

# 最 終 報 告 書

2- (チオシアノメチルチオ) ベンゾチアゾール (被験物質番号 K-868) の  
微生物による分解度試験

財団法人 **化学品検査協会**  
化学品安全センター九州試験所

## 陳 述 書

財団法人 化学品検査協会  
化学品安全センター九州試験所

試験委託者 通商産業省

試験の表題 2- (チオシアノメチルチオ) ベンゾチアゾール (被験物質番号  
K-868) の微生物による分解度試験

試験番号 20868

上記試験は、昭和59年3月31日付、環保業第39号、薬発第229号及び59基局第85号による「新規化学物質に係る試験及び指定化学物質に係る有害性の調査の項目等を定める命令第4条に規定する試験施設に関する基準」に従って実施したものです。

平成元年 / 月 24 日

運営管理者

## 信頼性保証書

財団法人 化学品検査協会  
化学品安全センター九州試験所

試験委託者 通商産業省

試験の表題 2- (チオシアノメチルチオ) ベゾチアゾール (被験物質番号  
K-868) の微生物による分解度試験

試験番号 20868

上記試験は財団法人化学品検査協会化学品安全センター九州試験所の  
信頼性保証部門が監査及び査察を実施しており、監査又は査察を行った日付  
並びに運営管理者及び試験責任者に報告を行った日付は以下の通りです。

監査又は査察日	報告日 (運営管理者)	報告日 (試験責任者)
昭和63年 9月 8日	昭和63年 9月 8日	昭和63年 9月 8日
昭和63年10月18日	昭和63年10月18日	昭和63年10月19日
昭和63年11月 1日	昭和63年11月24日	昭和63年11月21日
昭和63年11月15日	昭和63年11月24日	昭和63年11月21日
昭和63年11月16日	昭和63年11月24日	昭和63年11月21日
昭和63年11月17日	昭和63年11月24日	昭和63年11月21日
平成 元年 1月24日	平成 元年 1月24日	平成 元年 1月24日

本最終報告書は、試験の方法が正確に記載されており、内容が試験計画及び  
標準操作手順に従い、かつ、生データを正確に反映していることを保証します。

平成 元 年 / 月 24 日  
信頼性保証業務担当者

平成 元 年 / 月 24 日  
信頼性保証責任者

## 目 次

	頁
要 約	1
1. 表 題	2
2. 試験委託者	2
3. 試験施設	2
4. 試験目的	2
5. 試験方法	2
6. 試験期間	3
7. 試験関係者	3
8. 最終報告書作成日	3
9. 最終報告書の承認	3
10. 被験物質	4
11. 活性汚泥の調製	5
12. 分解度試験の実施	6
13. 試験条件の確認	13
14. 試験結果	14
15. 考 察	17
16. 試資料の保管	18
17. 備 考	19
18. 表及び図の内容	20
付 表	
付 図	

## 要 約

1. 試験の表題    2- (チオシアノメチルチオ) ベンゾチアゾール (被験物質番号 K-868) の微生物による分解度試験

### 2. 分解度試験

#### 2.1 試験条件

- (1) 被験物質濃度    100 mg/l
- (2) 活性汚泥濃度    30 mg/l (懸濁物質濃度として)
- (3) 試験液量    300 ml
- (4) 試験液培養温度    25±1 °C
- (5) 試験液培養期間    28 日間

#### 2.2 測定及び分析

- (1) 閉鎖系酸素消費量測定装置による生物化学的酸素要求量 (BOD) の測定
- (2) 高速液体クロマトグラフィー (HPLC) による被験物質の分析

### 3. 試験結果

- (1) BOD による分解度    0%,    0%,    0%
- (2) HPLC による分解度    22%,    20%,    19%

### 4. 被験物質の安定性

被験物質は保管条件下で安定であることを確認した。

# 最終報告書

試験番号 20868

- |          |   |
|----------|---|
| 1. 表 題   | 2- (チオシアノメチルチオ) ベンゾチアゾール (被験物質番号 K-868) の微生物による分解度試験  |
| 2. 試験委託者 | <p>名 称 通商産業省</p> <p>住 所 (〒100) 東京都千代田区霞が関一丁目3番1号</p>  |
| 3. 試験施設  | <p>名 称 財団法人 化学品検査協会<br/>化学品安全センター九州試験所</p> <p>住 所 (〒830) 福岡県久留米市中央町19-14<br/>TEL (0942) 34-1500</p> <p>運営管理者 <span style="background-color: black; color: black;">XXXXXXXXXX</span></p> |
| 4. 試験目的  | 被験物質K-868の微生物による分解性の程度について知見を得る。  |
| 5. 試験方法  | 「新規化学物質に係る試験の方法について」(環保業第5号、薬発第615号、49基局第392号 昭和49年7月13日) に規定する〈微生物等による化学物質の分解度試験〉による。  |

## 6. 試験期間

(1) 試験開始日 昭和63年 9月 8日

### (2) 試験実施期間

活性汚泥使用開始日 昭和63年 8月10日

試験液培養開始日 昭和63年10月18日

試験液培養終了日 昭和63年11月15日

(3) 試験終了日 平成元年 1月19日

## 7. 試験関係者

試験責任者

\_\_\_\_\_

試験担当者

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

活性汚泥管理責任者

\_\_\_\_\_

試験資料管理責任者

\_\_\_\_\_

## 8. 最終報告書作成日

平成元年 1月19日

作成者 \_\_\_\_\_

## 9. 最終報告書の承認

平成元年 / 月 / 9日

試験責任者

氏名 \_\_\_\_\_

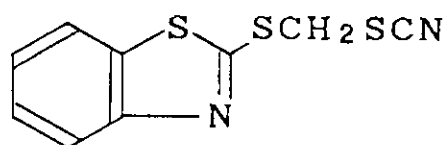
## 10. 被験物質

本報告書において被験物質K-868は、次の名称及び構造式等を有するものとする。

10.1 名 称 2-(チオシアノメチルチオ)ベンゾチアゾール

10.2 構造式等

構造式



分子式  $C_9H_6N_2S_3$

分子量 238.36

10.3 純 度<sup>\*1</sup> 79.5%

不純物 ビス(2-ベンゾチアゾリルチオ)メタン 18.1%

本報告書における被験物質濃度は、純度が79.5%であるため、純度補正を行った数値を表示した。

\*1 高速液体クロマトグラフィーによる(図-20参照)。

10.4 提供者及び商品名

(1) 提 供 者

(2) 商 品 名

10.5 同 定

赤外吸収スペクトル(図-11参照)、質量スペクトル(図-12参照)及び核磁気共鳴スペクトル(図-17参照)により構造を確認した。



#### 10.6 保管条件及び保管条件下での安定性

(1) 保管条件 冷暗所

(2) 安定性確認 試験液培養開始前及び培養終了後に被験物質の赤外吸収スペクトルを測定した結果（図-11参照）、両スペクトルは一致し、保管条件下で安定であることを確認した。

### 11. 活性汚泥の調製

#### 11.1 汚泥の採集場所及び時期

(1) 場 所 下記の全国10ヵ所から採集した。

伏古川処理場（北海道札幌市）	深芝処理場（茨城県鹿島郡）
中浜処理場（大阪府大阪市）	落合処理場（東京都新宿区）
北上川（宮城県石巻市）	信濃川（新潟県西蒲原郡）
吉野川（徳島県徳島市）	琵琶湖（滋賀県大津市）
広島湾（広島県広島市）	洞海湾（福岡県北九州市）

(2) 時 期 昭和63年 6月

#### 11.2 採集方法

(1) 都 市 下 水 下水処理場の返送汚泥

(2) 河川、湖沼及び海 表層水及び大気と接触している波打際の表土

#### 11.3 新旧汚泥の混合

上記で採集してきた各地の汚泥のろ液をそれぞれ 500ml と、それまで試験に供していた旧活性汚泥のろ液 5l とを混合して 10l とし、pH を  $7.0 \pm 1.0$  に調整して培養槽でばっ気<sup>\*2</sup>した。

\*2 ばっ気

屋外空気をプレフィルターに通し、ばっ気に用いた。

#### 11.4 培 養

培養槽へのばっ気を約30分間止めた後、全量の約 1/3量の上澄液を除去し、これと等量の 0.1%合成下水<sup>\*3</sup>を加えて再びばっ気した。この操作を毎日1回繰り返し、培養して活性汚泥とした。培養温度は $25 \pm 2^\circ\text{C}$ とした。

##### \*3 0.1%合成下水

グルコース、ペプトン、りん酸一カリウムをそれぞれ 0.1(W/V) %になるように脱塩素水に溶解し、水酸化ナトリウムでpHを  $7.0 \pm 1.0$  に調整したものをを用いた。

#### 11.5 管理及び使用

培養中、上澄液の外観及び活性汚泥の生成状態を観察するとともに、活性汚泥の沈でん性、pH、温度及び溶存酸素濃度を測定し記録した。活性汚泥の生物相は適宜光学顕微鏡を用いて観察し、異常のないことを確認した上で試験に供した。

#### 11.6 活性汚泥の活性度の点検

標準物質を用いて活性汚泥使用開始前に活性度を点検した。また、旧活性汚泥との関連性に留意した。

### 12. 分解度試験の実施

#### 12.1 試験の準備

##### (1) 活性汚泥の懸濁物質濃度の測定

測定方法 工場排水試験方法の懸濁物質 (JIS K 0102-1986 の14.1) に準じて行った。

測定実施日 昭和63年10月17日

測定結果 活性汚泥の懸濁物質濃度は $5300\text{mg}/\ell$ であった。

##### (2) 基礎培養基の調製

工場排水試験方法の生物化学的酸素消費量 (JIS K 0102-1986 の 21.) で定められたA液、B液、C液及びD液それぞれ3mlに精製水 (高杉製薬製 日本薬局方) を加えて1ℓとする割合で混合し、pHを 7.0に調整した。

##### (3) 基準物質

アニリンを用いた。

## 12.2 試験液の調製

試験容器を6個用意し、試験液を下記の方法で調製した。

これらの試験液について、12.3の条件で培養を行った。

### (1) 被験物質及びアニリンの添加

#### (a) (水+被験物質)系(1個)

試験容器に精製水 300mlを入れ、被験物質が 100mg/lになるように提供試料を添加した。

#### (b) (汚泥+被験物質)系(3個)

試験容器に基礎培養基 300mlを入れ、被験物質が 100mg/lになるように提供試料を添加した。

#### (c) (汚泥+アニリン)系(1個)

試験容器に基礎培養基 300mlを入れ、アニリンを 100mg/lになるように添加した。

#### (d) 汚泥ブランク系(1個)

試験容器に基礎培養基 300mlを入れた。

### (2) 活性汚泥の接種

(b), (c) 及び(d) の試験容器に11. の条件で調製した活性汚泥を懸濁物質濃度として30mg/lになるように接種した。

## 12.3 試験液培養装置及び環境条件

### (1) 試験液培養装置

閉鎖系酸素消費量測定装置(大倉電気製 クーロメーター)

試験容器 300ml用培養ビン

炭酸ガス吸収剤 ソーダライム, No.1 (和光純薬工業製 試薬一級)

攪拌方法 マグネチックスターラーによる回転攪拌

### (2) 環境条件

試験液培養温度  $25 \pm 1^{\circ}\text{C}$

試験液培養期間 28日間

実施場所 第6機器室

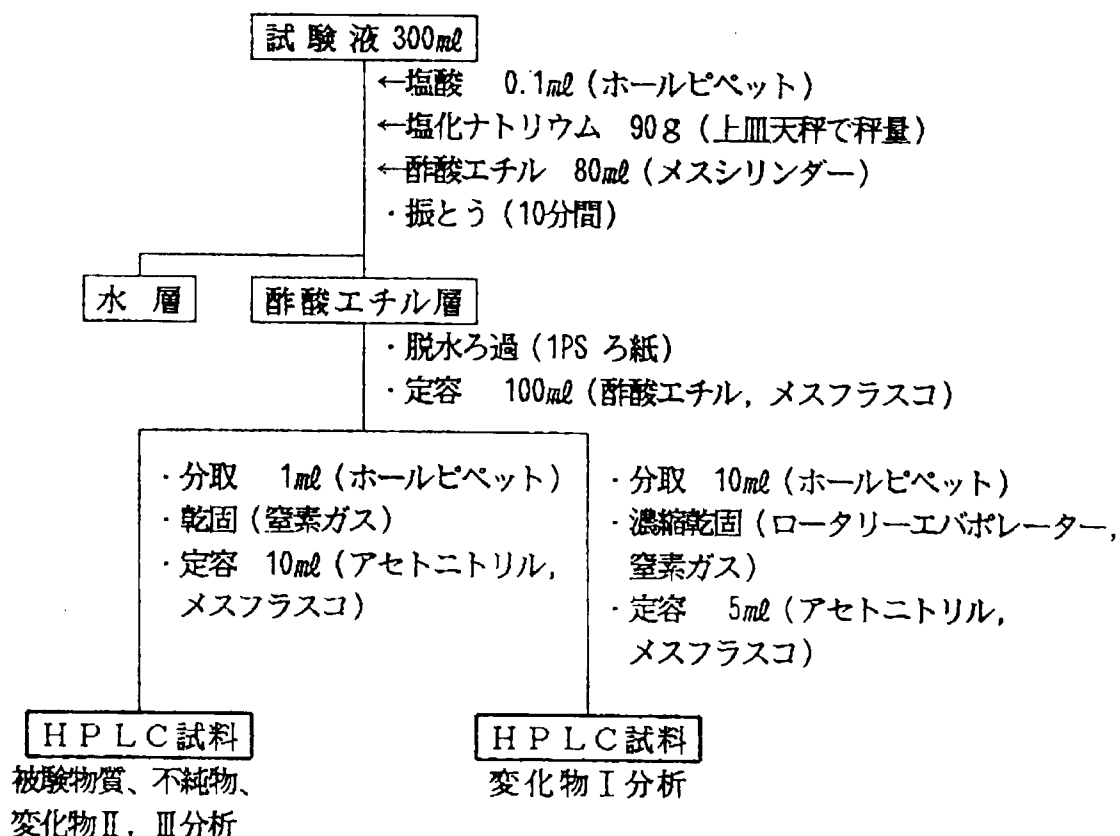
## 12.4 試験液の分析

培養期間終了後、試験液中に残留している被験物質及び不純物であるビス（2-ベンゾチアゾリルチオ）メタンを分析した。また、変化生成物と考えられる2-メルカプトベンゾチアゾール（変化物Ⅰ）、ビス（2-ベンゾチアゾリルチオメチル）ジスルフィド（変化物Ⅱ）及び1-（2-ベンゾチアゾリル）-4-（2-ベンゾチアゾリルチオメチルジチオ）-1,3-ジチアブタン（変化物Ⅲ）を分析した。これら変化物は、質量スペクトルで構造を推定した（15. 考察参照）。

### 12.4.1 試験液の前処理

試験液培養期間終了後、（水＋被験物質）系、（汚泥＋被験物質）系及び汚泥ブランク系の試験液について下記のフロースキームに従って前処理操作を行い、被験物質、不純物及び変化物Ⅰ、Ⅱ、Ⅲを分析するための高速液体クロマトグラフィー（HPLC）試料とした。

#### フロースキーム



## 12.4.2 定量分析

### (1) 高速液体クロマトグラフィーによる被験物質の分析

前処理を行って得られたHPLC試料について下記定量条件に基づき被験物質を分析した。HPLC試料中の被験物質の濃度はクロマトグラム上で得られた標準溶液40.0mg/lのピーク高さとHPLC試料のピーク高さとを比較し、比例計算して求めた(表-2、図-2参照)。

ピーク高さの測定限界はノイズレベルを考慮して2mm(被験物質濃度0.5mg/l)とした。

#### (a) 分析機器の定量条件

機 器	高速液体クロマトグラフ
ポンプ	島津製作所製 LC-3A
検出器	島津製作所製 SPD-2A
カラム	UNISIL PACK F3-100B 10cm×6mmφ ステンレス製
溶離液	アセトニトリル/精製水 (7/3 V/V)
流量	1.0ml/min
測定波長	280nm (図-18参照)
注入量	15μl
感度	
検出器	0.32ABU/FS
記録計	レンジ 1mV

#### (b) 検量線の作成

被験物質 200.0mg (提供試料 251.6mg) をアセトニトリルに溶解し、100mlに定容して2000mg/lの標準原液を調製した。これをアセトニトリルで希釈して10.0、20.0及び40.0mg/lの標準溶液とした。この標準溶液を前記の定量条件に従ってHPLCにより分析を行い、それぞれのピーク高さと濃度とに基づき検量線を作成した(図-8参照)。

(2) 高速液体クロマトグラフィーによる不純物及び変化物Ⅱ、Ⅲの分析

前処理を行って得られたHPLC試料について下記定量条件に基づき不純物及び変化物Ⅱ、Ⅲを分析した。

変化物Ⅱ、Ⅲは市販品がないため、不純物であるビス(2-ベンゾチアゾリルチオ)メタン換算により、生成量を求めた。

HPLC試料中の不純物及び変化物Ⅱ、Ⅲの濃度はクロマトグラム上で得られた標準溶液9.10mg/lのピーク面積とHPLC試料のピーク面積とを比較し、比例計算して求めた(表-3, 5, 6、図-3参照)。

ピーク面積の測定限界はノイズレベルを考慮して 500 (不純物及び変化物Ⅱ、Ⅲ濃度 0.3mg/l) とした。

(a) 分析機器の定量条件

機 器	高速液体クロマトグラフ
ポンプ	島津製作所製 LC-3A
検出器	島津製作所製 SPD-2A
カラム	UNISIL PACK F3-100B 10cm×6mmφ ステンレス製
溶離液	アセトニトリル/精製水 (9/2 V/V)
流量	1.0ml/min
測定波長	280nm (図-18参照)
注入量	15μl
感度	
検出器	0.02ABU/FS
記録計	レンジ 1mV, ATTEN 2 <sup>0</sup>

(b) 検量線の作成

不純物45.5mg (提供試料 251.6mg) をアセトニトリルに溶解し、100mlに定容して 455mg/lの標準原液を調製した。これをアセトニトリルで希釈して2.28、4.55及び9.10mg/lの標準溶液とした。この標準溶液を前記の定量条件に従ってHPLCにより分析を行い、それぞれのピーク面積と濃度とに基づき検量線を作成した(図-9参照)。

(3) 高速液体クロマトグラフィーによる変化物Ⅰの分析

前処理を行って得られたHPLC試料について下記定量条件に基づき変化物Ⅰを分析した。HPLC試料中の変化物Ⅰの濃度はクロマトグラム上で得られた標準溶液50.0mg/lのピーク高さとHPLC試料のピーク高さとを比較し、比例計算して求めた(表-4、図-4参照)。

ピーク高さの測定限界はノイズレベルを考慮して2mm(変化物Ⅰ濃度0.6mg/l)とした。

(a) 分析機器の定量条件

機 器	高速液体クロマトグラフ
ポンプ	島津製作所製 LC-3A
検出器	島津製作所製 SPD-2A
カラム	UNISIL PACK F3-100B 10cm×6mmφ ステンレス製
溶離液	アセトニトリル/精製水 (7/3 V/V)
流量	1.0ml/min
測定波長	280nm (図-19参照)
注入量	15μl
感度	
検出器	0.16ABU/FS
記録計	レンジ 1mV

(b) 検量線の作成

2-メルカプトベンゾチアゾール 250.0mgをアセトニトリルに溶解し、100mlに定容して2500mg/lの標準原液を調製した。これをアセトニトリルで希釈して12.5、25.0及び50.0mg/lの標準溶液とした。この標準溶液を前記の定量条件に従ってHPLCにより分析を行い、それぞれのピーク高さと濃度とに基づき検量線を作成した(図-10参照)。

### 12.4.3 回収試験

#### (1) 被験物質及び不純物

回収試験は12.2に準じて提供試料37.7mgを（被験物質30.0mg及び不純物6.8mgを含む。）添加した水系及び汚泥系の試験液を12.4.1に従って前処理操作し、前記の定量条件に従ってHPLCにより分析を行った。分析操作における各2点の回収率及び平均回収率は下記のとおりであり、平均回収率を試験液中の被験物質及び不純物濃度を求める場合の補正值とした（表-7, 8、図-5, 6参照）。

##### (a) 被験物質

水系回収率	99.0 %	93.6 %	平均 96.3 %
汚泥系回収率	97.1 %	98.5 %	平均 97.8 %

##### (b) 不純物

水系回収率	98.7 %	102 %	平均100 %
汚泥系回収率	99.5 %	100 %	平均 99.8 %

#### (2) 2-メルカプトベンゾチアゾール

回収試験は2-メルカプトベンゾチアゾールを2.0mg添加した水系及び汚泥系の試験液を12.4.1に従って前処理操作し、前記の定量条件に従ってHPLCにより分析を行った。分析操作における各2点の回収率及び平均回収率は下記のとおりであり、平均回収率を試験液中の2-メルカプトベンゾチアゾール濃度を求める場合の補正值とした（表-9、図-7参照）。

水系回収率	95.8 %	95.8 %	平均 95.8 %
汚泥系回収率	94.6 %	95.8 %	平均 95.2 %

#### (3) 変化物Ⅱ及び変化物Ⅲ

変化物Ⅱ及び変化物Ⅲは市販品がないため、回収試験は行わなかった。



## 12.5 分解度の算出

被験物質の分解度は下記の式に基づき算出し、小数点以下1ケタ目を丸めて整数位で表示した。

### (1) BODによる分解度

$$\text{分解度 (\%)} = \frac{\text{BOD} - \text{B}}{\text{TOD}} \times 100$$

BOD : (汚泥+被験物質)系の生物化学的酸素要求量  
(測定値) (mg)

B : 汚泥ブランク系の生物化学的酸素要求量  
(測定値) (mg)

TOD<sup>\*4</sup> : 提供試料が完全に酸化された場合に必要とされる理論的  
酸素要求量 (計算値) (mg)

\*4 元素分析値より算出した。

### (2) HPLCによる分解度

$$\text{分解度 (\%)} = \frac{S_B - S_A}{S_B} \times 100$$

$S_A$  : (汚泥+被験物質)系における被験物質の残留量  
(測定値) (mg)

$S_B$  : (水+被験物質)系における被験物質の残留量  
(測定値) (mg)

## 12.6 数値の取扱い

数値を平均する場合、平均は算術平均とした。数値の丸め方は JIS Z 8401-1961に従った。

## 13. 試験条件の確認

BODから求めたアニリンの7日及び14日後の分解度はそれぞれ74%及び81%であることから、本試験の試験条件が有効であることを確認した。

## 14. 試験結果

### 14.1 試験液の状況

培養期間中の試験液の状況は下記のとおりであった。

	試 験 液	状 況
培養開始時	( 水 + 被験物質 ) 系	被験物質は溶解しなかった。
	( 汚泥 + 被験物質 ) 系	被験物質は溶解しなかった。
培養終了時	( 水 + 被験物質 ) 系	被験物質は溶解していなかった。
	( 汚泥 + 被験物質 ) 系	被験物質は溶解していなかった。 汚泥は増殖していなかった。

#### 14.2 試験液分析結果

28日後の被験物質及び変化物Ⅰ，Ⅱ，Ⅲの分析結果並びに被験物質の残留率及び変化物Ⅰ，Ⅱ，Ⅲの生成率を表－Aに示した。

表－A

	H P L C 分析				H P L C 分析合計
	被 験 物 質	変 化 物 Ⅰ	変 化 物 Ⅱ	変 化 物 Ⅲ	
	残留量 (mg)	生成量 (mg)	概算生成量 (mg)	概算生成量 (mg)	
	〔残留率〕 (%)	〔生成率〕 (%)	〔生成率〕 (%)	〔生成率〕 (%)	
① 水 + 被験物質	29.6 [99]	0.2 [ 1 ]	0.1 [ 0 ]	0.6 [ 2 ]	[ 102 ]
③汚泥+ 被験物質	23.2 [77]	0.7 [ 3 ]	1.1 [ 4 ]	2.4 [ 8 ]	[92]
④汚泥+ 被験物質	23.8 [80]	0.9 [ 4 ]	1.0 [ 4 ]	2.6 [ 9 ]	[97]
⑥汚泥+ 被験物質	24.1 [80]	0.7 [ 3 ]	1.1 [ 4 ]	2.4 [ 8 ]	[95]
②汚泥 ブランク	0.0 [－]	0.0 [－]	0.0 [－]	0.0 [－]	[－]
理 論 量	30.0	21.1*5	26.7*5	29.6*5	
付 表	表－2	表－4	表－5	表－6	

\*5 被験物質が全量変化したときに生成する量。

28日後の不純物の分析結果及び残留率を表-Bに示した。

表-B

	H P L C 分 析	
	残留量 (mg)	残留率 (%)
① 水 + 被験物質	7.0	103
③ 汚泥 + 被験物質	7.1	104
④ 汚泥 + 被験物質	7.7	113
⑥ 汚泥 + 被験物質	7.8	115
② 汚泥 ブランク	0.0	—
理 論 量	6.8	
付 表	表-3	

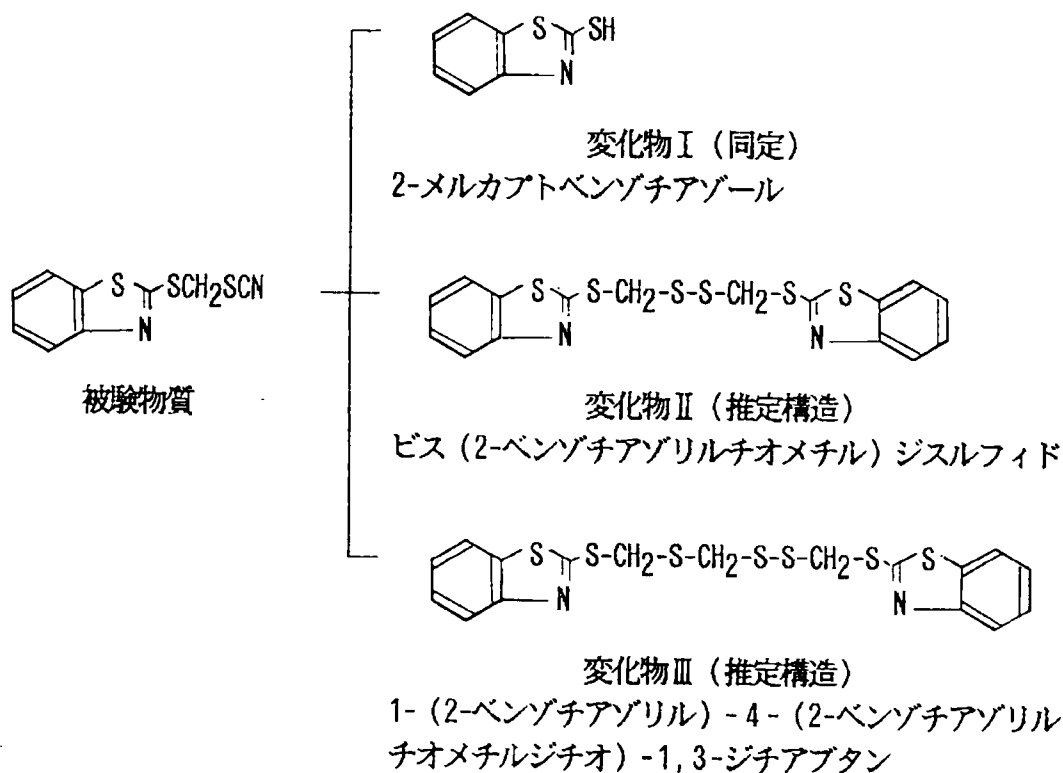
#### 14.3 分解度

28日後の分解度は下記のとおりであった。

	分 解 度 (%)			付 表
	③	④	⑥	
B O D による結果	0	0	0	表-1
H P L C による結果	22	20	19	表-2

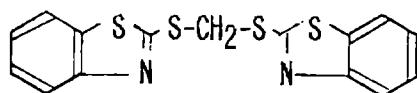
## 15. 考 察

14.2 試験液分析結果より、HPLC分析による被験物質の残留率及び変化物Ⅰ，Ⅱ，Ⅲの生成率の物質収支は、ほぼ 100%であり（表-A参照）、変化物の質量スペクトルの結果を含めると、被験物質は（汚泥+被験物質）系で次のように変化すると考えられる（図-14, 15, 16参照）。



なお、2-メルカプトベンゾチアゾール（変化物Ⅰ）は、すでに難分解及び低濃縮と判定されている（官報公示整理番号 5-242, 分解度試験報告書No. A 30129昭和51年 1月29日, 濃縮度試験報告書No. A 30220 昭和51年 9月29日）。

また、提供試料中に含まれている不純物は、14.2 試験液分析結果より、ほぼ100%残留していた（表-B参照）。なお、この不純物は質量スペクトルの結果より、ビス（2-ベンゾチアゾリルチオ）メタンであると推定された（図-13参照）。



不純物（推定構造）

ビス（2-ベンゾチアゾリルチオ）メタン

## 16. 試資料の保管

### 16.1 被験物質

保管用被験物質約5gを保管用容器に入れ密栓後、「新規化学物質に係る試験及び指定化学物質に係る有害性の調査の項目等を定める命令第4条に規定する試験施設に関する基準」（以下「GLP基準」という。）第32条に定める期間、当試験所試料保管室に保管する。

### 16.2 生データ、資料等

試験により得られた分析結果、測定結果、観察結果、その他試験ノート等最終報告書の作成に用いた生データ、試験計画書、調査表、資料等は最終報告書と共に、「GLP基準」第32条に定める期間、当試験所資料保管室に保管する。

## 17. 備 考

### 17.1 試験に使用した機器及び装置

クーロメーター	:	7頁参照
高速液体クロマトグラフ	:	9, 10, 11頁参照
天 び ん	:	Sartorius社製 2007 MP6
p H 計	:	東亜電波工業製 HM-20E
紫外可視分光光度計	:	日立製作所製 150-20

### 17.2 分析に使用した試薬

フタル酸水素カリウム	:	和光純薬工業製	試薬特級
精製水	:	高杉製薬製	日本薬局方
アセトニトリル	:	和光純薬工業製	HPLC用
塩化ナトリウム	:	マナック製	試薬一級
酢酸エチル	:	関東化学製	試薬一級
2-メルカプトベンゾチアゾール	:	東京化成工業製	TCI-EP試薬
アニリン	:	昭和化学製	試薬特級
			ロット番号 298324

Test substance K-868

Apparatus Coulometer No. CM-1  
range 250mg/l x 1

Cultivation condition  
concentration  
test substance 100mg/l  
reference substance (Aniline) 100mg/l  
activated sludge 30mg/l  
temperature 25±1℃  
period 10/18 ~ 11/15 (28days) 1988

Bottle No. Contents

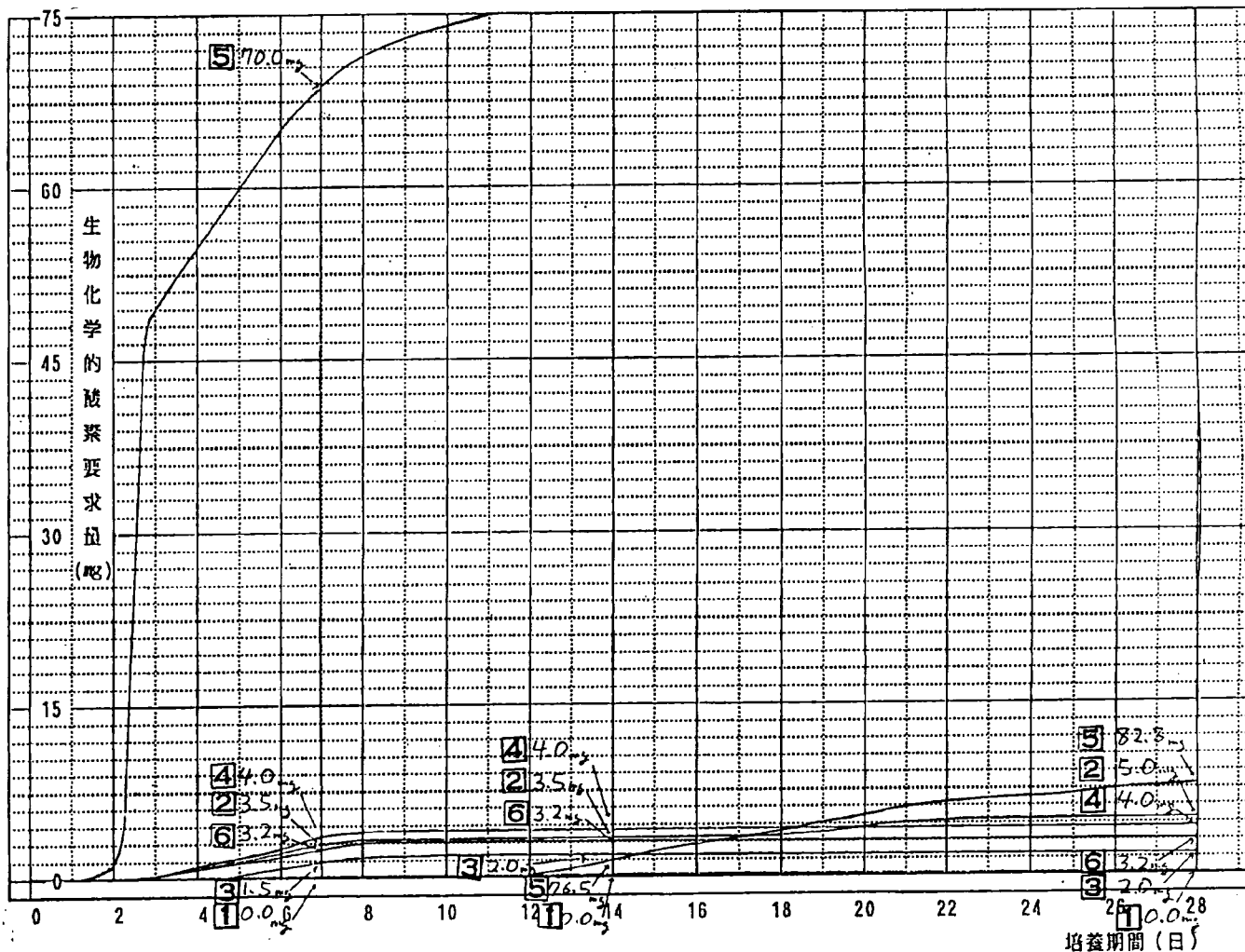
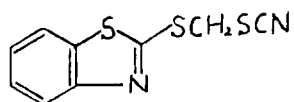
- |   |           |
|---|-----------|
| ① | 水 + 被験物質  |
| ② | 基礎呼吸      |
| ③ | 汚泥 + 被験物質 |
| ④ | 汚泥 + 被験物質 |
| ⑤ | 汚泥 + アニリン |
| ⑥ | 汚泥 + 被験物質 |

Note : 本試験  
標準条件

Operator

財団法人 化学品検査協会 化学品安全センター九州試験所

構造式



K-868 の分解度

③ 分解度 =  $(BOD-B)/TOD \times 100 = 0 \%$

④ 分解度 =  $(BOD-B)/TOD \times 100 = 0 \%$

⑥ 分解度 =  $(BOD-B)/TOD \times 100 = 0 \%$

$TOD = 37.7 \text{ mg} \times 2.14 = 80.7 \text{ mg}$

7日目のアニリンの分解度 =  $(BOD-B)/TOD \times 100 = 74 \%$

アニリンのTOD =  $30.0 \times 3.01 = 90.3 \text{ mg}$