

图4 最高优值点与ppo不同浓度的关系

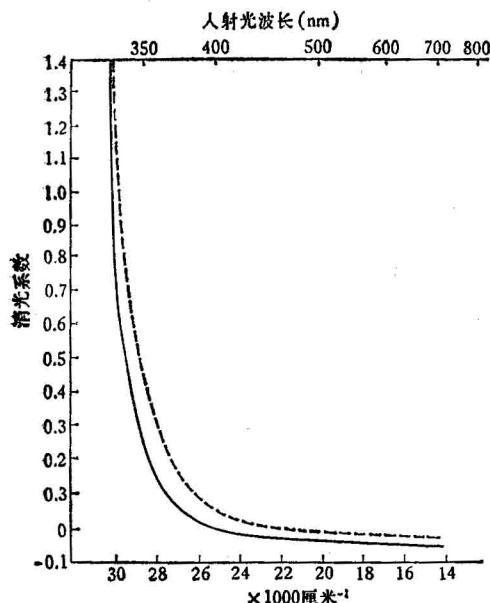


图5 op-115 和 Triton X-100 吸收光谱

——op-115 ——Triton X-100

优值与 ppo 浓度的关系(图 4)。

从图 4 可以看出, 改变闪烁液中 ppo 的含量, 对计数效率略有提高, 但不明显。从经济效果和实验要求综合考虑, 闪烁液中的 ppo 浓度一般用 5 克/升即可。

五、op-115 吸收光谱特性 闪烁剂的基本作用是从溶剂中吸收能量, 发射有特征光谱的光子。因此, 有必要测定 op-115 吸收光谱, 鉴定它对闪烁剂所发出的特征光谱的吸收程度。

我们用由西德进口的紫外分光光度计在相同条件下对 op-115 和 Triton X-100 进行谱形分析, 如图 5 所示, 二者在可见近紫外波段内吸收光谱很相似。

小 结

1. 非离子型表面活性剂 op-115 与 Triton X-100 的性能指标很相似, 可以作为液体闪烁计数的乳化剂。

2. 经我们及有关单位的测定, op-115 闪烁液的本底比 Triton X-100 高, 这是由于化学发光所致, 但随着混合液配置的时间延长会逐渐下降, 24 小时后趋于稳定。在配制 op-115 闪烁液和制样时, 应尽量避免阳光直射或日光灯照射。配好后最好不要马上测量, 经一段时间的暗适应后使用较好。

3. op-115 略带微黄色, 这对提高计数效率和对低水平测量有一定影响。今后应进一步研究有效的脱色工艺。

参 考 文 献

- [1] 孙耀琛、吴金水、张明融、王遗宝: 《上海农业科技》, 1980 年, 第 1 期, 24—26 页。
- [2] Fox, B. W.: *Techniques of Sample Preparation for Liquid Scintillation Counting*, p. 64, 1976.
- [3] Crook, M. A., Johnson, P.: *Liquid Scintillation Counting*, p. 202, 1974.
- [4] P. 贝歇尔著: 《乳状液理论与实践》, 1978 年, 8 月。
- [5] 王云骏、华世豪: 《用于液体闪烁技术的 op-115 的合成研究》, 上海市农药研究所, 1980 年, 6 月。
- [6] 孙耀琛、吴金水、王遗宝: 《非离子型表面活性剂 op-115 性能和指标》, 上海农科院作物所, 1980 年。
- [7] 上海市农科院作物所: 《非离子型表面活性剂 op-115 性能鉴定会资料汇编》, 1980 年, 6 月。

[本文于 1980 年 7 月 9 日收到]

乳过氧化物酶纤维素

徐 懒 丁国英 胡艾芳

(南京医学院)

乳过氧化物酶是蛋白质碘化工作中比较理想的试剂。Morrison 和 Hultquist^[1] 用 CG50-2 型树脂 (Na 型) 从乳汁中吸附过氧化物酶, 再

依次用硫酸铵沉淀, CM-纤维素层析, Sephadex G100 层析等步骤, 获得 A_{412}/A_{280} 比值为 0.9 的乳过氧化物酶。以后, Thorell 和 Johansson^[2]

用 CM-Sephadex 从乳汁中吸附过氧化物酶，再经硫酸铵分步沉淀和等电聚焦电泳纯化，得到 A_{412}/A_{280} 的比值为 0.8—0.9 的酶制品。David 和 Reisfeld^[3] 用 Sepharose 4B 为载体制备了固相乳过氧化物酶，并用于蛋白质的碘化标记。作者参照他们的工作，研制了一个分离乳过氧化物酶和制备其固相酶的方法。兹介绍如下：

1. 乳过氧化物酶的分离 新鲜牛奶 5 公斤，用等量蒸馏水稀释，加入 SE-Sephadex 10 克，用 0.1 NHCl 调整 pH 到 6.5，搅拌 4—5 小时（维持 pH 在 6.5）放置 4℃ 冰箱过夜，吸去上清液，收集底部的 SE-Sephadex 装进层析管中，用 0.01 M pH 6.5 磷酸钠缓冲液充分洗涤到滤出液澄清，再用 1 M NaCl（溶于 0.005 M 磷酸钠缓冲液 pH 7.5）洗脱。此时草绿色的过氧化物酶区带在洗脱液的前缘洗下。将有酶活性的各管溶液混和，依次对蒸馏水及 0.005 M 磷酸钠缓冲液（pH 6.5）透析。此步所有酶溶液的 A_{412}/A_{280} 比值为 0.23—0.58。

将以上透析的粗酶溶液吸附在 SE-Sephadex

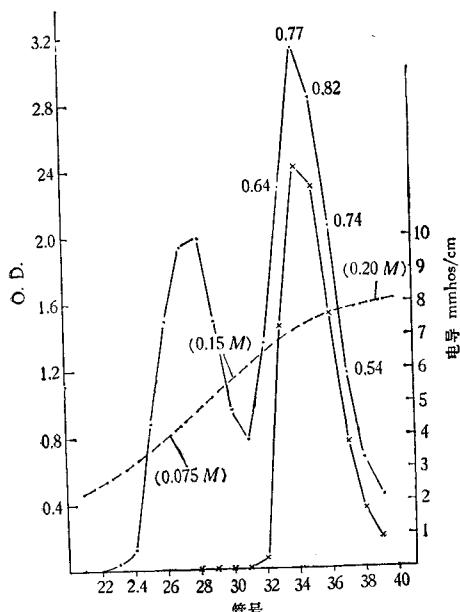


图 1 乳过氧化物酶的 SE-Sephadex 层析图谱
柱体积 140 毫升；样品 160 毫升，用含 0—0.6 M NaCl 的 0.005 M pH 6.5 磷酸缓冲液进行梯度洗脱；蛋白质浓度曲线上的数值指示该份溶液的 A_{412}/A_{280} 比值。
 O. D₂₈₀ ······； O. D₄₁₂ ×—×—×； 电导——

柱上，然后用 NaCl 浓度梯度洗脱，结果见图 1。根据加入样品的纯度，在 0.15 M—0.20 M NaCl 区间洗脱的酶溶液的 A_{412}/A_{280} 比值为 0.52—0.73，最高可达 0.82 以上。

将以上 SE-Sephadex 层析所得的酶溶液混和，对 pH 7.5 的 0.005 M 磷酸钠缓冲液透析平衡后加在 DEAE 纤维素柱上（柱先用同样缓冲液平衡），再用盐浓度梯度洗脱。结果见图 2。所得酶溶液的 A_{412}/A_{280} 的比值为 0.70—0.80，最高可达 0.89。

2. 乳过氧化物酶纤维素 纤维素悬液的制备参照 Гурвич 的方法^[4] 先制备 Cu(OH)₂^[5]。将结晶硫酸铜 13 克溶于 260 毫升水中，在沸水浴中搅拌滴加浓氨水（约 9 毫升）到上清液刚呈蓝色止，吸滤收集沉淀；用少量蒸馏水洗去沉淀中的母液。然后将所得的 Cu(OH)₂ 立即溶于

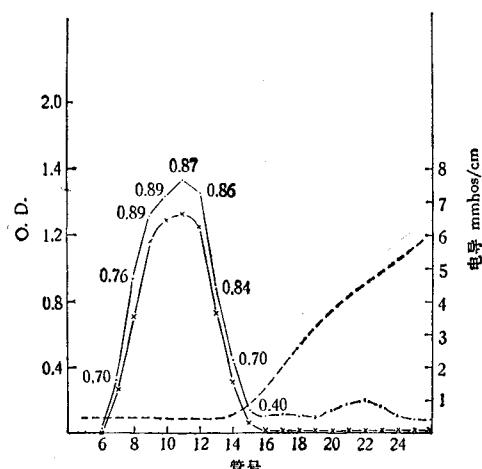


图 2 乳过氧化物酶的 DEAE 纤维素层析图谱

柱体积 100 毫升，样品 43 毫升，用含 0—0.6 M NaCl 的 0.005 M pH 7.5 磷酸缓冲液进行梯度洗脱，蛋白浓度曲线上数值表示该处洗脱液的 A_{412}/A_{280} 比值。O. D₂₈₀ ······， O. D₄₁₂ ×—×—×， 电导——

120—150 毫升浓氨水中，再加入蔗糖 1 克和脱脂棉 3 克。待棉花溶解后，一边搅拌一边小心加入热水到 500 毫升，然后倾入到 4 升温水中，再加 15 升左右的水，放置；任纤维素下沉后吸去上清液。纤维素沉淀用 10% 硫酸中和，使混杂的 Cu(OH)₂ 溶解，离心，水洗，并用 0.1 M EDTA 钠溶液处理，再离心，水洗；将纤维素悬在蒸

表 1 人 IgG 的¹²⁵I 标记(乳过氧化物酶纤维素法)

样 品 号	1	2	3	4
乳过氧化物酶纤维素 1% 悬液	2 滴	2 滴	2 滴	2 滴
IgG 10 微克/10 微升	10 微升	10 微升	10 微升	10 微升
¹²⁵ I-NaI				
0.25 毫居里/10 微升	10 微升	10 微升	10 微升	10 微升
*H ₂ O ₂ , 2 × 10 ⁻⁴ M	10 微升	—	—	—
*H ₂ O ₂ , 2 × 10 ⁻³ M	—	10 微升	10 微升	10 微升
▲分离后标记样品的计数 cpm	1,825,680	2,502,700	5,020,560	7,371,340

* 每次加 10 微升, 中间间隔 10 分钟, 反应总时间 30 分钟。

▲计数是用一般的井型探头测定, 计数的样品量是原样品的 1/10, 现已折算为总计数。

馏水中任其下沉。然后参照 Marsh 等^[6]的方法用 CNBr 活化。将所得的沉积纤维素(约 70 毫升), 与 2 M Na₂CO₃, 140 毫升混合(pH11), 然后在快速搅拌下加入溴化氰 6 克(溶于 6 毫升乙腈, 临用前制备^[7]), 反应混合物立即变成亮黄色; 继续搅拌 5 分钟后, 离心, 吸去上清液。活化的纤维素依次用 0.1 M NaHCO₃, 蒸馏水, pH 7.5 磷酸盐缓冲盐水(0.01 M 磷酸钠缓冲液—0.1 M NaCl)各洗二次后, 悬在缓冲盐水中成 1% 悬液, 加硫酸汞(1:10,000)防霉。存放在 4℃ 冰箱中。

乳过氧化物酶纤维素的制备系参照 David 和 Reisfeld 的条件^[3]。临用前取以上的活化纤维素悬液 2 毫升, 用 pH 7.5 磷酸盐缓冲液洗净, 最后吸去上清液, 遗留纤维素悬液约 0.5 毫升, 加 0.5% 乳过氧化物酶 100 微升, 在冰浴中搅拌约 3 小时, 离心, 将纤维素用 pH 7.5 磷酸盐缓

冲液洗三遍, 然后悬在 5 毫升 pH 8, 0.2 M 乙醇胺缓冲液中, 在冰浴中搅拌 2 小时, 再加 4℃ 放置过夜。用 0.1 M pH 7.5 磷酸盐缓冲液洗涤并悬成 2 毫升, 存放 4℃ 待用。

表 1 是我们用自制的乳过氧化物酶纤维素进行 IgG ¹²⁵I 标记的结果。样品 4 的比强相当于 0.6 毫居里/微克。

参 考 文 献

- [1] Morrison, M. et al.: *J. Biol. Chem.*, 238, 2847, 1963.
- [2] Thore, J. I. et al.: *Biochim. Biophys. Acta*, 251, 363, 1971.
- [3] David, G. S. et al.: *Biochemistry*, 13, 1014, 1974.
- [4] Гурвич, А. Е.: *Биохимия*, 26, 934, 1961.
- [5] Von Ludwig Vanino: *Handbuch der Preparative Chemie*, Bd. 1, S503. 1925.
- [6] Marsh, S. C. et al.: *Anal. Biochem.*, 60, 149, 1974.
- [7] Blatt, A. H. (Ed.) *Organic Synthesis*, Col. Vol. 2, 104, 1955.

[本文于 1980 年 6 月 17 日收到]

年 13 卷 1—4 期的订户)请于 9 月底前, 将订费由银行汇款(集体单位)或邮汇(私人订户)至上海市岳阳路 320 号中国科学院生化所《生物化学与生物物理学报》编辑部, 并写明单位或个人的详细地址。报销收据将夹在增刊第 1 页一并寄上。

本刊 1982 年按双月刊出版, 征订手续仍由邮局办理。

《生物化学与生物物理学报》编辑部

1981 年 3 月 19 日

《生物化学与生物物理学报》

增刊启事

为尽快发表研究成果, 经批准, 自今年下半年起, 本学报由季刊改为双月刊, 故将增加一期(13 卷第 5 期)。增发的一期不由邮局办理, 改由本刊编辑部直接发行, 特此启事增订及收费标准。

增刊一期拟于今年 11 月底出版, 定价人民币 1.00 元。订购者(包括已向邮局办理今年全