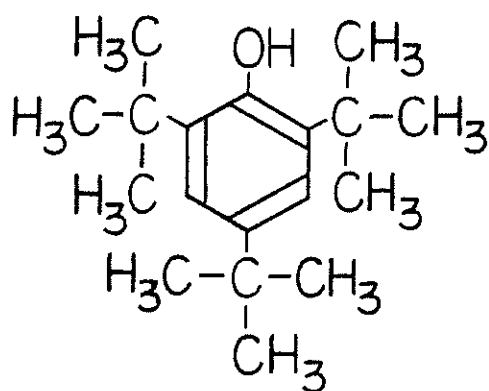


# 分 解 度 試 験 報 告 書

1. 試料名            2,4,6-トリ-tert-ブチルフェノール  
                          ( 試料 No. K-555 )

分子式             $C_{18}H_{30}O$             分子量    262.44

構造式



同 定            赤外分光光度計 ( 付図-5 参照 )

性 状

外 観            白色結晶

融点(°C)        128~132    ( 試薬添付資料による )

純度(%)        97 以上

溶解性

対 水            35 ppm ( TOC 計による分析値 )

対 クロロホルム、メタノールに可溶

2. 試験期間        昭和56年1月5日~昭和56年6月9日

## 3. 2

(a

(b)

(b)

- (b)

(b)

(b)

(b)

(b)

(b)

(b)

	状 況	pH
仕 込 時	試料は溶解せず	—
終 了 時	結晶の残留が認められた	—

3. 2 直接定量分析

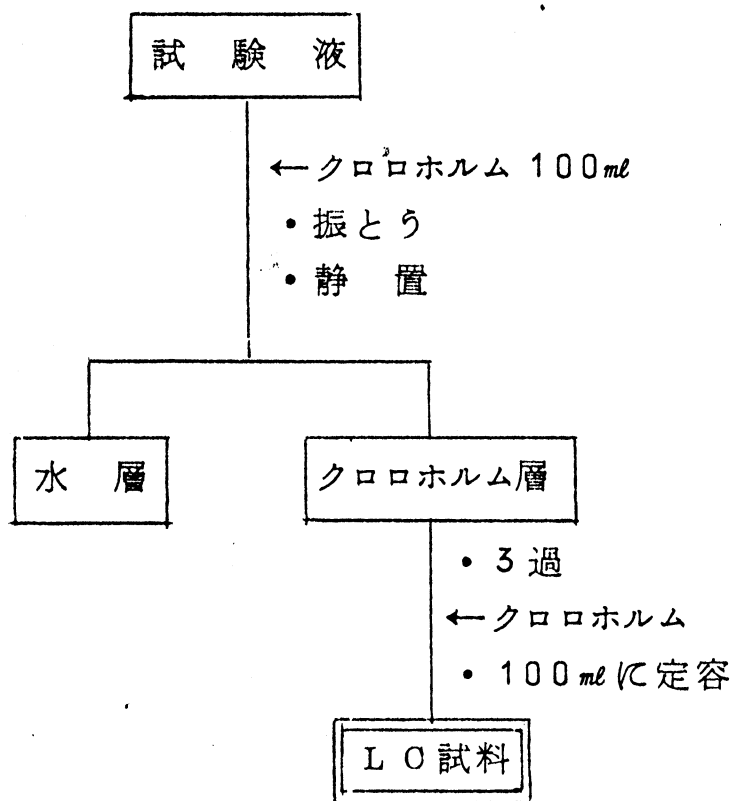
(a) 使用分析機器及び条件

高速液体クロマトグラフ

型 式	O B C 組立
カ ラ ム	φ 25 <sub>mm</sub> × 0.3m , ステンレス
固 定 相	Shodex A-801
溶 離 液	クロロホルム
波 長	280 nm
検 出 器	UV

(b) 分析試料の前処理

- 操作
- ← 添加



験による

各培養

pH
—
—

4. 試験結果

	分解度(%)	付 図	付 表
酸素消費量による結果	0	1	
L C による 結 果	5	2	1

7 日目のアニリンの分解度 67 %

以 上

表-1	ee, LC 分析測定表	K-555	試験料名	図番	注入量	ピーク	高さ (mm)	濃度 (g)	倍率 (倍)	残留量 (mg)	残留量 (mg)	分解回数	収率 (%)
-----	--------------	-------	------	----	-----	-----	---------	--------	--------	----------	----------	------	--------

BOD

図-1

Date 5/1 ~ 5/29 19 81

Test Temp. 25 °C

Model Coulometer No. 224

Range 250 ppm × 1

Chart Speed 2 mm/h

	Sample (ppm)	Sludge (ppm)
1	アニリン (100)	30
2	水 + 試料 (100)	—
3	汚泥 + 試料 (100)	30
4	汚泥 + 試料 (100)	30
5	汚泥 + 試料 (100)	30
6	基礎呼吸 (—)	30

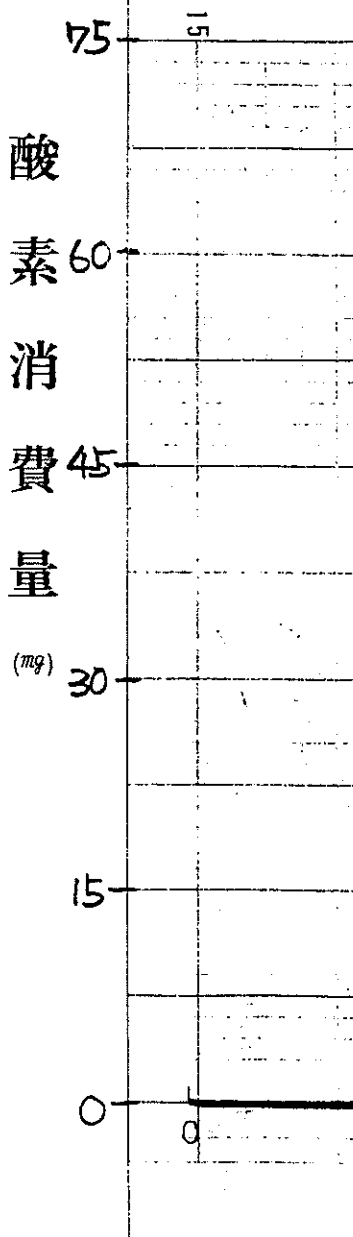
Note: K-555 : 2,4,6-tri-tert-butylphenol

Operator

(財) 化学品検査協会 化学品安全センター

56.4 (1000)

酸素消費量



BOD

図-1

Date 5/1~5

Test Temp.

Model Coulometer

Range 250

Chart Speed

Sample

1 7 ニリ

2 水 + 試

3 汚泥 + 試

4 汚泥 + 試

5 汚泥 + 試

6 基礎 町

Note: K-555

Operator

(計) 7 字 60 115

$$\text{分解度} = \frac{\text{BOD-B}}{\text{TOD}} \times 100 = \frac{-4.4}{91.5} \times 100 = -5 \rightarrow 0\%$$

ただし

$$\text{BOD-B} = \frac{\text{図} + \text{図} + \text{図}}{3} - \text{図} = \frac{6.9 \text{ mg} + 4.5 \text{ mg} + 7.3 \text{ mg}}{3} - 10.6 \text{ mg} = -4.4 \text{ mg}$$

$$\text{TOD} = 3.05 \times 30.0 = 91.5$$

なお、 $\text{C}_{18}\text{H}_{30}\text{O} + 25\text{O}_2 \rightarrow 18\text{CO}_2 + 15\text{H}_2\text{O}$

$$\frac{25 \times 0_2}{\text{C}_{18}\text{H}_{30}\text{O}} = \frac{50 \times 0}{262.44} = 3.05$$

7 日目のデニソンの分解度 67 %