

*Aspergillus oryzae*에 의한 β -Mannanase 생산배지의 최적화

†오 덕 근 · 김 종 화 · 이 태 규
우석대학교 식품공학과

Optimization of Medium for β -Mannanase Production by *Aspergillus oryzae*

Deok-Kun Oh[†], Jong-Hwa Kim, and Tae-Kyoo Lee

Department of Food Science and Technology, Woosuk University, Cheonju 565-800, Korea

ABSTRACT

Medium optimization for β -mannanase production by *Aspergillus oryzae* ATCC 2114 was performed. Effect of carbon source (locust bean gum) concentration on β -mannanase production was investigated. Above 20 g/L locust bean gum, a lag time for β -mannanase production was appeared because high concentration of locust bean gum caused high viscosity which made the mixing of medium poor. As the locust bean gum concentration in the medium increased, β -mannanase activity and cell growth increased proportionally. Effect of various nitrogen sources on β -mannanase production was also studied. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ and malt extract were the most effective for β -mannanase production among the inorganic nitrogenous compounds and organic nitrogen nutrients. Inorganic compounds such as KH_2PO_4 , NaCl , Na_2CO_3 and MgSO_4 on β -mannanase production were optimized for β -mannanase production. Locust bean gum of 10 g/L, malt extract of 3 g/L, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ of 2 g/L, KH_2PO_4 of 10 g/L were selected as the optimal medium. Culture in a fermentor by using the optimal medium was carried out. Lag time of β -mannanase production was shorter due to the better mixing of the fermentor. The maximum β -mannanase activity of 9.7 unit/mL and specific β -mannanase activity of 1.9 unit/mg-cell could be obtained at 27 hours and the productivity of β -mannanase was 0.36 unit/mL·h.

서 론

β -Mannan은 mannopyranose의 기본 단위가 β -1,4 결합으로 이루어진 다당류로 mannose의 기본 구조 외에 glucose 잔기가 포함되어 있는 glucomannan과 galactose와 acetyl기가 포함되어 있는 galactomannan 및 이것에 glucose 잔기가 추가되어 galactoglucomannan으로 존재한다(1). β -Man-

nan의 효소적 분해는 mannose 기본골격을 공격하여 반응 후 작은 oligomannoside 잔기가 생성되는 β -D-mannanase(β -D-mannan mannohydrolase; EC 3.2.1.78)와 mannose 형태로 완전 분해하는 β -D-mannosidase(β -D-mannoside mannohydrolase; EC 3.2.1.25)에 의하여 수행된다(2).

β -Mannanase는 세균, 곰팡이와 고등식물 등에서 넓게 분포되어 있고 특히, *Bacillus* sp.(2, 3), *Bacillus stearothermophilus*(4), *Bacillus subtilis*(5), *Pseudomonas* sp.(6), *Trichoderma harzianum*(7),

† Corresponding Author

Table 1. Proposed media for the β -mannanase production of *Aspergillus oryzae*.

Component(g/L)	Medium 1	Medium 2	Medium 3	Medium 4
Locust bean gum	10	10	10	10
Peptone	10	5	10	—
Yeast extract	—	—	2	5
(NH ₄) ₂ SO ₄	—	2	—	2
NH ₄ Cl	—	—	3	—
K ₂ HPO ₄	2	—	—	—
KH ₂ PO ₄	—	10	1	5
MgSO ₄ ·7H ₂ O	0.2	—	0.2	0.2

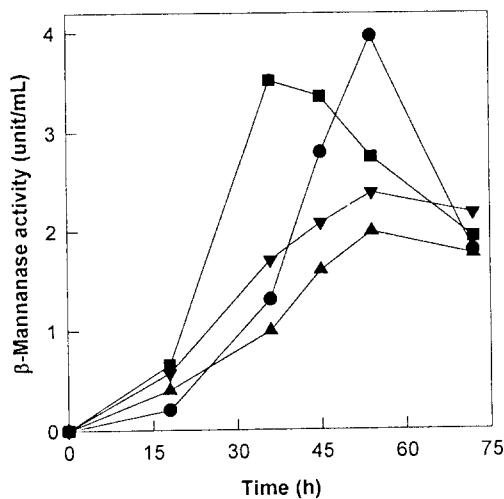


Fig. 1. β -Mannanase production of *Aspergillus oryzae* by using the proposed media. medium 1 (●), medium 2 (■), medium 3 (▲), and medium 4 (▼).

다 낮지만 최대역가가 36시간에서 나타나 생산성은 0.09 unit/mL·h로 배지 1의 0.07 unit/mL·h 보다 높아 배지 2를 β -mannanase의 생산 최적화를 위한 기본배지로 선정하였다.

탄소원의 농도가 β -mannanase의 생산에 미치는 영향

선정된 배지 2에서 탄소원인 locust bean gum의 농도를 달리하여 발효를 수행하였다(Fig. 2). Locust bean gum의 농도가 20 g/L 이상일 때는 초기의 점도가 높아 혼합이 거의 되지 않아 초기에 β -mannanase의 생산이 지연되는 것으로 나타났다. 그 결과 β -mannanase의 생산성은 locust bean gum의

Table 2. Effect of the concentration of locust bean gum on the parameters of β -mannanase fermentation.

Locust bean gum(g/L)	P _m (unit/mL)	X (g/L)	Y _{PX} (g/g)	Y _{PS} (g/g)	P (unit/mL·h)
5	1.53	2.18	0.70	0.31	0.05
10	3.61	5.56	0.65	0.36	0.10
15	6.20	9.12	0.68	0.42	0.13
20	8.02	12.21	0.66	0.40	0.17
30	10.76	15.21	0.70	0.36	0.20

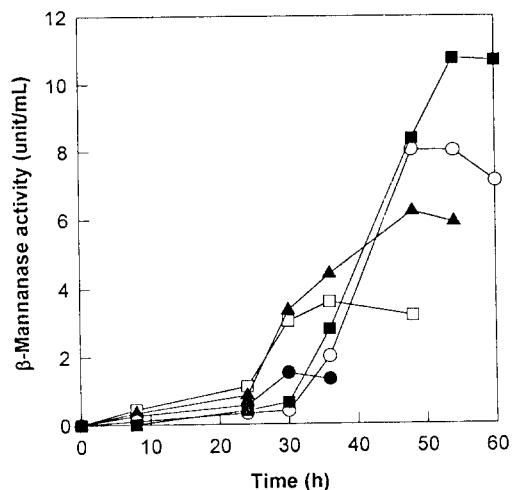


Fig. 2. Effect of the concentration of locust bean gum on the β -mannanase production of *Aspergillus oryzae*. The concentrations of locust bean gum were 5 g/L (●), 10 g/L (□), 15 g/L (▲), 20 g/L (○), and 30 g/L (■).

농도가 증가할수록 증가하였으며 또한 β -mannanase의 역가와 균체농도가 비례적으로 증가하였다 (Table 2). 그러나, 본 균주와 달리 *Bacillus* sp.의 경우 locust bean gum의 농도가 10 g/L 이상에서는 오히려 역가가 감소하였다(3). 단위 균체가 생성하는 β -mannanase의 수율은 locust bean gum의 농도에 상관없이 거의 일정하였으나 단위 기질당 생성된 β -mannanase의 수율은 차이가 나타나 15 g/L의 locust bean gum의 농도에서 최대값을 보여주었다. 이러한 차이는 질소원의 농도가 일정한 상태에서 탄소원의 농도만 증가하여 C/N(탄소원/질소원)비율의 변화로 초래된 결과가 아닌가 생각된다.

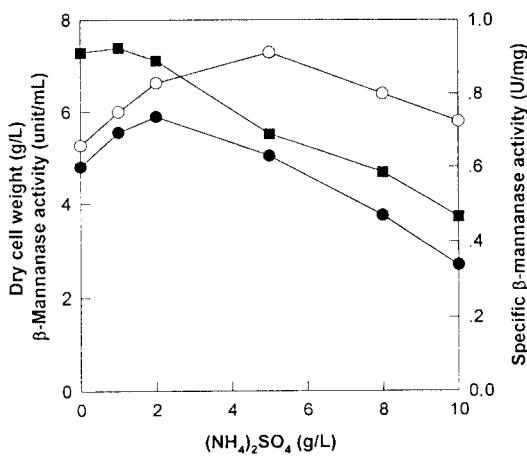


Fig. 4. Effect of ammonium sulfate on β -mannanase activity and cell growth of *Aspergillus oryzae*. Dry cell weight (○), β -mannanase activity (●), and specific β -mannanase activity (■).

식과 β -mannanase의 생산에 미치는 영향을 살펴 보았다(Fig. 4). 균체의 농도는 5 g/L의 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 에서 최대값을 보였고 β -mannanase의 역가는 2 g/L에서 최대값을 보였으며 비 β -mannanase의 역가는 2 g/L 이내에서는 비교적 일정하였지만 그 이상의 농도에서는 급격히 감소하였다. 그러므로 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 의 최적농도는 β -mannanase의 생산량을 기준으로 선정하여 최적농도를 2 g/L로 결정하였다. 유기질소원인 malt extract만 또는 무기질소원인 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 만 첨가하는 것보다 malt extract와 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 를 함께 첨가할 경우 β -mannanase의 역자가 더 높게 나타났다.

무기염이 β -mannanase의 생산에 미치는 영향 Locust bean gum 10 g/L, malt extract 3 g/L, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 2 g/L 및 인산염으로 구성된 발효배지를 사용하여 인산염의 농도가 β -mannanase 역가에 미치는 영향을 살펴 보았다. Fig. 5에서 나타난 것처럼, 균체농도는 KH_2PO_4 의 농도가 7 g/L에서 최대값을 보였다. β -Mannanase의 역가는 KH_2PO_4 의 농도가 10 g/L까지는 급격히 증가하였고 그 이상에서는 큰 차이를 보여주지 않았지만 비 β -mannanase의 역가는 KH_2PO_4 의 농도가 증가할수록 증가하였다. 그러나 최적 KH_2PO_4 의 농도는 β -mannanase의 생산성을 기준으로 하여 10 g/L으로 결정

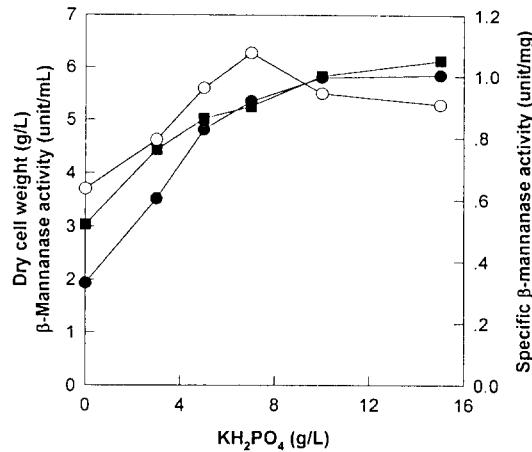


Fig. 5. Effect of potassium diphosphate on β -mannanase activity and cell growth of *Aspergillus oryzae*. Dry cell weight (○), β -mannanase activity (●), and specific β -mannanase activity (■).

하였다.

다른 논문들(2-7)에서 β -mannanase의 역가 향상에 기여한 무기염들인 NaCl , MgSO_4 및 Na_2CO_3 의 β -mannanase의 생산에 미치는 영향을 검토한 결과 무기염들은 *A. oryzae*의 β -mannanase의 역가를 향상시키지 못하였다.

최적배지로 locust bean gum 10 g/L, malt extract 3 g/L, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 2 g/L, KH_2PO_4 10 g/L로 선정하였으며 최적배지에서 플라스크 배양 β -mannanase의 역가는 거의 6 unit/mL에 접근하였다.

발효조에서의 β -mannanase의 생산

최적배지를 사용하여 발효조에서 locust bean gum의 농도를 10 g/L으로 하여 β -mannanase의 생산을 시도하였다(Fig. 6). 플라스크 배양에서는 *A. oryzae* 균체가 pellet 형태로 증식하였지만 발효조에서는 교반기의 높은 전단력으로 인하여 균사체 형태로 증식하였다. 배양초기 플라스크 배양에서의 고점도 기질(locust bean gum)에 의한 불충분한 혼합을 발효조 배양에서는 교반속도를 증가시켜 해결 할 수 있었다. 그 결과 배양초기에 나타나는 β -mannanase 생산 저연현상을 감소시킬 수 있었고 배양 시간도 단축할 수 있었다. 27시간 배양한 후 β -mannanase의 역가, 비 β -mannanase의 역가와 균체 농도를 각각 9.7 unit/mL, 1.90 unit/mg-cell와 5.1

P volumetric productivity of β -mannanase
(unit/mL·h)

subscript

m maximum value

P/X product concentration/cell concentration

P/S product concentration/substrate concentration

참고문헌

1. R. F. H. Dekker(1983), *Biotechnol. Bioeng.*, **25**, 1127.
2. T. Akino, N. Nakamura, and K. Horikoshi (1987), *Appl. Microbiol. Biotechnol.*, **26**, 323.
3. D. S. Min, Y. J. Chung, D. H. Bai, and J. H. Yu(1995), *Foods Biotechnol.*, **4**, 285.
4. G. Talbot and J. Sygusch(1990), *Appl. Environ. Microbiol.*, **56**, 3505.
5. K. E. Eriksson and M. Winell(1968), *Acta Chem. Scand.*, **22**, 1924.
6. I. Yamaura, T. Matsumoto, M. Funatsu, and Y. Funatsu(1990), *Agric. Biol. Chem.*, **54**, 2425.
7. J. P. Torrie, D. J. Senior, and J. N. Saddler (1990), *Appl. Microbiol. Biotechnol.*, **34**, 303.
8. I. Arisan-Atac, R. Hodits, D. Kristufek, and C. P. Kubicek(1993), *Appl. Microbiol. Biotechnol.*, **39**, 58.
9. M. Ishihara and K. Shimizu(1980), *Mokuzai Gakkaishi*, **26**, 811.
10. R. Takahashi, I. Kusakabe, H. Kobayashi, K. Murakami, A. Maekawa, and T. Suzuki (1984), *Agric. Biol. Chem.*, **48**, 2189.
11. P. A. Bicho, T. A. Clark, K. Mackie, H. W. Morgan, and R. M. Daniel(1991), *Appl. Microbiol. Biotechnol.*, **36**, 337.
12. T. Araki and M. Kitamikado(1981), *Bull. Japan Soc. Sci. Fish.*, **47**, 753.
13. T. Akino, W. Nakamura, and K. Horikoshi (1988), *Agric. Biol. Chem.*, **52**, 773.
14. K. Tohyama, Y. Kobayashi, T. Kan, K. Yazawa, T. Terashima, and M. Futai(1981), *Microbiol. Biotechnol.*, **26**, 323.
15. G. L. Miller(1967), *Anal. Chem.*, **31**, 426.