有电极感应膜或隔膜的问题

03



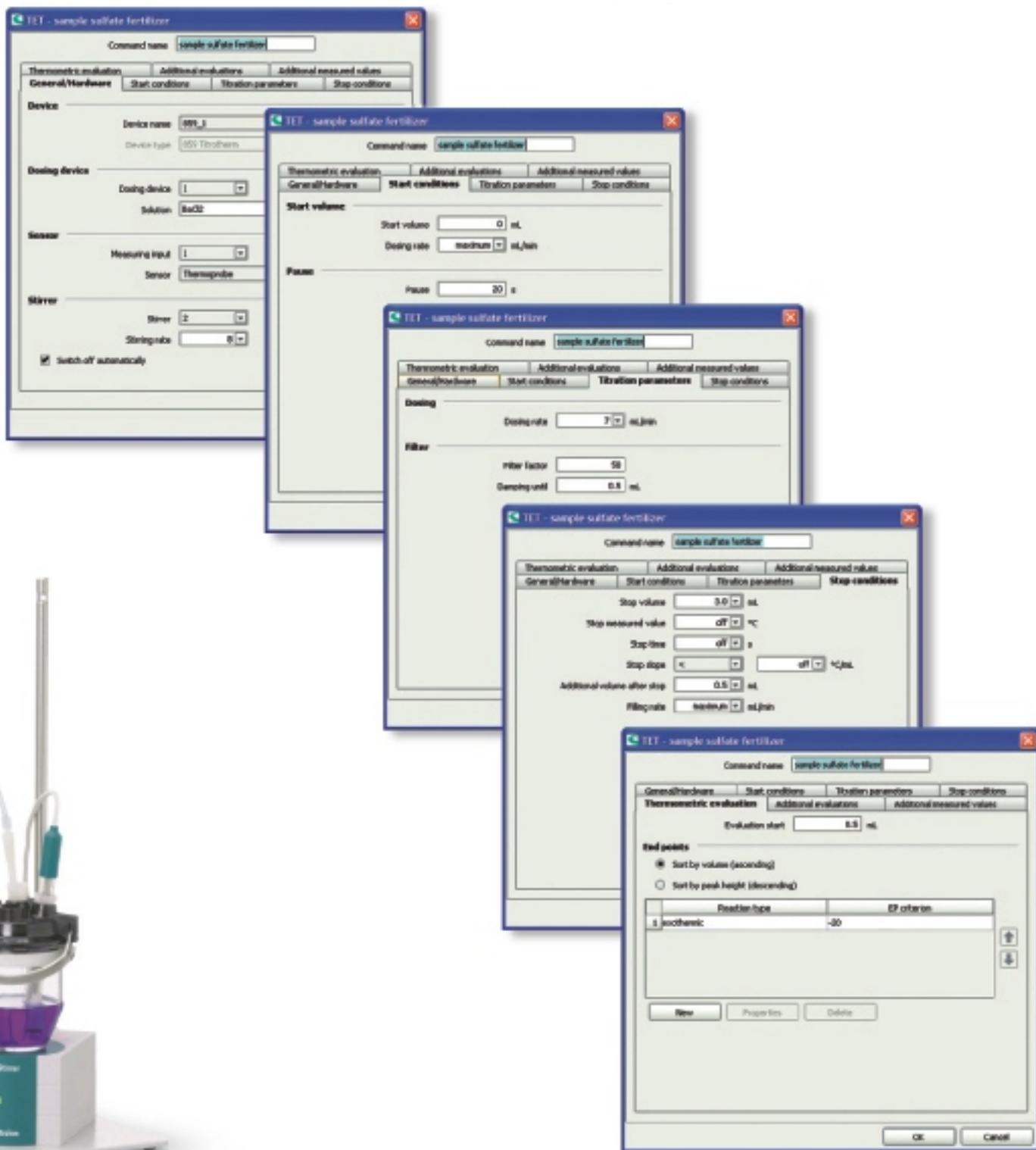
tiamo[™]
titration and more

tiamo™ 一目了然，一切尽都在掌握之中

功能强大的tiamo™软件人性化界面设计，易于操作。对于特殊的样品需求，可方便快速地修改滴定参数，得到相应有效的实验方法，迅速得到实验结果。

终点是通过滴定曲线进行一阶及二阶导数的数学计算而得到。通过对参数的优化，可显著提高结果的平行度。滴定数据可自动生成结果报告或者手动生成，还可根据需要修改报告模板内容及版面。

05



额外的收获自动样品处理器

样品量越来越大，样品前处理步骤耗费时间，或者不想人工夜间进行操作，这些都是选择样品处理器的理由。

859 Tiamo 温度滴定系统可以选配智能的样品处理器。814 USB 样品处理器和 815 USB 机器人样品处理器都可以和 859 Tiamo 温度滴定系统连用，低投入即可实现整套系统高度的自动化。

神奇的是：您只需把样品处理器通过USB接口连接到温度滴定仪上，即可进入全自动测定的世界。



温度探头—— 快速，准确，稳定

温度探头，是基于半导体技术的温度传感器。响应时间仅需0.3 s，分辨率为 10^{-5} K。温度探头是温度滴定的理想传感器，因为它可以快速准确地反映温度的任何变化。传感器外壳材料采用聚丙烯（PP）和环氧树脂，耐多种有机溶剂和腐蚀性液体。



07

Dosino 多思技术—— 精准、简单的加液技术

瑞士万通的Dosino多思技术诠释了一种新的液体加液技术。Dosino 多思加液单元配合加液驱动器，采用瓶顶式设计，固定在试剂瓶上方。保证加液精度的同时，减小了设备的占用空间。仪器主机加上2个加液单元占用面积不大于A5纸张的面积。





温度滴定应用领域

温度滴定应用领域广泛，是电位滴定技术的理想补充。原理上，它适用于所有伴有样品溶液温度变化明显的化学反应。

温度滴定特别适合以下应用：

- 无法选择到合适的电位电极
- 无法选择到合适的参比电极
- 样品干扰电位电极或腐蚀电位电极
- 电位滴定无法选择到合适的滴定溶剂

温度滴定典型应用

被分析物	样品	滴定剂
钠离子	盐, 加工溶液, 食品	Al (NO ₃) ₃ / KNO ₃ 溶液
FFA(游离脂肪酸)	食用油, 食用油脂	KOH的异丙醇溶液
TAN (总酸值)	矿物油, 食用油, 生物柴油	KOH 的异丙醇溶液
苛性碱, 铝含量, 碳碱	拜耳溶液 (氧化铝生产)	HCl, KNaC ₄ H ₄ O ₆ · 4H ₂ O, KF
混酸 (HF, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ ...)	电镀液 (含 HF 酸)	NaOH 溶液

其它应用可登陆网站查询 www.titrotherm.com

应用举例 1:

食品中钠离子含量的测定，以番茄酱为例

常用的直接测定钠离子的分析方法有原子吸收光谱 (AAS) 和电感耦合等离子体质谱 (ICP-MS)，但这些大型设备不仅仪器投资额较高，而且后期实验消耗成本高，样品前处理复杂耗时。所以很多钠离子含量的测定都采用间接测定，就是通过测定氯离子含量来代替钠离子含量。然而，这种间接测定的结果无法保证钠离子含量的准确性，因为食品中钠离子除了以氯化钠形式存在外，还有可能是苯甲酸钠或谷氨酸钠（味精）。大量的氯离子也有可能是以氯化钾的形式存在。所以氯离子和钠离子含量比为1:1的假设是不正确的。

这个实验应用描述了温度滴定如何直接测定钠离子，并且实现低成本消耗，快速测定。均质好的样品



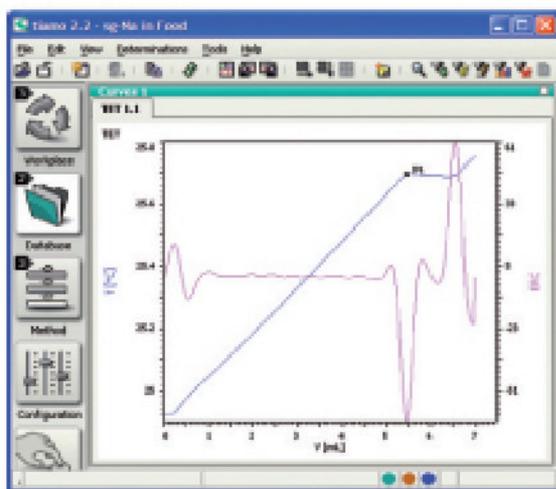
试剂:

滴定剂: 0.5 mol/L $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 和 1.1 mol/L KNO_3 混合溶液

络合试剂: 300 g/L NH_4F 稀 F 溶液

实验过程:

取样5-10g 番茄酱（具体质量根据钠离子含量决定），加入5mL 络合试剂（ NH_4F 稀 F 溶液），再加入去离子水35-40mL，搅拌约60s，用滴定剂滴定至终点。



应用举例 2:

混酸的测定：磷酸，硝酸

人造化肥加工过程中需要测定磷酸硝酸混酸的含量，采用酸碱滴定的方法，关键在于磷酸的第三个氢离子能否被定量的滴定出来。在水溶液中使用普通的pH玻璃酸碱电极是无法实现的，因为没有足够明显的电化学信号。

然而，采用温度滴定测定磷酸的第三个氢离子却非常的简单，而且快速。通过几个分离开的终点可以计算得到各种酸的分量。

试剂:

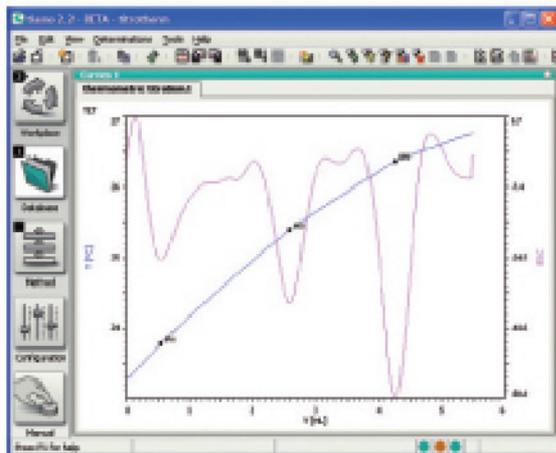
滴定剂: $c(\text{NaOH}) = 2 \text{ mol/L}$

溶剂/平衡溶液: 180 g/L NaCl 溶液（水解氟硅酸）

滴定速率: 5 mL/min

实验过程:

在干净干燥的滴定杯中加入0.7mL（约1g）化肥加工生产线上的混酸溶液，加入30mL 180 g/L NaCl溶液，平衡30 min，使得样品中所含有的氟硅酸全部被水解掉。再使用 $c(\text{NaOH}) = 2 \text{ mol/L}$ 滴定。

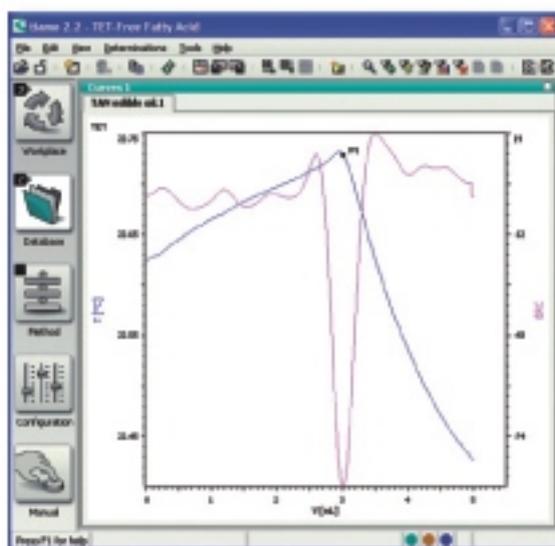




温度催化剂与温度滴定

样品浓度较低时，或者没有足够的反应焓，反应过程中温度的变化不够明显，无法得到稳定的终点的情况下。我们该使用什么方法，才能得到该反应的突越点呢？例如，使用 $c(\text{KOH}) = 0.1 \text{ mol/L}$ 异丙醇溶液测量非常低含量的有机酸。

此种情况下，我们在样品溶液中加入少量的多聚甲醛作为温度催化剂，就可以使得终点突越非常明显。因为达到反应终点时，溶液中出现过量的氢氧根，碱催化多聚甲醛的水解反应，使得温度急剧下降，得到明显的终点。



温度催化剂与温度滴定: 达到终点后，过量的氢氧根催化多聚甲醛的水解，得到明显的终点

订货信息

859 Tiamo 温度滴定系统

2.859.1010 两个测量输入孔（其中一个可通过转换线缆连接复合pH 玻璃电极）
MSB 接口用于连接 800 Dosino 多思加液驱动器和搅拌台

配件包含

6.9011.020 温度传感器
2.800.0010 Dosino 多思加液单元
2.802.0010 螺旋搅拌器
2.804.0010 804 搅拌台，不包含支撑杆
6.3032.210 10 mL 加液单元
6.2151.000 USB A mini-DIN 8 pins 连接线缆
6.1414.010 滴定杯盖
6.1415.210 滴定杯 10 - 90 mL
6.2026.010 搅拌台支撑杆及支持板
6.2013.010 固定环
6.2021.020 电极夹
6.6056.221 **tiamo™ 2.3** 安装软件光盘

可选配件

6.9011.040 抗 HF 酸温度传感器
6.1450.210 PFA 滴定杯 10 - 90 mL
6.3032.120 2 mL 加液单元
6.3032.150 5 mL 加液单元
6.3032.220 20 mL 加液单元
6.3032.250 50 mL 加液单元



tiamo™ 2.3 滴定软件电脑系统要求

处理器 Pentium 4; 主频 1 GHz

内存 1 GB (Windows™ 2000 / Windows™ XP)
2 GB (Windows™ Vista)

硬盘 程序占500 MB
数据: 2 GB (约 5000 次测量)

操作系统 Windows™ 2000 SP4
Windows™ XP Professional SP2
Windows™ Vista
Windows™ 7

接口 USB 接口