대장균의 동역학 네트워크 모델을 이용한 L-threonine 생합성에 관한 모사 연구

정의섭 이진원†

서강대학교 화공생명공학과 121-742 서울시 마포구 신수동 1 (2006년 1월 12일 접수, 2006년 2월 3일 채택)

Simulation Study of Dynamic Network Model for L-Threonine Biosynthesis in *Escherichia coli*

Uisub Jung and Jinwon Lee

Department of Chemical and Biomolecular Engineering, Sogang University, 1, Sinsu-dong, Mapo-gu, Seoul 121-742, Korea (Received 12 January 2006; accepted 3 February 2006)

요 약

본 연구에서는 대장균 내에서 L-threonine의 생합성에 영향을 미치는 저해제들에 대한 모사 연구를 위하여 L-aspartate 에서 L-threonine까지의 아미노산 생합성 대사 네트워크를 문헌 및 데이터베이스를 통해 구축하였다. 또한 L-threonine 생합성에 영향을 미치는 저해제들을 수학적으로 모델링하여 효소 반응식에 적용시켰다. 모사 연구를 위해 초기 농도 값을 L-aspartate 5 mM, ATP 5 mM, NADPH 2 mM으로 설정하고 저해제의 농도 변화에 따른 세포내 대사 물질들의 농도변화를 확인하였다. 그 결과 저해제 L-lysine, L-methionine, L-glutamate는 저해제 농도 변화에 따라 대사 물질들의 농도 변화가 없었다. 그러나 저해제 L-serine, L-cysteine 그리고 L-threonine의 경우 저해제의 농도 변화에 따라 세포내 대사물질들의 농도 곡선이 서로 다른 결과를 얻었다. 대장균 내에서 소비되어진 L-aspartate의 농도는 세포 내 생성되는 L-threonine과는 관련이 없었고, 생성되는 L-threonine의 농도는 세포 내에 축적된 D,L-aspartic β-semialdehyde 에 반비례하였다.

Abstract – In order to investigate the effect of inhibitors on L-threonine biosynthesis in *Escherichia coli*, we have constructed a metabolic network model of amino acid biosynthesis from L-aspartate to L-threonine by using available informations from literatures and databases. In the model, the effects of inhibitors on the biosynthesis of L-threonine was included as an appropriate mathematical form. For simulation study, we used initial values as L-aspartate 5 mM, ATP 5 mM, NADPH 2 mM, and observed the concentration changes of intermediate metabolites over concentration changes of respective inhibitors. As a result, we found that concentrations of intermediate metabolites were not significantly changed over concentration changes of L-lysine, L-methionine, and L-glutamate. But, there were considerable changes of intermediates over concentration changes of L-serine, L-cysteine, and L-threonine, which can be considered as essential effectors on L-threonine synthesis. Contrary, the synthesis of L-threonine seems to be not related to the amounts of L-aspartate, and inversely proportional to the accumulated amount of D,L-aspartic β-semialdehyde.

Key words: L-Threonine Synthesis, Metabolic Modeling, Escherichia coli, in silico Simulation, Metabolic Inhibitors

1. 서 론

미생물 내에서 합성되는 아미노산 중에서 대표적으로 TCA cycle 내 대사 물질인 L-oxaloacetate를 전구체로 하여 만들어지는 아미노 산은 L-threonine, L-lysine, L-methionine, L-isoleucine이 있다[1]. 그 중 L-threonine은 화학식이 CH₃CH(OH)CH(NH₂)COOH으로 영양 상 필수 아미노산 중의 하나이며 분자 내에 2개의 비대칭 탄소원자를 가지므로 4개의 광학이성질체(L-threonine, D-threonine, L-allothreonine, D-allothreonine)가 있으며 천연에 존재하는 것은 L-threonine이다. 단백질을 구성하는 아미노산으로 널리 분포하지만 동물성 단백질에는 많고 식물성 단백질에는 적다. 곡류에 함유되는 L-threonine은 그 함량은 낮지 않지만 동물에 의해서 이용되기 어려운 것으로 알려지고 있다. 또한 L-threonine은 다른 아미노산보다도 결핍증이 생기기 쉬운 아미노산이다[2].

†To whom correspondence should be addressed. E-mail: jinwonlee@sogang.ac.kr 98 정의섭 · 이진원

효모·세균에서는 L-aspartate에서 L-homoserine을 거치거나 L-glycine에 threonine aldolase 효소가 작용하여 합성된다. L-threonine 의 생리적 기능은 지방간을 방지하며, 교원질, 탄성소(Elastin) 그리고 에나멜 단백질의 주요 성분이다. 또한 면역 체계에 관여하는 것으로 알려져 있으며 L-threonine의 심각한 결핍 시 신경기능 장애를 유발하고 소아의 성장 발육, 성인의 질소대사와 평형에 필수적인 아미노산으로 알려져 있다[1, 2].

이에 본 연구에서는 이렇게 중요한 L-threonine을 생합성하는 동역학 네트워크 모델을 구축하여 L-threonine 생합성에 관여하는 저해제들을 수학적 모델링에 적용시킨 후 대장균 내에서의 L-threonine 생합성을 컴퓨터상에서 모사(simulatuion) 프로그램을 이용하여 대사물질들이 시간대별로 농도가 어떻게 변하는지 모사 분석을 하고 대장균이 L-threonine을 생산하는 데에 관련된 저해제 중 어떠한 저해제가 큰 영향을 미치는지에 대해 목표로 삼았다.

목적 균주의 선정은 현재까지 대사 네트워크 연구가 가장 많이 연구되어진 대장균으로 삼았고 L-threonine의 대사 경로는 앞서 말한 두 가지 경로 중 L-aspartate에서 L-homoserine을 거치는 대사 과정을 선택하였다[3-5]. 대장균에서의 L-threonine 생합성 네트워크에 관한 대사 정보는 다른 연구팀에서 연구되어진 문헌자료와 대사 경로 및 관련 효소 정보는 웹상에서 제공하고 있는 BioCyc, KEGG, EMT project 및 BRENDA의 자료를 바탕으로 하여 L-aspartate를 시작점으로 하여 L-threonine까지의 5단계의 대사 경로를 구축하였다[6-8]. 또한 L-threonine 생합성에 관여하는 여섯 개의 효소에 영향을 미치는 조효소(cofactor), 금속이온(metal ion), 저해제(inhibitor), 활성제(activating compound)들을 조사하여 L-threonine 생합성 네트워크에 적용시켰다[9].

특이한 점은 대장균의 L-threonine 생합성 첫 단계인 L-aspartate에서 β-aspartyl phosphate로 대사될 때 효소 복합체 (enzyme complex)가 작용하여 aspartokinase I와 aspartokinase III 두 효소가 작용한다는 것이다. 이 효소들은 각각 양론식 (stoichiometry)은 같지만 서로 영향을 미치는 저해제가 서로 다른 것으로 조사되었다. Aspartokinase I의 경우엔 최종 생성물인 L-threonine이 저해하며 aspartokinase III의 경우엔 L-lysine과 L-glutamate가 저해제 역할을 한다.

2. 본 론

2-1. L-threonine 생합성 네트워크 구축

본 연구팀에서는 미생물 내 전체 아미노산 생합성 과정을 조시하고 그 중에 산업적으로 유용하게 사용되는 L-threonine의 합성 경로를 이용하여 Fig. 1과 같이 L-aspartate에서 L-threonine까지의 대사네트워크를 구축하였다[3-5]. 총 여섯 개의 관련 대사 물질 및 효소를 찾아냈으며 효소 저해제도 Fig. 1에 표시하였다. L-threonine 생합성 관련 효소 중 저해제의 영향을 가장 많이 받는 효소는 homoserine kinase(EC 2.7.1.39)로 다섯 개의 저해제에 대해 영향을 받는다. 또한 하나의 저해제는 하나의 효소만을 저해하지 않고 두 개 이상의효소를 저해하며(L-serine은 제외) L-threonine은 세 가지의 효소에 대해서 저해제 역할을 하는 것으로 나타났다.

2-2. L-threonine 생합성 네트워크에 대한 양론식 구성

본 연구를 통해 구축한 대장균의 L-threonine 생합성 네트워크를 이용하여 양론식(stoichiometry)을 구성하였다(Table 1). L-aspartate에서 L-threonine으로 생합성되는 반응은 총 다섯 단계로 구분할 수 있으며 실제로 작용하는 효소는 반응 첫 단계에서 효소 복합체로 작용하는 aspartokinase I, III에 의해 총 여섯 개의 효소반응으로 구성되어 있다[7]. 또한 5단계의 반응 중 앞선세 반응은 가약반응(reversible reaction)이고 뒤의 나머지 두 반응은 비가역반응(irreversible reaction)이다. 여기서 AK I/III와 HSK 효소에서 소모된 한 개의 phosphate는 ASADH와 TS 효소에서 생성된다.

Table 1. Stoichiometric equations for L-threonine biosynthesis metabolic network

Enzyme	Stoichiometry
AK I/III	$ASP + ATP \leftrightarrow ASPP + ADP$
ASADH	$ASPP + NADPH \leftrightarrow ASPSA + NADP^+ + P_i$
HDH	$ASPSA + NAD(P)H \leftrightarrow HSER + NAD(P)^{+}$
HSK	$HSER + ATP \rightarrow PHSER + ADP$
TS	$PHSER + H_2O \rightarrow THR + P_i$

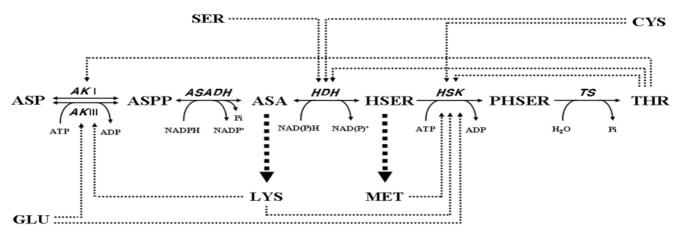


Fig. 1. L-threonine biosynthesis metabolic pathway in E. coli: Inhibitors (SER, CYS, GLU, LYS, MET, THR).

2-3. 동역학 모델을 위한 효소 반응식

대장균 내의 L-threonine 생합성 관련 동역학 대사 네트워크를 모사(simulation)하기위해 관련된 효소 반응들은 두 기질/두 생성물 반응(ASADH 효소 반응제외: 두 기질/세 생성물 반응)으로 표현할 수있다. 이를 양론식으로 간단히 표현하면 A+B ↔ P+Q로, 생성물 P와 Q는 기질인 A와 B에 경쟁적으로 반응한다. 즉 생성물이 효소의 활성부위에서 기질과 함께 반응하여 저해제 역할을 함으로써 효소 반응속도에 영향을 미친다. 이러한 두 기질 반응 속도식의 일반적 형태를 간략하게 수학적으로 표현하면 (1)식과 같이 나타낼 수있다[10, 11].

$$v = \frac{V_f \left(AB - \frac{PQ}{K_{eq}} \right)}{\left[K_A \left(1 + \frac{P}{K_P} \right) + A \right] \left[K_B \left(1 + \frac{Q}{K_Q} \right) + B \right]}$$
(1)

여기서, V_f 는 정반응의 최대속도(V_{max})를 나타낸다. 위의 (1)식은 역반응의 제한 속도 V_r 값을 Haldane relationship으로 관련된 파라 미터들을 이용해 (2)식과같이 표현하여 유도되었다.

$$K_{eq} = \frac{V_f K_p K_Q}{V_r K_A K_R} \tag{2}$$

또한 L-threonine 생합성과 관련된 6개의 효소와 관련하여 효소 반 응식에 영향을 미치는 저해제들을 문헌 및 웹 자료를 통해 조사하 였다. 그런 다음 기존의 문헌에 보고된 저해제와 웹 자료에서 새롭 게 찾은 저해제들 중에서 L-threonine 생합성 대사 네트워크와 가 장 가깝게 인접해 있는 대사 물질들을 선별하고 기질로 반응하는 대시물질들과의 화학적인 구조도 비교하였다. 또한 저해제들이 각 각의 효소 반응에 경쟁적(competitive)으로 반응할지 비경쟁적(noncompetitive)으로 저해하는지를 조사하였다. 그리하여 L-threonine 생합성과 관련하여 6개의 저해제(L-serine, L-cysteine, L-threonine, L-lysine, L-methionine, L-glutamate)를 찾아냈으며 이를 수학적으 로 모델링하여 효소 반응식에 저해제 영향인자를 포함시켜 좀 더 정확한 효소 반응식으로 표현하였다. 이들 저해제들은 한 효소에만 저해하지 않으며(L-serine의 경우 제외) 두 개 이상의 효소에 영향 을 미치는 것으로 확인하였다(L-threonine의 경우 세 개의 효소에 영향을 미침). L-threonine 생합성과 관련된 효소들의 반응식들을 수학적으로 표현한 것을 Table 2에 나타내었다[3, 6-9].

Table 2. Enzyme kinetics for L-threonine biosynthesis in E. coli metabolic network

Enzyme	Kinetics
	$V_{AKI} \left([ASP][ATP] - \frac{[ASPP][ADP]}{K_{eq}} \right)$
AK I	$ \left\{ \left[K_{ASP} \frac{1 + \left(\frac{[THR]}{K_{iTHR}} \right)^{h_{TIRR}}}{1 + \left(\frac{[THR]}{\alpha \times K_{iTHR}} \right)^{h_{TIRR}}} + [ASPP] \frac{K_{ASP}}{K_{ASPP}} + [ASP] \right] \times \left[K_{ATP} \left(1 + \frac{[ADP]}{K_{ADP}} \right) + [ATP] \right] \right\} $
AK III	$V_{AK3}([ASP][ATP] - \frac{[ASPP][ADP]}{K_{eq}})$
	$ \frac{\left[1 + \left(\frac{[L YS]}{[K_{iLYS}]}\right)^{h_{LYS}}\right] \times \left[1 + \frac{[GLU]}{K_{iGLU}}\right] \times \left[K_{ASP}\left(1 + \frac{[ASPP]}{K_{ASPP}}\right) + [ASP]\right] \times \left[K_{ATP}\left(1 + \frac{[ADP]}{K_{ADP}}\right) + [ATP]\right]}{\left[K_{ASPP}\left(1 + \frac{[ASPP]}{K_{ASPP}}\right) + [ASP]\right] \times \left[K_{ATP}\left(1 + \frac{[ADP]}{K_{ADP}}\right) + [ATP]\right]} $
ASADH	$V_{ASD}([ASPP][NADPH] - \frac{[ASPSA][NADP][P_i]}{K_{eq}})$
	$ \frac{\mathbf{K}_{eq}}{\left\{\left[\mathbf{K}_{ASPP}\left(1+\frac{\mathbf{[ASPSA]}}{\mathbf{K}_{ASPSA}}\right)\times\left(1+\frac{\mathbf{[P_{i}]}}{\mathbf{K}_{P_{i}}}\right)+\mathbf{[ASPP]}\right]\times\left[\mathbf{K}_{NADPH}\left(1+\frac{\mathbf{[NADP]}}{\mathbf{K}_{NADP}}\right)+\mathbf{[NADPH]}\right]\right\}} $
	$V_{HDH} \Big([ASA][NADPH] - \frac{[HSER][NADP]}{K_{eq}} \Big)$
HDH	$\left\{ \left[\frac{1 + \left(\frac{[THR]}{K_{iTHR}} \right)^{h_{TIR}}}{1 + \left(\frac{[THR]}{\alpha \times K_{iTHR}} \right)^{h_{TIR}}} \right] \left[1 + \frac{[CYS]}{K_{iCYS}} \right] \left[1 + \frac{[SER]}{K_{iSER}} \right] \left[K_{ASA} \left(1 + \frac{[HSER]}{K_{HSER}} \right) + [ASA] \right] \left[K_{NADPH} \left(1 + \frac{[KADP]}{K_{NADP}} \right) + [NADPH] \right] \right\}$
	$V_{HK}[HSER][ATP]$
HSK	$\overline{\left\{\left[K_{HSER}\left(1+\frac{[ATP]}{K_{iATP}}\right)\left(1+\frac{[THR]}{K_{iTHR}}\right)\left(1+\frac{[LYS]}{K_{iLYS}}\right)\left(1+\frac{[MET]}{K_{iMET}}\right)\left(1+\frac{[CYS]}{K_{CYS}}\right)\left(1+\frac{[GLU]}{K_{iGLU}}\right)+[HSER]\right]\times\left[K_{ATP}\left(1+\frac{[HSER]}{K_{iHSER}}\right)+[ATP]\right]\right\}}$
TS	$\frac{V_{TS}[PHSER]}{K_{PHSER} + [PHSER]}$

2-4. 효소 저해제

L-threonine 생합성 과정에서 ASP로부터 ASPP로 넘어가는 첫 단 계에 영향을 미치는 AK I 효소는 THR이 저해제 역할을 하는 것 으로 알려져 있으며 이 때 THR은 ASP에 대해 알로스테릭(allosteric) 하고 경쟁적(competitive)으로 작용한다[12, 13]. 첫 단계에 작용하 는 또 다른 효소인 AK III의 경우에는 L-lysine이 비경쟁적(noncompetitive)이고, 코오퍼러티브(cooperative)하게 저해하고 Lglutamate도 역시 저해제로서 기질과 비경쟁적으로 반응속도에 영 향을 미친다[14-16]. 다음 효소로 ASADH는 L-threonine 생합성 경 로와 가까운 대사 물질로 저해제 역할을 하는 물질이 없는 것으로 조사되었다. HDH 효소를 저해하는 물질로 조사된 것은 L-serine, L-cysteine 그리고 L-threonine이 있으며 L-threonine의 경우엔 비경 쟁적(non-competitive) 저해제로 영향을 미친다[18-20]. 또한 HSK 효소는 조사되어진 저해제들 중 L-serine을 제외한 모든 저해제의 영향을 받는 것으로 조사되었다[21-24]. 기질인 L-homoserine의 경 우 1 mM 이상일 때, 다른 기질인 ATP는 3 mM 이상일 때 기질 저 해제 역할을 하는 것으로 알려져 있다. 또한 THR은 L-homoserine 에 대해 경쟁적(competitive)이고 난알로스테릭(non-allosteric)한 저 해제이며, L-lysine의 경우엔 L-homoserine과는 비경쟁적인(noncompetitive) 저해제라고 알려져 있다[3]. 또한 L-glutamate, Lmethionine, L-cysteine의 경우도 HSK 효소의 저해제 역할을 한다[9]. L-threonine 생합성과정에서 마지막 단계인 TS 효소 반응에서는 ASADH 효소와 마찬가지로직접적으로 저해제 역할을 하는 대사 물 질을 없는 것으로 조사되었다.

3. 결과 및 고찰

3-1. 모사(simulation)

본 연구에서는 대장균에서 L-threonine 생합성과 관련된 대사 네트워크 및 동역학 모델을 세웠으며, 효소들의 반응식과 관련된 파라미터들은 다른 문헌들과 웹상에 제공되는 자료를 참고하였다. 이와 관련된 파라미터들은 Table 3에 나타내었다[3, 9]. 사용한 모사(simulation) 프로그램은 생체 대사 네트워크를 분석하고 모사하는데 응용하는 COPASI 프로그램을 사용하였고[11] 조사를 통해 얻은파라미터를 통해 COPASI의 time course simulation을 이용하여 L-aspartate의 농도가 5 mM일 때 대장균 내의 대사 물질인 β-aspartyl phosphate, D,L-aspartic β-semialdehyde, L-homoserine, O-phosphohomoserine 그리고 L-threonine의 농도가 어떻게 변하는지 처음 10분동안은 1분 간격으로 그 후엔 5분 간격으로 100분동안의 데이터를 얻어낸 후,이것을 그래프로 표현하였다.

이를 위해 대사 물질들의 초기 농도 값을 L-aspartate 5 mM, ATP 5 mM, NADPH 2 mM로 설정하고 나머지 대사 물질들의 농도 값은 0 mM, L-threonine 생합성에 저해제로 작용하는 대사 물질들은 고정 농도 값을 1 mM로 고정하였다. 단, L-threonine은 저해제이면서 최종 생성물이기에 다른 저해제들의 영향에 대해 모사(simulation) 분석을 하기위해서는 농도 값을 0 mM로 설정하고 L-threonine에 의한 저해 영향을 분석할 때에는 다른 저해제는 1 mM로 고정하고 L-threonine의 농도 값을 0 mM, 0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM로 설정하여 모사하였다.

Table 3. Parameters of enzyme kinetics for L-threonine biosynthesis in E. coli

Enzyme	K_m (mM)		Inhibition		K _{eq}
AK	ASP	0.97±0.48	K _{iTHR}	0.167±0.003 mM	6.4×10 ⁻⁴
	ATP	0.98 ± 0.5	\mathbf{h}_{THR}	4.09 ± 0.26	
	ASPP	0.017 ± 0.004	a	2.47 ± 0.17	
	ADP	0.025			
AK	ASP	0.32 ± 0.08	K_{iLYS}	$0.391\pm0.08 \text{ mM}$	6.4×10^{-4}
	ATP	0.22 ± 0.02	$\mathbf{h}_{\!\scriptscriptstyle LYS}$	2.8 ± 1.4	
	ASPP	0.017 ± 0.004	K_{iGLU}	128 mM	
	ADP	0.25			
ASADH	ASPP	0.022 ± 0.001			2.84×10^{5}
	NADPH	0.029 ± 0.002			
	ASA	0.11 ± 0.008			
	$NADP^{+}$	0.144 ± 0.02			
	P_i	10.2 ± 1.4			
HDH	ASA	0.24 ± 0.03	K_{iTHR}	0.097 mM	$1 \times 10^{11} M^{-1}$
	NADPH	0.037 ± 0.006	h	1.41	
	HSER	3.39 ± 0.006	a	3.93	
	$NADP^{+}$	0.067 ± 0.006	K_{iCYS}	0.1 mM	
			$K_{iS\!ER}$	0.1 mM	
HSK	HSER	0.11	K_{iTHR}	1.09 mM	
	ATP	0.072	K_{iLYS}	9.45 mM	
			K_{iHSER}	4.7 mM	
			K_{iATP}	4.35 mM	
			K _{imet}	35 mM	
			K_{iCYS}	1 mM	
			K_{iGLU}	0.5 mM	
TS	PHSER	0.31±0.03			

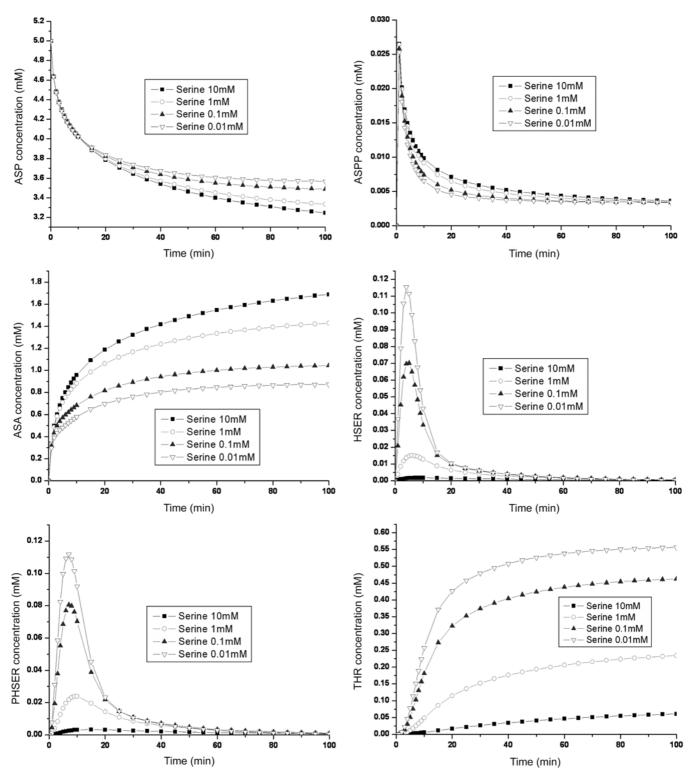


Fig. 2. Intermediate metabolite concentration profiles in the presence of L-serine as an inhibitor.

3-2. 저해제 glutamate, lysine, methionine에 대한 영향

본 연구에서 조사한 L-threonine 생합성 과정에 영향을 미치는 저해제 중 L-glutamate, L-lysine, L-methionine의 경우에 각각의 저해제 농도를 0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM, 10 mM로 변화를 주어 모사(simulation)를 통해 각 대사 물질들의 시간대별 농도변화를 확인해

보았다. 그 결과 ASP, ASPP, ASA, HSER, PHSER, THR의 농도변화는 각각의 저해제의 농도가 증기를 해도 농도 패턴의 변화가 거의 없었으며, 대사 물질들의 농도변화는 Fig. 2와 비슷한 패턴을 보였다.

ASP의 경우엔 100분이 지난 후 약 3.33 mM정도로 일정하게 나

Korean Chem. Eng. Res., Vol. 44, No. 1, February, 2006

102 정의섭·이진원

왔으며, ASPP는 모사(simulation) 후 1분에 최고 농도인 약 0.028 mM을 나타내다가 감소하였다. 또한 ASA는 100분 동안 농도가 증가하다가 100분 후에 약 1.42 mM 정도의 농도를 유지하고 HSER과 PHSER은 각각 6분에서 9분 사이, 9분에서 12분 사이에 최고 농도를 나타내다가 감소하였다. 마지막으로 THR은 100분이 지난 후모든 경우에 약 0.23 mM 정도로 유지되는 것을 확인했다.

3-3. 저해제 serine 에 대한 영향

L-serine은 해당과정(glycolysis)의 마지막 대사 물질인 L-pyruvate 로부터 생성되는 아미노산으로 L-threonine의 중간산물인 L-homoserine 과는 다섯 단계의 과정만 거치면 생성되는 아미노산이다. 이에 L-serine은 대장균의 L-threonine 생합성 과정에서 homoserine dehydrogenase (HDH, EC 1.1.1.3) 효소에 매우 중요한 저해제 역할을 하는 것으로 알려져 있다[17]. L-serine의 저해 능력은 칼륨 농도와 pH의 영향을 매우 크게 받는다. L-serine은 칼륨 농도가 100에서 200 mM이고 pH가 7.5일 경우 D,L-aspartic β-semialdehyde와 L-homoserine사이에서 작용하는 HDH 효소의 정반응과 역반응 모두 강한 저해제 역할을 한다[18].

본 연구에서 저해제인 L-serine을 주목하는 이유는 다른 저해제를 1 mM로 고정(L-threonine의 경우 초기 값을 0 mM으로 설정)하고 L-serine의 농도를 변화시켜 L-threonine 생합성과 관련된 대사산물의 시간대별 농도변화를 100분 동안 모사(simulation)한 결과 저해제의 초기 농도를 0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM, 10 mM으로 변화시킬 경우 각 대사 물질 농도의 그래프가 아래 Fig. 2와 같이 서로 다른 농도 값을 나타나는 것을 확인하였다.

ASP 농도의 경우 저해제인 L-serine농도가 증가할수록 ASP의 소비농도가 증가하는 것으로 확인되었다(10 mM의 경우엔 약 1.8 mM 정도 소비). ASPP의 농도변화는 거의 1분에 최고 농도이다가 시간이 지날수록 줄어들어 100분이 지나면 거의 모든 조건에서 약 0.03 mM 정도의 ASPP가 대장균 내에 존재한다. 또한 ASA 농도의 경우엔 L-serine의 농도가 증가할수록 ASA의 농도가 더 많이 축적되었고 (10 mM의 경우엔 약 1.7 mM정도 축적), HSER의 경우 모사(simulation)후 약 4분 뒤에 최고의 농도 피크를 보였다가 15분 뒤에 급격하게 줄어드는 경향을 확인할 수 있었으며(0.01 mM의 경우엔 최고 농도가약 0.115 mM정도) 100분 후에는 거의 0 mM에 가깝게 존재한다.

또한 L-serine의 농도가 감소할수록 농도변화의 피크가 완만해지는 것을 알 수 있었다. PHSER의 경우엔 HSER의 그래프와 비슷한 경향을 보이는데 약 7분 뒤 최고 농도 피크였다가 20분 뒤에는 PHSER의 농도가 급격하게 줄어들었다. 마지막으로 시간대별 THR의 농도는 S자형 그래프를 보이며 L-serine의 농도가 적을수록 보다높은 THR가 대장균 내에 존재하는 것으로 확인되었다(10 mM의경우엔 약 0.06 mM정도 존재).

3-4. 저해제 cysteine 에 대한 영향

L-cysteine의 경우 대장균 내에서 L-serine으로부터 만들어지는 아미노산으로 homoserine dehydrogenase(HDH, EC 1.1.1.3)와 homoserine kinase(HSK, EC 2.7.1.39) 효소에 영향을 미치는 저해제로 알려져 있다. L-cysteine은 HSK 효소인 경우 기질인 ATP에 대해서는 비경 쟁적인 저해제이고 또 다른 기질인 L-homoserine에 대해서는 경쟁적인 저해제로서 작용을 한다[20, 21].

L-serine과 마찬가지로 다른 저해제의 농도를 고정시키고 L-cysteine

의 농도를 변화를 주어 모사(simulation) 프로그램인 COPASI를 이용하여 100분 동안의 대장균 내 대사 물질들의 농도 변화를 Fig. 3과 같이 얻었다. L-serine과 마찬가지로 저해제 L-cysteine의 농도를 0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM, 10 mM로 변화를 주었을 때 전체적인 그래프 경향은 비슷하게 나왔다.

두 결과 그래프에서 다른 점은 HSER의 농도가 L-serine의 경우보다 최고 농도 값이 약 1/2정도 줄어든 것을 확인할 수 있었으며 L-cysteine의 농도가 10 mM일 경우에는 약 15분 후부터는 대장균내에 존재하는 HSER의 농도가 다른 조건(0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM)일 때보다 높은 것으로 나타났다. 또한 PHSER의 경우 L-cystein의 농도가 0.01 mM과 0.1 mM일 때 L-serine의 경우보다 최고 농도가약간씩 더 높은 것으로 확인되었다. 그러나 이러한 차이가 L-threonine의 농도에는 L-serine과 비교하여 크게 다른 것이 없었다.

3-5. 저해제 L-threonine에 대한 영향

본 연구에서 대상물질로 삼고 있는 L-threonine 역시 최종 생성물 인 동시에 저해제로서 aspartokinase I(AK I, EC 2.7.2.4), homoserine dehydrogenase(HDH, EC 1.1.1.3)와 homoserine kinase(HSK, EC 2.7.1.39) 효소에 영향을 미친다고 알려져 있다[19, 21-23]. AK I의 경우엔 기질인 L-aspartate와 알로스테릭(allosteric)하고 경쟁적(competitive)으로 저해를 하며 HDH 효소에 대해서도 L-threonine은 알로스테릭(allosteric)하게 작용하나 비경쟁적(non-competitive)으로 반응속도를 저해한다. 마지막으로 HSK 효소에 대해서는 L-homoserine와 경쟁적(competitive)이지만 난알로스테릭(non-allosteric)하게 영향을 미친다. 다른 저해제보다 많은 효소에 영향을 미치어 Fig. 4와 같이 저해제들의 농도변화 영향에 따라 다른 패턴을 보였다.

ASP가 소비되는 것을 보면 L-threonine의 농도가 1 mM일 때를 제외하고는 시간대별 농도변화가비슷하게 나타나고 ASPP는 L-threonine의 농도가 0에서 0.1 mM가 변화하는 동안 1분이 지난 후 최고 농도 값인 0.026 mM까지 올라갔다가 급격히 감소하나 1mM일 때 최고 농도가 0.007 mM로 감소한다. ASA는 모사(simulation) 후 70분전까지 시간대별 축적되는 농도가 1 mM일 경우 다른 농도일 때보다 적다가 70분 후부터 많아지는 경향을 보였다.

HSER은 저해제 농도변화에 따른 그래프 패턴은 비슷하나 최고 농도는 L-serine에 비해서는 7.6배, L-cysteine의 경우엔 4배정도로 감소한 0.015 mM을 나타내었다. 또한 PHSER의 경우엔 HSER과 비슷한 패턴을 보이며 최고 농도 값도 L-serine에 비해서는 4.6배, L-cysteine의 경우엔 5배정도로 감소한 0.015 mM을 나타내었다. THR은 농도가 증가할수록 초기와 최종 농도의 차이가 급격하게 줄 어드는 것을 확인할 수 있었다.

4. 결 론

본 연구에서는 컴퓨터상에서 모사(simulation) 프로그램을 이용하여 세포 내의 동역학적인 거동을 분석하기 위한 접근방법을 시도하였고, 이를 위해 대상 균주인 대장균(Escherichia coli) 내에서 L-threonine 생합성을 모사(simulation)하고 분석해 봄으로써 실제 대장균과 가까운 L-threonine의 시간대별 농도변화를 보고자 하였다. 본 연구 수행을 위하여 기존에 보고되고 있는 대장균의 대사 네트워크보다 실제와 가까운 모델을 구축하기위해 L-threonine 생합성에 참여하는 효소들의 저해제를 모두 조사하고 이를 동역학 모델에

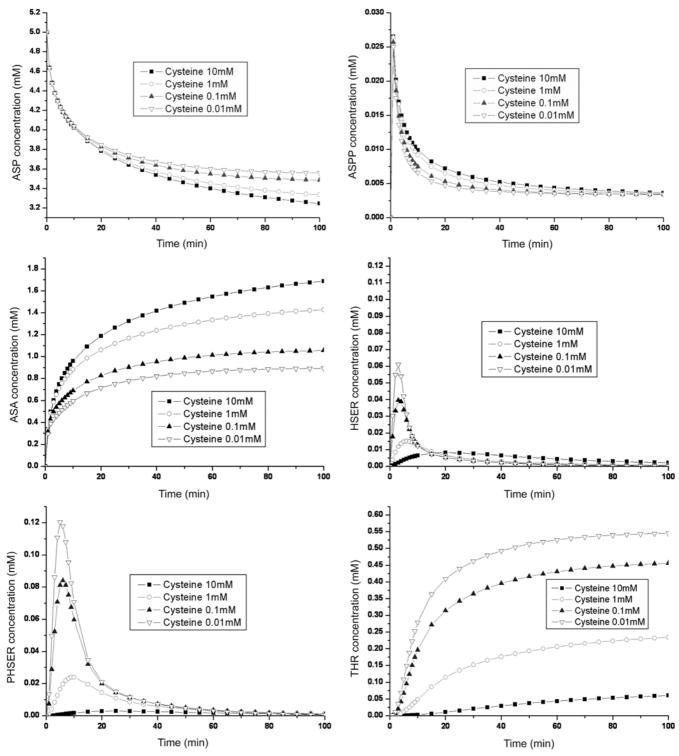


Fig. 3. Intermediate metabolite concentration profiles in the presence of L-cysteine as an inhibitor.

적용하였다. 그리하여 14개의 대사 물질(저해제 포함), 5개의 효소 반응(3개의 가역반응과 2개의 비가역반응)의 L-threonine 생합성 관련 효소 반응식들을 새롭게 구성하였다. 또한 모사(simulation) 연구수행을 위하여 문헌자료나 웹자료를 활용하여 효소 반응식들과 파라미터들에 관한 연구도 함께 수행하였다.

이렇게 새롭게 구축한 모델을 이용하여 L-threonine 생합성 모사

(simulation)를 위해 초기 농도 값을 L-aspartate 5 mM, ATP 5 mM, NADP 2 mM로 설정하고 저해제는 1 mM로 고정하였다. 각각의 저해제에 대한 영향을 모사할 때는 농도 값을 변경해가며 결과를 분석하였다. 결과로, 대장균 내에 축적된 D,L-aspartic β-semialdehyde 농도에 따라 최종 생성물인 L-threonine 농도에 영향을 미치는 것을 확인하였다. 예를 들면, 저해제 L-serine의 경우에 L-serine의 농도

Korean Chem. Eng. Res., Vol. 44, No. 1, February, 2006

104 정의섭 · 이진원

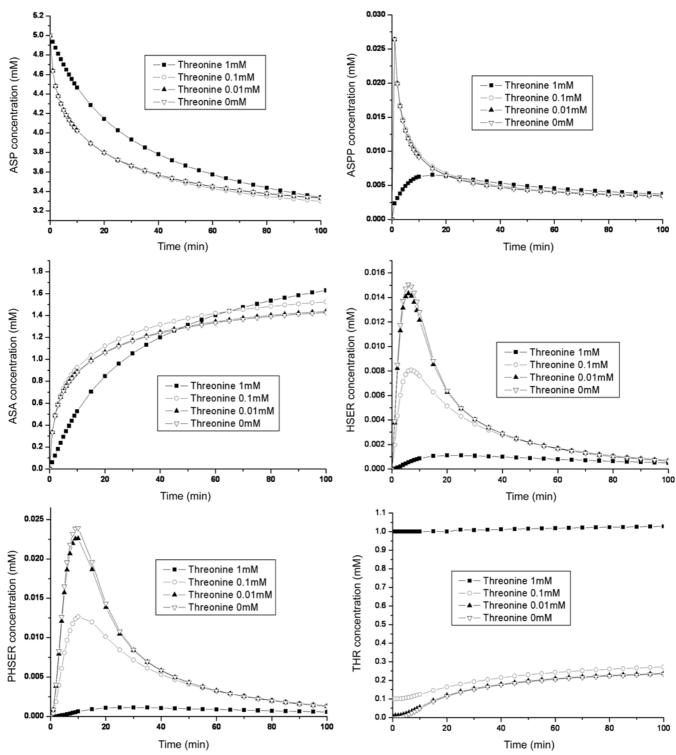


Fig. 4. Intermediate metabolite concentration profiles in the presence of L-threonine as an inhibitor.

가 0.01 mM, 0.1 mM, 1 mM, 1 mM으로 증가할수록 100분 후 대장균 내에 축적된 D,L-aspartic β-semialdehyde 농도는 대략 0.8 mM, 1.0 mM, 1.4 mM, 1.7 mM이였으며 최종 생성물인 L-threonine의 농도는 0.55 mM, 0.45 mM, 0.23mM, 0.07 mM이었다. 즉 생성되는 L-threonine은 세포 내에 축적된 D,L-aspartic β-semialdehyde에 반비례하였다.

또한 저해제 L-serine, L-cysteine 그리고 L-threonine의 경우일 때다른 저해제들의 모사(simulation) 결과와는 다른 농도변화를 보이는 것으로 파악되었다. L-serine과 L-cystein의 경우엔 서로 비슷한 농도변화 패턴을 보였으나 다른 점은 L-homoserine의 세포 내 최고 농도 값이 저해제 L-serine일 때보다 L-cysteine일 경우 1/2로 감소하는 것으로 분석되었다(두 저해제의 농도 값이 0.01 mM일 때 L-serine

의 경우 0.115 mM, L-cysteine의 경우 0.06 mM). 그리고 L-threonine 의 경우엔 저해제 농도가 0 mM, 0.01 mM, 0.1 mM일 때와 1 mM 일 때 서로 다른 대사 물질들의 농도 변화의 패턴을 보였다.

본 연구 결과를 통해 L-threonine 생합성 관련 저해제들의 종류에 따라 대사 물질들의 시간대별 농도변화 결과와 L-threonine 생산에 큰 영향을 미치는 저해제들을 알아내었지만, 이는 대장균의 전체적인 대사 네트워크를 고려하였을 때, L-aspartate를 시작점으로 하는 단순한 대사 경로를 모사(simulation)하여 이를 실제와 가까운 동역학 모델이라고 말하기 어려우나 이를 보완하기 위해 보다 엄밀한모사 연구 수행을 통하여 얻은 자료를 이용하여 정밀도 높은 파라미터 값들을 얻게 될 경우 최적의 대장균의 대사 시스템을 구축할수 있을 것이다.

감 사

본 논문은 과학기술부 시스템 생물학 연구사업(M10503020003-05N0302-00300)의 지원에 의하여 연구되었으며 이에 감사드립니다.

사용기호

AK I/II : aspartate kinase (EC 2.7.2.4)

ASADH : aspartate-semialdehyde dehydrogenase (EC 1.2.1.11)

HDH : homoserine dehydrogenase (EC 1.1.1.3)

HSK : homoserine kinase (EC 2.7.1.39)
TS : threonine synthase (EC 4.2.3.1)

ASP : L-aspartate

ASPP : β-aspartyl phosphate

ASA : D,L-aspartic β-semialdehyde

HSER : L-homoserine

PHSER : O-phospho-homoserine

THR : L-threonine
GLU : L-glutamate
LYS : L-lysine
MET : L-methionine
SER : L-serine
CYS : L-cysteine

ATP : adenosine 5-triphosphate ADP : adenosine 5-diphosphate

NADPH : dihydrotriphosphopyridine nucleotide

참고문헌

- Stephanopoulos, G. N., Aristidou, A. A. and Nielsen, J., "Metabolic Engineering: Principles and Methodologies," *Academic press* (1998).
- 2. Faurie, R., Kimura, E., Marz, A., Mockel, B., Mueller, U., Pfefferle, W. and Thommel, J., "Microbial Production of L-Amino Acids," *Springer Verlag*(2003).
- Chassagnole, C., Raïs, B., Quentin, E., Fell, D. A. and Mazat, J. P., "An Integrated Study of Threonine-pathway Enzyme Kinetics in *Escherichia coli*," *Biochem. J.*, 356(2), 415-423(2001).
- 4. Raïs, B., Chassagnole, C., Letellier, T., Fell, D. A. and Mazat, J.

- P., "Threonine Synthesis from Aspartate in *Escherichia coli* Cell-free Extracts: Pathway Dynamics," *Biochem. J.*, **356**(2), 425-443(2001).
- 5. Chassagnole, C., Fell, D. A., Raïs, B., Kudla, B. and Mazat, J. P., "Control of the Threonine-synthesis Pathway in *Escherichia coli*: a Theoretical and Experimental Approach," *Biochem. J.*, **356**(2), 433-444(2001).
- 6. http://www.biocyc.org/.
- 7. http://www.genome.ad.jp/6.kegg/.
- 8. http://www.empproject.com.
- 9. http://www.brenda.uni-koeln.de/.
- 10. Segel, I. H., "Enzyme Kinetics: Behaviour and Analysis of Rapid Equilibrium and Steady-State," *Wiley* (1975).
- 11. http://www.copasi.org/tiki-index.php.
- 12. Starnes, W. L., Munk, P., Maul, S. B., Cunningham, G. N., Cox, D. J. and Shive, W., "Threonine-Sensitive Aspartokinase-homoserine Dehydrogenase Complex, Amino Acid Composition, Molecular Weight, and Subunit Composition of the Complex," *Biochemistry*, 11(5), 677-687(1972).
- 13. Veron, M., Falcoz-Kelly, F. and Cohen, G. N., "The Threonine-sensitive Homoserine Dehydrogenase and Aspartokinase Activities of *Escherichia coli* K12. The Two Catalytic Activities are Carried by two Independent Regions of the Polypeptide Chain," *Eur. J. Biochem.*, 28(4), 520-527(1972).
- 14. Keng, Y. F., Viola, R. E., "Specificity of Aspartokinase III from *Escherichia coli* and an Examination of Important Catalytic Residues," *Arch. Biochem. Biophys.*, 335(1), 73-81(1996).
- 15. Truffa-Bachi, P., "Microbial Aspartokinases; The Enzymes, 3rd Ed. (Boyer, P.D., ed.)," *Academic Press*, **8**, 509-553(1973).
- 16. Funkhouser, J. D., Abraham, A., Smith, V. A. and Smith, W. G., "Kinetic and Molecular Properties of Lysine-sensitive Aspartokinase. Factors Influencing the Lysine-mediated Association Reaction and Their Relationship to the Cooperativity of Lysine Inhibition," J. Biol. Chem., 249(17), 5478-5484(1974).
- 17. Hama, H., Kayahara, T., Tsuda, M., Tsuchiya, T., "Inhibition of Homoserine Dehydrogenase I by L-serine in *Escherichia coli*," *J. Biochem.*, **109**(4), 604-608(1991).
- Wedler, F. C. and Ley, B. W., "Kinetic and Regulatory Mechanisms for (*Escherichia coli*) Homoserine Dehydrogenase-I. Equilibrium Isotope Exchange Kinetics," J. Biol. Chem., 268(7), 4880-4888(1993).
- 19. James, C. L. and Viola, R. E., "Production and Characterization of Bifunctional Enzymes. Domain Swapping to Produce New Bifunctional Enzymes in the Aspartate Pathway," *Biochemistry*, 41(11), 3720-3725(2002).
- Burr, B., Walker, J., Truffa-Bachi, P. and Cohen, G. N., "Homoserine Kinase from *Escherichia coli* K12," *Eur. J. Biochem.*, 62(3), 519-526(1976).
- 21. Huo, X. and Viola, R. E., "Substrate Specificity and Identification of Functional Groups of Homoserine Kinase from *Escherichia coli*," *Biochemistry*, **35**(50), 16180-16185(1996).
- 22. Huo, X. and Viola, R. E., "Functional Group Characterization of Homoserine Kinase from *Escherichia coli*," *Arch. Biochem. Biophys.*, **330**(2), 373-379(1996).
- Theze, J., Kleidman, L., St. Girons, I., "Homoserine Kinase from Escherichia coli K-12: Properties, Inhibition by L-threonine, and Regulation of Biosynthesis," J. Bacteriol., 118(2), 577-581(1974).