

(Diagnostic Reagent Grade)

T-67

NAD SYNTHETASE [NADS II]

from *Geobacillus stearothermophilus*
 (Deamido-NAD⁺ : ammonia ligase (AMP-forming), EC 6.3.1.5)
 (NAD synthase)



Preparation and Specification

Appearance : White amorphous powder, lyophilized
 Specific activity : More than 1.00 U/mg solid

Properties

Substrate specificity	: See Table 1	
Molecular weight	: 50 kDa (gel filtration) 25 kDa (SDS-PAGE)	
Michaelis constants	: Deamido-NAD $2.4 \times 10^{-5}\text{M}$ ATP $4.3 \times 10^{-5}\text{M}$ NH ₃ $2.16 \times 10^{-3}\text{M}$	
Isoelectric point	: pH 5.2 ± 0.2	
Optimum pH	: 9.0–10.5	Figure 1
pH stability	: 6.0–9.0 (37°C, 15 min)	Figure 2
Optimum temperature	: 70°C (Tris-HCl buffer)	Figure 3
Thermal stability	: Stable at 60°C and below (pH 7.5, 10 min)	Figure 4
Effect of metal ions	: See Table 2	
Effect of detergents	: See Table 3	

Applications for diagnostic Test

This enzyme is useful for enzymatic determination of **ATP**, **ammonia**, **urea** or **creatinine** when coupled with creatinine deiminase.

This enzyme is suitable for **enzymatic cycling method** when coupled with dehydrogenase and diaphorase (T-06).

Please refer to an information 3 α -hydroxysteroid dehydrogenase (T-58).

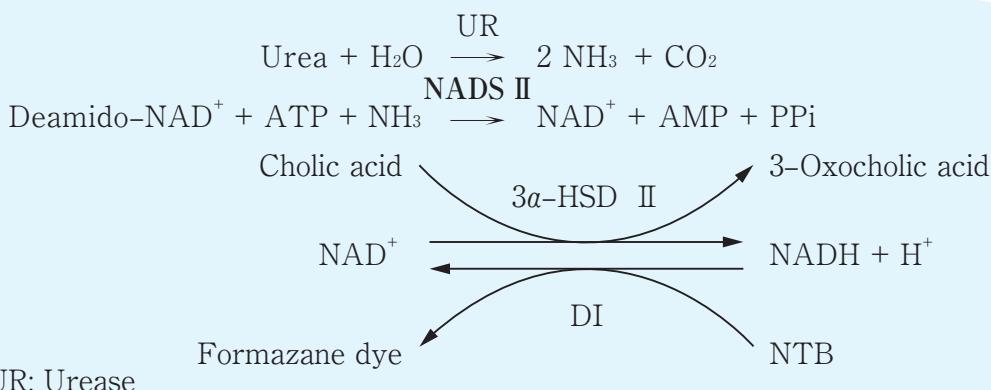


Table 1. Substrate specificity

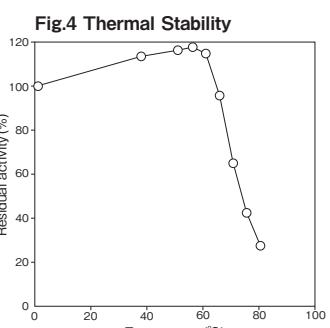
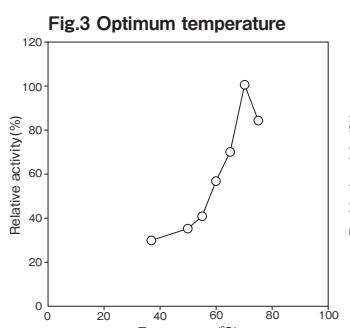
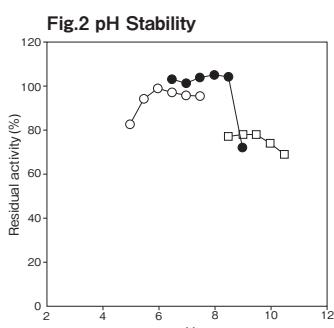
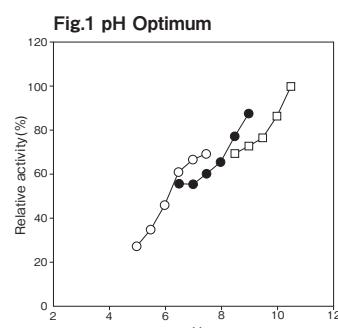
Substrate (1mM)	Relative activity (%)
NH ₄ Cl	100
L-aminoacids (Leu, Arg, Lys, Ileu, Tyr, Ala, Glu, Gln, Asn, Gly, Ser)	0
Azaserine	0
Urea	0
Uric acid	0
Creatinine	0
Creatine	0
Tris	0
Good's buffers	0

Table 2. Effect of metal ions on NADS II activity

Metal ion (1mM)	Relative activity (%)
None	100
NiCl ₂	1.1
BaCl ₂	106.0
SnCl ₂	99.8
AlCl ₃	95.6
CdSO ₄	2.4
MnCl ₂	18.2
CuCl ₂	3.6
ZnCl ₂	5.8
CoCl ₂	94.2
MgCl ₂	102.0
CaCl ₂	103.0
HgCl ₂	0.3

Table 3 Effect of detergents on NADS II activity

Detergent (0.1%)	Relative activity (%)
None	100
Adekatol SO-120	108.2
SO-145	106.9
Brig 35	107.5
Cation DT-205	10.5
FB	11.8
Cetylpyridinium chloride	1.6
Sodium dodecyl sulfate	2.3
Tween 80	102.3
Cholic acid	105.6
Cetyltrimethyl ammonium chloride	4.2
Span 85	104.6
Sodium laurylbenzene sulfonate	6.5



○ : 3,3-Dimethylglutarate-NaOH
buffer
● : Tris-HCl buffer
□ : Glycine-NaOH buffer

37°C, 15min
○ : 3,3-Dimethylglutarate-NaOH
buffer
● : Tris-HCl buffer
□ : Glycine-NaOH buffer

pH 8.0
100 mM Tris-HCl buffer

pH 7.5, 10min.
100 mM Tris-HCl buffer

2. 反応停止液
0.3 M EDTA 溶液 pH9.5
3. 酵素溶解希釈用液
20 mM Bicine-NaOH 緩衝液 pH8.5
4. 試薬
DEA (ジエタノールアミン):
富士フィルム和光純薬製 特級 #093-03115
デアミド NAD: オリエンタル酵母製
ATP (アデノシン・三リン酸・2Na·3H₂O):
協和発酵製
3α-HSD II : ナガセダイアグノスティックス製 #T-58
コール酸ナトリウム:
東京化成工業製 特級 #C 0325
EDTA (エチレンジアミン四酢酸・2Na·2H₂O):
キシダ化学製 #060-29133
Bicine (ビシン): 同仁化学製 #347-03282

II. 酵素試料液

検品約 20mg を精密に量り、酵素溶解希釈用液で溶解して全容 20ml とする。
その液を酵素溶解希釈用液で 0.3-0.7U/ml 濃度となるように適宜希釈する。

III. 測定操作法

1. 小試験管に反応試薬混合液 2.0ml を正確に分注し、37°C で予備加温する。

2. 5 分経過後、酵素試料液 50 μl を正確に加えて混和し、37°C で反応を開始する。
※盲検は酵素試料液の代わりに酵素溶解希釈用液 50 μl を加える。
3. 5 分経過後、反応停止液 1.0ml を加えて混和し、反応を停止する。
4. 340nm における吸光度を測定する。
求められた吸光度変化の試料液は As、盲検液は Ab とする。

$$0.130\text{Abs} \leq \Delta A = (\text{As} - \text{Ab}) \leq 0.390 \text{ Abs}$$

IV. 計算

$$\text{活性 (U/mg)} = \frac{\Delta A/5}{6.3} \times \frac{3.05}{0.05} \times \frac{1}{X}$$

6.3 : NADH の 340nm におけるミリモル分子吸光係数
(cm²/ μmole)

5 : 反応時間 (min)

3.05 : 反応総液量 (ml)

0.05 : 反応に供した酵素試料液量 (ml)

X : 酵素試料液中の検品濃度 (mg/ml)