

# 由扩展青霉产生碱性脂肪酶的纯化及其特性

施巧琴\* 鹿育晋

(山西省生物研究所,太原)

国外报道了不少由细菌<sup>[1]</sup>、霉菌<sup>[2]</sup>、酵母菌产生的中性脂肪酶及由细菌<sup>[3]</sup>产生的碱性脂肪酶的纯化方法,国内尚未见有关脂肪酶纯化的报道。为了进一步研究和扩大该酶在医药、食品等方面的应用范围,我们对由扩展青霉突变株UN-503产生的碱性脂肪酶进行了纯化及其特性的研究,现报道如下。

## 材料和方法

### (一) 材料

1. 扩展青霉 (*Penicillium expansum*) 突变

\* 现在工作单位:福建师范大学生物系。

株 UN-503 的发酵液<sup>[4]</sup>。

2. Sephadex G-200 (德国产)。
3. DEAE32-纤维素(Whatman 进口分装)。
4. 三羟甲基氨基甲烷 (Tris) (成都化学试剂厂)。

5. 凝胶过滤柱 20 × 4cm (中国科学院上海生物化学研究所制)

## (二) 方法

1. 碱性脂肪酶活性测定：用 NaOH 滴定法<sup>[4]</sup>。做酶对不同底物的水解试验时，为使动物油中的羊油、猪油能充分水解，以油脂 1g、4% PVA 2ml (pH9.2)、甘氨酸缓冲液 6ml (pH9.2)，于 35℃ 水浴预热 15 分钟，加入 1ml 酶液，立即移至 35℃，220rpm 振荡 8 小时，取下加入酒精：丙酮(1:1) 混合液 20ml。再置于 55℃ 水浴 20 分钟，用 0.05NNaOH 滴定。

2. 蛋白质的测定：用 Folin 法，72 型分光光度计测定。

## 结果与讨论

### (一) 碱性脂肪酶的纯化

取 UIV-503 变株发酵液经过滤，用饱和度为 35% 的硫酸铵沉淀、置 5℃ 静止 24 小时，离心弃去上清液，沉淀干燥后的粗酶粉，其活力为 6100u/g。加约 4 倍蒸馏水，于低温自来水透析一天，继续用 0.01M pH9.2 tris 缓冲液透析一天，离心后，上清液用逆透析法浓缩。

将浓缩的酶液加入到事先用 0.01M tris 缓冲液平衡了的 DEAE 纤维素柱内，吸附脂肪酶，用同一浓度缓冲液洗柱。然后用 tris 缓冲液配成 0.1—0.5M NaCl 的梯度溶液，由低到高缓慢加入，流速 50ml/h，使吸着的脂肪酶洗脱下来。收集并测定活性区。经测定，用 0.2M NaCl 溶液则可全部洗脱下来。活性区溶液用聚乙二醇逆透析法浓缩(图 1)。

SephadexG-200 过滤：用 0.01M tris pH9.2 缓冲液平衡，将以上浓缩液加入到柱中，并用同一浓度缓冲液冲洗、流速 20ml/h 收集活性区、再用 tris 缓冲液在低温下进行透析 24 小时，浓

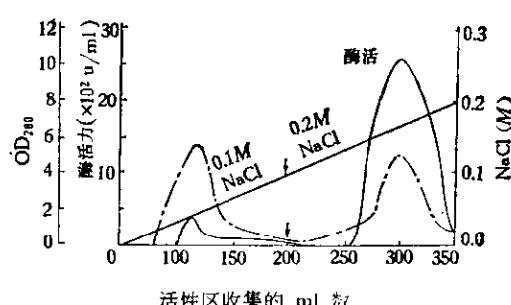


图 1 DEAE 32-纤维素柱洗脱

缩干燥(图 2)，得到白色粉末。经纯化后酶的

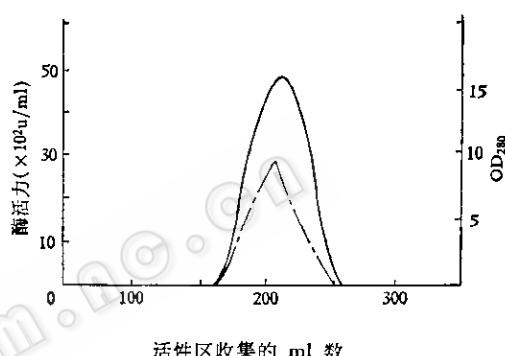


图 2 经浓缩干燥、纯化后的酶的比活力

比活力是 2184u/OD<sub>280</sub>，回收率为 22.8%，纯化倍数达 168 倍。

### (二) 碱性脂肪酶的酶学特性

1. 酶作用最适温度：在 25—55℃ 的不同温度下测定同一酶液的活性。结果表明，该酶在 33℃ 时酶活力最高。

2. 酶的热稳定性：取稀释后的酶液于不同温度下处理，每隔 20 分钟取样，于冷水浴中迅速

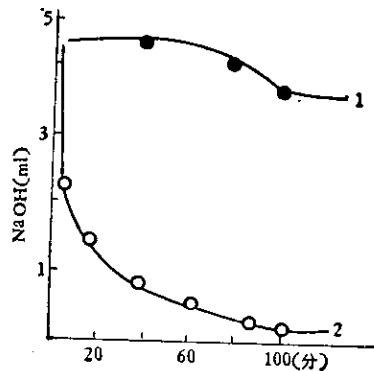


图 3 酶的热稳定性

1. 35℃, 2.40℃

冷却，测定残余酶活力。由图 3 所示，该酶在 35℃60 分钟保持稳定。100 分钟基本稳定。40 分钟严重失活。

3. 酶作用最适 pH：用如下各种不同缓冲液代替滴定法中 0.05M 甘氨酸缓冲液。橄榄油乳化液也用相应的缓冲液配制。pH5 缓冲液用 0.1M 柠檬酸和 0.2M Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>；pH6—8 用 0.05M KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> 和 0.05M NaOH；pH9—12 用 0.05M 甘氨酸缓冲液配制。实验结果表明，该酶最适作用 pH 为 9.3。

4. 酶对不同 pH 的稳定性：取酶液 2ml 加

等量的各种不同 pH 缓冲液，置 5℃ 冰箱 24 小时，用 0.1M pH9.4 甘氨酸缓冲液测定酶活力，结果此酶在 pH7.0—9.5 之间最稳定。

5. 酶作用时间：在温度为 35℃、pH9.4 的甘氨酸缓冲液中，测定不同作用时间的样品。实验表明此酶作用 15 分钟后，随时间增加反应速度逐渐减缓。

6. 酶对不同底物的水解作用：取各种不同底物分别加入到 250ml 三角瓶内，按上述的方法测定。结果如表 1 所示，该酶对各种底物的水解作用不同，其中植物油中对玉米油水解作

表 1 酶对各种底物的水解作用

底物种类	橄榄油	蓖麻油	大豆油	猪油	羊油	吐温 80	甘油三丁酸脂	玉米油
酶活性 (NaOH ml)	29.2	37.8	37.0	32.8	27.6	22.2	26.4	45.4

用最强，动物油中以猪油较好。

7. 酶的抑制剂：将酶液与各种抑制剂混合，使测试液中抑制剂的最后浓度为  $1 \times 10^{-3} M$ ，按

表 2 金属离子对酶活力的影响

金属盐	金属离子浓度 (M)	酶活力 (NaOH ml)
CaCl <sub>2</sub>	$1 \times 10^{-2}$	10.65
	$4 \times 10^{-3}$	13.50
FeSO <sub>4</sub>	$1 \times 10^{-3}$	10.90
FeCl <sub>3</sub>	$1 \times 10^{-3}$	10.25
CuSO <sub>4</sub>	$1 \times 10^{-3}$	9.90
K <sub>2</sub> CrO <sub>7</sub>	$1 \times 10^{-3}$	10.00
Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	$1 \times 10^{-3}$	9.80
ZnSO <sub>4</sub>	$1 \times 10^{-3}$	9.70
CK	0	10.50

上述 NaOH 滴定法进行测定。结果除甲苯以外的过氧化氢、高锰酸钾、8-羟基奎宁、谷胱甘肽、碘等均对该酶有抑制作用。

8. 金属离子对酶活力的影响：将酶液与各种金属离子混合，使测试液中金属离子最后浓度为  $1 \times 10^{-3} M$ ，设不加金属离子的为对照，按上述 NaOH 滴定法进行测定。如表 2 所示，Ca<sup>2+</sup> 对该酶有激活作用，Fe<sup>3+</sup>、Fe<sup>2+</sup> 作用不明显 Cu<sup>2+</sup>、Al<sup>3+</sup>、Zn<sup>2+</sup> 等对该酶有抑制作用。

## 参 考 文 献

- [1] Sugiura, M. et al.: *Agr. Biol. Chem.*, 38(5): 947, 1974.
- [2] Yoshio Tsujisaka et al.: *Agr. Biol. Chem.*, 37(6): 1457, 1973.
- [3] 国生纯孝等, 公开特许公报, 特开昭 53-19093 1978。
- [4] 施巧琴: 微生物学通报, 8(3): 108—110, 1981。