

# CERI 有害性評価書

マンガン及びその化合物

**Manganese and its compounds**

<http://www.cerij.or.jp>

**CERI** 財団法人 化学物質評価研究機構

## CERI 有害性評価書について

化学物質は、私たちの生活に欠かせないものですが、環境中への排出などに伴い、ヒトの健康のみならず、生態系や地球環境への有害な影響が懸念されています。有害な影響の程度は、有害性及び暴露量を把握することにより知ることができます。暴露量の把握には、実際にモニタリング調査を実施する他に、特定化学物質の環境への排出量の把握等及び管理の促進に関する法律（化学物質排出把握管理促進法）に基づく化学物質の排出量情報の活用などが考えられます。

CERI 有害性評価書は、化学物質評価研究機構（CERI）の責任において、原版である化学物質有害性評価書 ([http://www.safe.nite.go.jp/data/sougou/pk\\_list.html?table\\_name=hyoka\\_risk](http://www.safe.nite.go.jp/data/sougou/pk_list.html?table_name=hyoka_risk)) を編集したものです。実際に化学物質を取り扱っている事業者等が、化学物質の有害性について、その全体像を把握する際に利用していただくことを目的としています。

予想することが困難な地球環境問題や新たな問題に対処していくためには、法律による一律の規制を課すだけでは十分な対応が期待できず、事業者自らが率先して化学物質を管理するという考え方が既に国際的に普及しています。こうした考え方の中では、化学物質の取り扱い事業者は、法令の遵守はもとより、法令に規定されていない事項であっても環境影響や健康被害を未然に防止するために必要な措置を自主的に講じることが求められ、自らが取り扱っている化学物質の有害性を正しく認識しておくことが必要になります。このようなときに、CERI 有害性評価書を活用いただければと考えています。

CERI 有害性評価書は、化学物質の有害性の全体像を把握していただく為に編集したものですので、さらに詳細な情報を必要とする場合には、化学物質有害性評価書を読み進めることをお勧めいたします。また、文献一覧は原版と同じものを用意し、作成時点での重要文献を網羅的に示していますので、独自に調査を進める場合にもお役に立つものと思います。

なお、化学物質有害性評価書は、新エネルギー・産業技術総合開発機構（NEDO）からの委託事業である「化学物質総合評価管理プログラム」の中の「化学物質のリスク評価およびリスク評価手法の開発プロジェクト」において作成したものです。

財団法人化学物質評価研究機構  
安全性評価技術研究所

## 目 次

1. 化学物質の同定情報.....	1
2. 一般情報 .....	2
3. 物理化学的性質.....	3
4. 発生源情報 .....	4
5. 環境中運命 .....	11
5.1 土壌中での動態.....	11
5.2 大気中での動態.....	12
5.3 水中での動態.....	12
5.4 環境中での変換及び分解 .....	13
5.5 下水処理及び浄水処理による除去 .....	13
5.6 生物濃縮性 .....	14
6. 環境中の生物への影響.....	14
6.1 水生生物に対する影響.....	14
6.1.1 藻類及び水生植物に対する毒性 .....	15
6.1.2 無脊椎動物に対する毒性 .....	15
6.1.3 魚類に対する毒性.....	18
6.2 環境中の生物への影響 (まとめ).....	21
7. ヒト健康への影響.....	23
7.1 生体内運命 .....	23
7.2 疫学調査及び事例.....	23
7.3 実験動物に対する毒性.....	29
7.3.1 急性毒性.....	29
7.3.2 刺激性及び腐食性.....	29
7.3.3 感作性 .....	30
7.3.4 反復投与毒性.....	30
7.3.5 生殖・発生毒性.....	39
7.3.6 遺伝毒性.....	41
7.3.7 発がん性.....	44
7.4 ヒト健康への影響 (まとめ) .....	45
文 献 .....	49

## 1. 化学物質の同定情報

マンガンは周期律表7族に属する遷移金属であり、1774年にスウェーデンの化学者シェーレ(Scheele C.W.)が軟マンガン鉱(MnO<sub>2</sub>)より初めて単離した。マンガンという名称は、マンガン鉱(magnes)に由来する(大木ら, 1994)。

化学物質排出把握管理促進法におけるマンガン及びその化合物の対象には、*N,N'*-エチレンビス(ジチオカルバミン酸)マンガン(マンネブ、政令号番号1-49)や*N,N'*-エチレンビス(ジチオカルバミン酸)マンガンと*N,N'*-エチレンビス(ジチオカルバミン酸)亜鉛の錯化合物(マンコゼブ、政令号番号1-50)も含まれている。

本評価書では、マンガン化合物の中から、製造・輸入量及び用途並びに環境中の生物への影響及びヒト健康への影響に関する情報に基づき、以下の代表的な無機マンガン化合物を採り上げる。ただし、マンネブ及びマンコゼブについては、4章 発生源情報、6章 暴露評価などで関連情報を記載するが、7章 環境中の生物への影響及び8章 ヒト健康への影響では言及しない。

マンガン及びその化合物は、種々の形態で存在し、これらを区別することは難しい場合がある。そこで、本評価書では、必要に応じて、単体状態のマンガンを「金属マンガン」、化合物の形態のマンガンを「マンガン化合物」、金属マンガンとマンガン化合物について両者の区分が不明確な場合や両者を区分しない場合には「マンガン」とそれぞれ表記する。

1.1 化学物質審査 規制法官報公示整 理番号	—	1-475	1-475	1-235	1-477	1-156	1-446
1.2 化学物質排出 管理促進法政令号 番号	1-311						
1.3 物質名	マンガン及びその化合物						
	金属マンガ ン	二酸化マン ガン	四酸化三 マンガ ン	二塩化マン ガン	硫酸マンガ ン	炭酸マンガ ン	過マンガ ン酸カ リウム
1.4 CAS登録番号	7439-96-5	1313-13-9	1317-35-7	7773-01-5	7785-87-7	598-62-9	7722-64-7
1.5 化学式	Mn	MnO <sub>2</sub>	Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	MnCl <sub>2</sub>	MnSO <sub>4</sub>	MnCO <sub>3</sub>	KMnO <sub>4</sub>
1.6 分子量	54.94 <sup>注)</sup>	86.94	228.81	125.84	151.00	114.95	158.04

注：原子量

## 2. 一般情報

物質名 項目	マンガン及びその化合物						
	金属マンガ ン	二酸化マン ガン	四酸化三マ ンガン	二塩化マン ガン	硫酸マンガ ン	炭酸マンガ ン	過マンガ ン酸カリ ウム
2.1 別名	特になし	過酸化マン ガン、酸化 マンガ ン(IV)	酸化マンガ ン(II,III)	塩化マンガ ン(II)	硫酸マンガ ン(II)	炭酸マンガ ン(II)	過マンガ ン酸カリ ウム(VII)
2.2 純度	99.95 % 以上	99.5 % 以 上	99.5 % 以 上	99.5%以上	99.5 % 以 上	99.9%以上	99.5%以上
2.3 不純物	データなし	酸化マンガ ン(II)	データなし	データなし	データなし	鉄、コバルト、 アルミニウム、カル シウム	マンガ ンの塩化 物・硫化物
2.4 添加剤又は安 定剤	無添加	無添加	無添加	無添加	無添加	無添加	無添加

(化学物質評価研究機構, 2004)

### 2.5 現在の我が国における法規制<sup>注)</sup>

法律名	法規区分名	該当物質
化学物質排出把握管理促進法	第一種指定化学物質	マンガン及びその化合物
消防法	危険物第一類酸化性固体	過マンガ ン酸カリ ウム
	危険物第二類可燃性固体	金属粉
労働基準法	疾病化学物質	マンガン及びその化合物
労働安全衛生法	特定化学物質等第二類物質	マンガン及びその化合物、 (ただし、塩基性酸化マンガ ンを除く)
	名称等を通知すべき危険物及び 有害物	マンガン及びその無機化合物
	管理濃度：1 mg Mn/m <sup>3</sup>	マンガン及びその化合物、 (ただし、塩基性酸化マンガ ンを除く)
水道法	水質基準：0.05 mg Mn/L	
下水道法	水質基準：10 mg Mn/L	マンガン及びその水溶性化合物
船舶安全法	酸化性物質類	過マンガ ン酸カリ ウム
	自然発火性物質	マンガ ンを含む金属触媒
航空法	酸化性物質類	過マンガ ン酸カリ ウム
	自然発火性物質	マンガ ンを含む金属触媒
港則法	酸化性物質	過マンガ ン酸カリ ウム
	自然発火性物質	マンガ ンを含む金属触媒
建築物衛生法	水質基準：0.05 mg Mn/L	

注：1章で採り上げた物質について調査した。

### 3. 物理化学的性質

物質名 項目	マンガン及びその化合物						
	マンガン	二酸化マンガン	四酸化三マンガン	二塩化マンガン	硫酸マンガン	炭酸マンガン	過マンガン酸カリウム
外観	灰色固体 <sup>2)</sup>	黒色固体 <sup>2)</sup>	褐色固体 <sup>2)</sup>	桃色固体 <sup>2)</sup>	白色固体 <sup>2)</sup>	桃色固体 <sup>2)</sup>	紫色固体 <sup>2)</sup>
結晶系	α型 <sup>注1)</sup> : 体心立方晶系、 β型 <sup>注2)</sup> : 立方晶系、 γ型 <sup>注3)</sup> : 面心立方晶系、 δ型 <sup>注4)</sup> : 体心立方晶系 <sup>3)</sup>	正方晶系 <sup>2,7)</sup>	正方晶系 <sup>2,7)</sup>	三方晶系 <sup>2,7)</sup>	斜方晶系 <sup>2,7)</sup>	六方晶系 <sup>2)</sup> 三方晶系 <sup>7)</sup>	斜方晶系 <sup>2,7)</sup>
融点(°C)	1,246 <sup>2)</sup>	535 (分解) <sup>2)</sup>	1,567 <sup>2)</sup>	650 <sup>2)</sup>	700 <sup>2)</sup>	200 以上(分解) <sup>2)</sup> 、 100 以下でCO <sub>2</sub> を発生しMnOを生成 <sup>6)</sup>	分解 <sup>2)</sup> 、240 以下(分解) <sup>4)</sup>
沸点(°C)	2,061 <sup>2)</sup>	該当せず <sup>3)</sup>	データなし	1,190 <sup>2)</sup>	850 (分解) <sup>2)</sup>	該当せず <sup>3)</sup>	該当せず <sup>3)</sup>
密度 (g/cm <sup>3</sup> )	7.3 <sup>2)</sup> 、 α型： 7.47(20°C)、 β型： 7.26(20°C)、 δ型： 6.37(1,100°C)、 γ型： 6.28(1,143°C) <sup>3)</sup>	5.08 <sup>2)</sup>	4.84 <sup>2)</sup>	2.977 <sup>2)</sup>	3.25 <sup>2)</sup>	3.70 <sup>2)</sup>	3.618 <sup>2)</sup>
溶解性	水：分解 <sup>4)</sup> ただし、高純度マンガンは常温では未反応 <sup>3)</sup>	水：不溶 <sup>2)</sup>	水：不溶 <sup>2)</sup>	水：773 g/kg (25°C) <sup>2)</sup>	水：637 g/kg (25°C) <sup>2)</sup>	水：8 mg/kg (20°C) <sup>2)</sup> 、 65mg/L(25°C) <sup>6)</sup> 、 1.9×10 <sup>-3</sup> 質量% <sup>注1)</sup> (15°C) <sup>5)</sup>	水：5.1 g/kg (25°C) <sup>2)</sup>
	希酸：可溶 <sup>2)</sup> 、 水素を発生しMn <sup>2+</sup> を生成 <sup>3)</sup>	塩酸：可溶 <sup>6)</sup> 、 硝酸：不溶 <sup>2)</sup> アセトン：不溶 <sup>6)</sup>	塩酸：可溶 <sup>2)</sup>	ピリジン、エタノール：可溶、 エチルエーテル：不溶 <sup>2)</sup>	エタノール：可溶 <sup>6)</sup> 、 エーテル：不溶 <sup>4)</sup>	希酸：可溶 <sup>2)</sup> 、 希酸、液化二酸化炭素：可溶 <sup>4)</sup> アルコール：不溶 <sup>6)</sup>	氷酢酸：可溶 <sup>6)</sup> 、 硫酸：可溶 <sup>4)</sup> メタノール、アセトン：可溶 <sup>6)</sup>
純分換算比率 <small>注)</small>	1.000	0.632	0.240	0.437	0.364	0.478	0.348

物質名 項目	マンガン及びその化合物						
	マンガン	二酸化マンガン	四酸化三マンガン	二塩化マンガン	硫酸マンガン	炭酸マンガン	過マンガン酸カリウム
その他	モース硬度：5.0 <sup>3)</sup> 、引火点：450℃、爆発限界(粉じん)：125mg/L <sup>6)</sup> 、蒸気圧：133 Pa (1,392℃)、1.33 kPa (1,505℃) <sup>5)</sup>			四水和物の Cas No: 13446-34-9、潮解性 <sup>2,7)</sup>	一水和物の Cas No: 10034-96-5、四水和物の Cas No: 10101-68-5	pK=10.63(18~25℃) <sup>8)</sup>	強力な酸化剤で、可燃性物質や還元性物質と反応すると火災や爆発の危険がある <sup>9)</sup> 。
備考	注1：安定領域：710℃以下 注2：安定領域：710-1,079℃ 注3：安定領域：1,079-1,143℃ 注4：安定領域：1,143-1,244℃					注1：飽和溶液 100g 中に含まれる溶液の最大質量/g、CO <sub>2</sub> 分圧 50 Pa	

注：純分換算比率 = (マンガンの原子量×マンガン化合物中のマンガンの数)/マンガン化合物の分子量

文献：1) 化学物質評価研究機構, 2004

2) Lide, 2003

3) Merck, 2001

4) ATSDR, 2000

5) 化学便覧：日本化学会, 1993

6) 産中便覧：後藤ら, 1994

7) 理化学辞典：久保ら, 1987

8) Dean, 1999

9) IPCS, 2003

#### 4. 発生源情報

##### 4.1 製造・輸入量等 (表 4-1、4-2、4-3)

###### マンガン鉱石

マンガン及びその化合物の原料となるマンガン鉱石は全量輸入であり (金属鉱業事業団, 2001)、また、2001年にはマンガン鉱 (精鉱を含む) 及び含鉄マンガン鉱 (精鉱を含むものとし、マンガンの含有量が乾燥状態において全重量の 20%以上のものに限る) の輸出が 2,922 トンあった (財務省, 2004)。

表 4-1 マンガン鉱石の輸入量 (トン)

品目	1998	1999	2000	2001	2002
二酸化マンガン鉱 <sup>1)</sup>	4,840	1,474	1,888	3,260	1,463
マンガン鉱 <sup>1)</sup> (二酸化マンガンを除く)	896,660	952,889	927,018	1,018,823	897,990
マンガン鉱 <sup>2)</sup>	83,132	66,898	90,909	82,776	89,389
含鉄マンガン鉱 <sup>3)</sup>	220,235	205,803	128,225	122,045	125,896

(財務省, 2004)

- 1) 精鉱を含むものとし、マンガンの含有量が乾燥状態において全重量の 39%を超えるもの。
- 2) マンガンの含有量が乾燥状態において全重量の 39%以下のもの。
- 3) 精鉱を含むものとし、マンガンの含有量が乾燥状態において全重量の 20%以上のもの。

### マンガン系合金鉄

マンガンは、鉄に硬度や強度など様々な性質を与えるためのものであり、鉄鋼製品には不可欠である。マンガン系合金鉄は、そこに含まれる炭素やシリコンの量により、高炭素フェロマンガン (炭素の含有量が全重量の 2%を超えるもの)、中・低炭素フェロマンガン (炭素の含有量が全重量の 2%以下のもの)、及びフェロシリコマンガンに分類されている。

表 4-2 マンガン系合金鉄の製造・輸入量等 (トン)

品目	区分	1998	1999	2000	2001	2002
高炭素 フェロマンガン <sup>1)</sup> (Mn 含量: 78%)	製造量	385,298	333,810	355,964	381,902	373,392
	輸入量	105,106	79,321	53,503	41,199	43,874
	輸出量	142	544	10,609	2,979	1,564
	国内供給量	490,262	412,587	398,858	420,122	415,702
中・低炭素 フェロマンガン <sup>2)</sup> (Mn 含量: 81%)	製造量	132,610	103,792	91,956	102,102	101,236
	輸入量	4,780	10,248	16,180	13,350	14,179
	輸出量	26,673	18,853	33,639	25,039	13,291
	国内供給量	110,717	95,187	74,497	90,413	102,124
フェロシリコ マンガン (Mn 含量: 61%)	製造量	88,606	76,799	83,018	79,272	87,445
	輸入量	201,240	227,219	223,747	218,405	254,269
	輸出量	217	3,103	4,928	431	478
	国内供給量	289,629	300,915	301,837	297,246	341,236

(製造量: テックスレポート, 2004; 輸出入量: 財務省, 2004)

- 1) 炭素の含有量が全重量の 2%を超えるもの
- 2) 炭素の含有量が全重量の 2%以下のもの

### 金属マンガン及びマンガン化合物

マンガン及びその製品 (くずを含む) には、電解金属マンガンのほか、アルミ合金添加剤のアルミ-75%マンガン合金も含まれている (アルム出版社, 2003)。

表 4-3 マンガン及びその化合物の輸出入量 (トン)

品目	区分	1998	1999	2000	2001	2002
マンガン及びその製品 (くずを含む)	輸入	39,197	39,936	43,270	52,748	45,779
	輸出	390	35	44	48	29
二酸化マンガン	輸入	1,462	702	2,340	1,765	2,289
	輸出	26,007	32,205	27,743	20,400	23,855
マンガンの酸化物 (二酸化マンガンを除く)	輸入	1,724	738	606	391	309
	輸出	1,154	2,036	2,370	2,358	2,391
過マンガン酸カリウム	輸入	1,576	1,531	1,744	1,556	1,395
	輸出	2	4	5	6	6
亜マンガン酸塩、マンガン酸塩 及び過マンガン酸塩 (過マンガン酸カリウムを除く)	輸入	133	183	445	477	458
	輸出	68	126	194	129	76

(財務省, 2004)

#### 4.2 用途情報 (表 4-4)

日本に輸入された全マンガンのうち 90%以上は、金属マンガン (主にフェロマンガン、シリコマンガン及び銑鉄) として、鉄鋼用に用いられている。シリコマンガンは肥料に、電解金属マンガンはアルミ合金、溶接棒及び半導体セラミックスにも使用されている。また、マンガン化合物は多様な用途をもっている。二酸化マンガンは、乾電池、ソフトフェライト、酸化剤、マッチ原料及びガラス工業等に用いられており、ソフトフェライトには、四酸化三マンガンも使用されている。硫酸マンガンは、農薬、肥料、飼料、乾燥剤及び窯業用顔料等に使用されている。過マンガン酸カリウムは、酸化剤、漂白剤及び試薬等として、また炭酸マンガンは、肥料、飼料及び顔料等に使用されている (化学工業日報社, 2004; 製品評価技術基盤機構, 2004)。

表 4-4 マンガン及びその化合物の用途

種 類	用 途	主要応用製品	割合(%)
高炭素フェロマンガン 中・低炭素フェロマンガン シリコマンガン 銑鉄 電解金属マンガン	鉄鋼	ビルディング 自動車 橋梁 船舶 産業機器等	90.8
二酸化マンガン	乾電池	マンガン電池、アルカリ電池、リチウム電池、 酸化剤、マッチ原料、ガラス工業	4.5
電解金属マンガン	アルミ合金	飲料缶	2.1
四酸化三マンガン 二酸化マンガン	ソフトフェライト	磁性材料 テレビ、ラジオ	1.5
シリコマンガン	肥料 飼料	鉍さいマンガン肥料	0.8
硫酸マンガン		混合肥料、合成肥料	
炭酸マンガン		飼料	
過マンガン酸カリウム	その他	酸化剤、漂白剤、試薬	0.3
硫酸マンガン		農薬、乾燥剤、窯業用顔料	
電解金属マンガン		半導体セラミックス 溶接棒	
合 計			100

(製品評価技術基盤機構, 2004)

割合は 1999 年ベース

### 4.3 排出源情報

#### 4.3.1 化学物質排出把握管理促進法に基づく排出源

化学物質排出把握管理促進法に基づく「平成 14 年度届出排出量及び移動量並びに届出外排出量の集計結果」(経済産業省, 環境省, 2004a) (以下、2002 年度 PRTR データ) では、マンガン及びその化合物の排出量及び移動量は、マンガン純分に換算して届出または推計することとなっている。マンガン及びその化合物はマンガン純分として 1 年間に全国合計で届出事業者から大気へ 30 トン、公共用水域へ 1,085 トン、土壌へ 362 kg、埋立へ 3,387 トン排出され、廃棄物として 24,690 トン、下水道に 7 トン移動している。また、届出外排出量としては対象業種の届出外事業者から 363 トン排出され、非対象業種、家庭及び移動体からの排出量は推計されていない。

#### a. 届出対象業種からの排出量と移動量 (表 4-5)

届出対象業種からのマンガン及びその化合物の排出量のうち、下水道業 (処理水) 及び化学工業からの公共用水域へ排出が全体の 66% を占めている。また、全体的に環境への排出量より、むしろ廃棄物としての移動量のほうが多い。

表 4-5 マンガン及びその化合物の届出対象業種別の排出量及び移動量  
(2002年度実績) (トン/年)

業種名	届出					届出外 排出量 <sup>3)</sup> (推計)	届出と届出外の 排出量合計	
	排出量			移動量			排出計 <sup>2)</sup>	割合 (%)
	大気	公共用 水域	土壌	廃棄物	下水道			
下水道業	0	536	0	14	0	—	537	36
化学工業	2	444	0	4,254	1	4	450	30
輸送用機械器具 製造業	9	5	<0.5	537	5	102	117	8
金属製品製造業	1	<0.5	0	244	0	109	109	7
一般機械器具 製造業	2	0	0	171	<0.5	53	55	4
電気機械器具 製造業	<0.5	<0.5	0	839	<0.5	41	41	3
鉄鋼業	9	30	0	16,855	0	2	40	3
金属鉱業	0	39	0	0	0	—	39	3
その他の製造業	<0.5	0	0	27	<0.5	29	29	2
その他 <sup>1)</sup>	8	31	<0.5	1,750	<0.5	24	62	4
合計 <sup>2)</sup>	30	1,085	<0.5	24,690	7	363	1,479	100

(経済産業省, 環境省, 2004a,b)

1) 「その他」には、上記以外の届出対象業種の合計排出量を示した。

- 2) 四捨五入のため、表記上、合計が合っていない場合がある。  
 3) 埋立による排出量は含んでいない。  
 0.5 トン未満の排出量及び移動量はすべて「<0.5」と表記した。  
 ー: 推計されていない。  
 排出量及び移動量はマンガン純分に換算した値である。

#### 4.3.2 その他の排出源

##### a. 自然発生源

マンガン及びその化合物は、酸化物、硫化物、炭酸塩及びケイ酸塩として広く分布している。地殻中の平均含有量は 1,000 mg/kg であり、特に鉄鉱石中には多く、その含有量は 50~350 g/kg である。マンガンは化石燃料にも含まれており、石炭及び石油中の含有量はそれぞれ 6~100 mg/kg 及び 0.001~0.15 mg/kg である。地表面の岩石は大気への主な発生源であり、その他、海のしぶき、山火事、植物及び火山活動によっても大気へ放出される。マンガンは鉱物の風化により可溶性塩となり溶け出し、河川及び海域に移動して、海底の広い範囲に堆積する。このように生成した団塊中のマンガン含有量は 150~500 mg/kg (平均約 200 mg/kg) であり、深海の堆積物においては約 1,000 mg/kg のマンガンを含んでいる。土壌へは大気からの沈降、植物からの浸出、落葉、動物の排泄、植物や動物の死骸等によりマンガンが蓄積される (IPCS, 1981, 1999, 2004)。

##### b. 人為発生源

人間の活動による環境中へのマンガンの主な排出源は、都市の排水による排出、下水道の汚泥、採鉱及び鉱物の処理 (特にニッケル)、合金、鋼及び鉄の生産からの排出、化石燃料の燃焼及び、また量は少ないが広範囲での燃料添加物の燃焼からの排出がある (IPCS, 2004)。

また、マンガンは、アルミ缶、乾電池、磁性材料、農薬、飼料、肥料等の製品やセメント、建材、路盤材等にも含まれている (製品評価技術基盤機構, 2004)。

##### スラグ

合金及び鉄鋼等の製造時に発生するスラグ中にもマンガンは含まれている。フェロマンガン製造時に発生する合金鉄スラグの平均マンガン含有量は 8% でマンガン量 18,000 トンを含んでおり、マンガン珪カル肥料等として一部利用されている。銑鉄製造時に発生する銑鉄スラグのマンガン含有量は 0.2~0.3% でマンガン量 56,000 トンを含んでおり、セメント、コンクリート細骨材、路盤材及び珪カル肥料としてほぼ全量使用されている。また、鉄鋼製造中に発生する鉄鋼スラグは、マンガン含有量 4% でマンガン量として 320,000 トンを含んでおり、主に港湾工事及び土木用に利用されている。これらのデータはいずれも 1999 年のものである (金属鉱業事業団, 2001)。

##### マンネブ及びマンコゼブ (表 4-6)

マンガン化合物であるマンネブ及びマンコゼブは農薬として使用されており、化学物質排出把握管理促進法の対象物質である。マンネブ及びマンコゼブの届出と届出外の排出量合計は、

マンガン純分として 402 トンであった (製品評価技術基盤機構, 2005)。

表 4-6 マンネブ及びマンコゼブの排出量及び移動量  
(2002年度実績) (トン/年)

物質名		届出		届出外排出量 (推計値)				届出と届出外の排出量合計
		排出量	移動量	対象業種	非対象業種	家庭	移動体	
マンネブ	物質	<0.5	11	<0.5	538	—	—	538
	Mn 純分	<0.5	2	<0.5	111	—	—	111
マンコゼブ	物質	<0.5	<0.5	<0.5	2,864	—	—	2,864
	Mn 純分	<0.5	<0.5	<0.5	291	—	—	291
合計 <sup>1)</sup>	物質	<0.5	12	1	3,401	—	—	3,402
	Mn 純分	<0.5	2	<0.5	402	—	—	402

(経済産業省, 環境省, 2004a, b; 製品評価技術基盤機構, 2005)

1) 四捨五入のため、表記上、合計が合っていない場合がある。

0.5 トン未満の排出量及び移動量はすべて「<0.5」と表記した。

—: 推計されていない。

### c. その他

#### 食物類中の含有量 (表 4-7)

マンガンは、地殻中に多く存在する元素で、植物体には銅より多く含まれるが、ヒトなどの動物体にはわずかししか含まれない。そのため、マンガンは動物性食品には少なく、植物性食品が供給源となる (健康・栄養情報研究会, 1999)。各食品群の値は、食品の原料から加工品までを含んでいる。なお、食品群分類については、国民栄養調査食品群別表によった (健康・栄養情報研究会, 2004)。

表 4-7 マンガンの食品群別含有量

食品群	マンガン <sup>1)</sup> (mgMn/100g)
穀類	0.04 - 6.14
いも類	0.01 - 1.31
砂糖・甘味料類	Tr - 2.01
豆類	0.13 - 4.50
種実類	0.25 - 9.78
野菜類	0 - 25.00
果実類	Tr - 1.58
きのこ類	0.04 - 6.18
藻類	0.01 - 17.00
魚介類	Tr - 6.19
肉類	0 - 1.21
卵類	Tr - 0.08
乳類	Tr - 0.09
油脂類	0 - 0.01
菓子類	Tr - 1.34
嗜好飲料類	0 - 71.00
調味料・香辛料類	0 - 93.00

(科学技術庁資源調査会, 2000)

1) 可食部あたり  
Tr: 微量

#### 4.4 環境媒体別排出量の推定 (表 4-8)

その際、2002年度PRTRデータに基づく届出対象業種の届出外事業者からの排出量については、届出データにおける業種ごとの大気、水域、土壌への排出割合を用いて、その環境媒体別の排出量を推定した。

マンネブ及びマンコゼブの排出量について、土壌への排出は農薬本来の使用目的や使用形態を考慮し、すべて届出外排出量であるが、使用量の多くが土壌に散布され付着すると考えられることから、使用量の全量が土壌へ排出されるものとして推計した。また、大気及び水域への排出は届出事業者のみからの排出である。

以上のことから、マンガン及びその化合物は、マンガン純分として1年間に全国で、大気へ300トン、公共用水域へ1,176トン、土壌へ405トン排出されると推定した。

なお、公共用水域への排出量には下水処理場及び廃棄物処理施設で処理された後の排出量が含まれている。

表 4-8 マンガン及びその化合物の環境媒体別排出量 (2002年度実績) (トン/年)

排出区分	大気	公共用水域	土壌
対象業種届出	30	1,085	<0.5
対象業種届出外 <sup>1)</sup>	270	91	2
マンネブ及びマンコゼブ	<0.5	<0.5	402
合計	300	1,176	405

(製品評価技術基盤機構, 2005)

1) 大気、水域、土壌の排出量は、業種ごとの届出排出量の排出割合と同じと仮定し、推定した。

なお、埋立へは294トンと推定した。

0.5トン未満の排出量はすべて「<0.5」と表記した。

排出量及び移動量はマンガン純分に換算した値である。

また、水域へ排出される届出排出量1,085トンのうち、排水の放流先が河川と届け出られている排出は707トンであった(経済産業省, 2004)。届出以外の水域への排出についてはすべて河川への排出と仮定すると、河川への排出量は798トンとなる。

#### 4.5 排出シナリオ

マンガン及びその化合物の環境への排出源としては、自然起源と人為発生源によるものがある。

人為発生源としてのマンガン及びマンガン化合物の主な排出源は、用途情報及び2002年度PRTRデータ等から判断して、大気へは輸送用機械器具製造業及び金属製品製造業から、公共用水域へは化学工業から、そして、土壌へはマンネブ及びマンコゼブを農薬として散布する際に排出されると推定される。なお、下水道業からの水域への排出量には下水処理場で処理された後の排出量が含まれている。

また、自然発生源として、大気へは地表面のほこりや海のしぶきの巻き上げ等、水域へはマンガン鉱が自然風化作用により可溶性塩となり河川や海域に溶け出すこと等が考えられる。また、土壌へは大気からの沈降や動植物の活動などが考えられる。

## 5. 環境中運命

マンガンは自然界に存在する元素であり、クラーク数 (地下 16 km までの岩石圏に水圏と気圏を加えた範囲における元素の存在度) は 0.09% であり、全元素中 12 番目である (不破, 1986)。

マンガンは、自然界に広く分布しているが、遊離の金属では存在せず、ほとんどは、酸化物、硫化物、炭酸塩、珪酸塩として存在している (IPCS, 1981)。

マンガンは複数の電荷状態 ( $Mn^+$ 、 $Mn^{2+}$ 、 $Mn^{3+}$ 、 $Mn^{4+}$ 、 $Mn^{5+}$ 、 $Mn^{6+}$ 、 $Mn^{7+}$ ) を採り得る。この中で、環境中では  $Mn^{2+}$ 、 $Mn^{3+}$ 、 $Mn^{4+}$  が一般的に見出され、水中では  $Mn^{2+}$  が最も安定であり、 $Mn^{3+}$  及び  $Mn^{4+}$  化合物は水に不溶性である。 $Mn^{3+}$  及び  $Mn^{4+}$  化合物は有機物により還元されて水溶性の  $Mn^{2+}$  となる (Merian et al., 2004)。

地殻でのマンガン含有量は約 1 g Mn/kg であり、その量は鉄の 1/50 倍、ニッケルの 5 倍、銅の 10 倍に相当する (和田・稲葉, 1977)。また、大陸の地殻では 716 mg Mn/kg、海洋の地殻では 1,200 mg Mn/kg であったとの報告もある (Merian et al., 2004)。マンガンは地球の堆積岩、火成岩及び変成岩に広く分布し、深海床における主要な金属元素の一つである。岩石のマンガン含有量は、325 mg Mn/kg (花崗岩)~1,390 mg Mn/kg (玄武岩) であったとの報告もある (Merian et al., 2004)。日本全国の 3,024 の河川堆積物に含まれるマンガンの平均値は 1.26 g MnO/kg であり、日本の上部地殻に含まれるマンガンの平均値は 1.1 g MnO/kg との報告がある (今井ら, 2004; 富樫ら, 2001)。

なお、1990 年代半ばの全地球的なマンガンの環境への排出量は、自然由来 (土壌粉じん、火山活動など) が 317,000 トン Mn/年で、産業活動由来 (化石燃料の燃焼、製鉄など) が 11,000 トン Mn/年であり、産業活動に伴うマンガンの排出量は自然由来の約 3% に相当する (Pacyna and Pacyna, 2001)。マンガンの一部は有機マンガン化合物 (マンネブ、マンコゼブなど) に由来する。

### 5.1 土壌中での動態

土壌水溶液中ではマンガンは、陽イオンとしては  $Mn^{2+}$ 、 $MnOH^+$ 、 $MnCl^+$ 、 $MnHCO_3^+$  として、陰イオンとしては  $MnO_4^-$ 、 $HMnO_2^-$ 、 $Mn(OH)_3^-$ 、 $Mn(OH)_4^{2-}$  として存在する。このうち、 $Mn(OH)_4^{2-}$  は pH や酸化還元電位が極端な条件下でのみ存在する (Merian et al., 2004)。

土壌に含まれるマンガンは、主に地熱の影響を受けて含有量や形態を変化させ、土壌微生物や植物の取り込みによっても形態の変換を受ける (IPCS, 1981)。水溶性の  $Mn^{2+}$  は水中及び土壌中を移動し、土壌成分及び有機物とは強くは結合しないと推定される。また、マンガンイオン及び不溶性のマンガン化合物は水面及び湿った土壌表面からは大気中には揮散されないと推定される (Merian et al., 2004)。

植物の土壌からマンガンを吸収する能力は、土壌中のマンガンの形態に依存しており、全マンガン含有量は重要ではない。一般に、酸性土壌では、中性及び塩基性土壌と比較して、植物

に吸収されやすいマンガンである  $Mn^{2+}$  を多く含む。これは土壤中に主に存在している  $Mn^{3+}$  または  $Mn^{4+}$  と  $Mn^{2+}$  が酸化還元平衡の関係にあり、酸性または還元状態では作物に吸収されやすい  $Mn^{2+}$  に平衡が傾くためである。したがって、マンガンは作物の必須元素であるが、酸性土壌ではナス・キュウリ・リンゴ等の多くの作物に過剰症が認められる (Merian et al., 2004)。

また、マンガン酸化物は、フミン物質由来のフェノール化合物を酸化重合して腐食物質を生じ、ある種の農薬 (詳細不明) を酸化重合・酸化分解するとの報告もある (牧野, 2001)。

土壌のマンガン含有量については、米国の地質検査所の調査による 560 mg Mn/kg (範囲は 1 mg Mn/kg 以下～7 g Mn/kg) (Shacklette, 1971) や、北米大陸における代表的な値として 850 mg Mn/kg 乾燥重量 (範囲は 100～4,000 mg Mn/kg) (Bowen, 1966a) との報告がある。土壌のマンガン含有量の全地球的な平均値は、砂状土壌では 270 mg Mn/kg、沈泥土壌やローム土壌では 525 mg Mn/kg その他の土壌では 470 mg Mn/kg との報告もある (Merian et al., 2004)。

## 5.2 大気中での動態

マンガンは、冶金、鋳物製造、溶接などの際に発生するマンガン酸化物として (IPCS, 1981)、また、火力発電所などの化石燃料の燃焼によって大気中に放出される (ATSDR, 2000)。

大気中を広い範囲に移動する粒子の約 80% は平均直径が  $5 \mu m$  未満であり、この粒子径では呼吸により吸入されるとの報告もある (ATSDR, 2000)。

マンガンは、雨水や雪にも含まれており、長野県北部 (北安曇郡白馬村) における降水の含有量は 1996 年の年平均値で  $3.2 \mu g Mn/L$ 、石川県白峰山地における降雪の含有量は  $2.1 \mu g Mn/L$  であり、降水中のマンガン濃度はカルシウムイオン濃度と高い相関性を示し、エアロゾルからの溶出によるものと考えられるとの報告もある (鹿角ら, 2004)。

大気中のマンガン含有量については、地球全体を見た場合、極地方などでは  $0.01 \sim 16.7 ng Mn/m^3$ 、その他の地方では  $3.7 \sim 99 ng Mn/m^3$ 、都市部では  $1.7 \sim 850 ng Mn/m^3$  であったとの報告がある (Schroeder et al., 1987)。また、2000～2003 年度の東京都の大気中におけるマンガンの年平均濃度は、区部の 8 か所平均で  $28 \sim 46 ng Mn/m^3$ 、多摩部の 4 か所平均で  $21 \sim 33 ng Mn/m^3$ 、檜原村 (バックグラウンド) で  $9 \sim 15 ng Mn/m^3$  との報告もある (東京都環境局, 2005)。

## 5.3 水中での動態

マンガンは、複数の電荷状態をとることができ、環境中では  $Mn^{2+}$ 、 $Mn^{3+}$ 、 $Mn^{4+}$  が一般的に見出され、水中では  $Mn^{2+}$  が最も安定である。 $Mn^{3+}$  及び  $Mn^{4+}$  化合物は水に不溶性であるが、有機物により還元されて水溶性の  $Mn^{2+}$  となる (不破, 1986)。

自然水中のマンガンは、主に地質に由来するが、まれには鉱山廃水・工業排水の混入にも由来する (日本薬学会, 1990)。水溶性のマンガン濃度は、海洋では ( $Mn^{2+}$  が主なもの)  $0.01 \sim 0.16 \mu g Mn/kg$ 、河川や湖の表層水では  $1 \sim 500 \mu g Mn/L$  であり、飲料水では  $5 \sim 25 \mu g Mn/L$  である。自然水中のマンガンは、通常、鉄と共存し、その量は鉄の 1/10 程度である。我が国の地下水のマンガンについては、 $0.55 mg/L$  と高い濃度で検出された場所があるとの報告 (Merian et al., 2004) や水道の原水で  $0.12 mg Mn/L$  と高い濃度で検出されたという報告 (田丸ら, 1999) がある。

近年、浅井戸で水溶性のマンガンが高濃度で数多く検出されるようになったのは、化学肥料

による耕地の酸性化が原因との報告がある (日本薬学会, 1990)。井戸から検出される水溶性のマンガンは  $Mn^{2+}$  と考えられる。 $Mn^{2+}$  は酸性から中性の環境水 (pH 4~7) 中では安定して存在するが、塩基性の環境水 (pH 8~9) 中では酸化されやすい (U.S. EPA., 1984)。塩基性の環境水中ではマンガンは酸化されて水に不溶性の  $MnO_2$  などのマンガン酸化物になると考えられる。

また、湖沼や貯水池で富栄養化が進むと、水温成層 (底層部が表層部よりも暖かい) を形成する冬季に底層部にマンガンの溶出が多くなるとの報告 (丹保・小笠原, 1985) や地下水が二酸化炭素を多く含み、溶存酸素が少ない場合には、マンガンは重炭酸塩 [ $Mn(HCO_3)_2$ ] として溶存するとの報告 (日本環境管理学会, 2004) がある。

なお、過マンガン酸カリウムは強力な酸化剤であり (3 章参照)、マンガンの形態は酸性溶液中では  $Mn^{2+}$  となり、塩基性溶液中では  $MnO_2$  となる (Heslop and Jones, 1976)。このことから過マンガン酸カリウムが環境水中に放出された場合、液性が酸性の場合には水に可溶性であるが、液性が塩基性の場合には水に不溶性となると考えられる。

#### 5.4 環境中での変換及び分解

マンガンは生分解されないが、ある種の微生物はマンガンを酸化物として体内に取り込む。

$Mn^{2+}$  を  $Mn^{3+}$ 、 $Mn^{4+}$  に変換し、酸化マンガンを形成する能力を持つ生物として、鉄バクテリア、粘着細菌、らせん菌、グラム陰性菌、芽胞菌、放線菌などが報告されている (Ghiorse, 1984)。

*Leptothrix discophora* は従来からマンガン酸化菌として知られており、マンガンイオンの微生物への取り込みは、微生物細胞の外部にある細胞外高分子物質の負に帯電した官能基によるとしている (Adams and Ghiorse, 1985, 1987)。微生物によるマンガン酸化能には pH 依存性があり (高野ら, 2002)、*Leptothrix discophora* の至適 pH は 7.3 (Adams and Ghiorse, 1987) と 7.5 (Boogerd and De Vrind, 1987) が報告されている。

また、*Corynebacterium* のような好氣的細菌や *Cladosporium* のような菌類は  $Mn^{2+}$  を  $Mn^{4+}$  に変換して、バーネス鉱やリシオフォライト等の水に不溶性の含水酸化物を生成する。灌水土壌や通気不良土壌では、嫌気性微生物が優勢となり  $Mn^{4+}$  を  $Mn^{2+}$  に変換して、水に可溶性の塩を生成するとの報告もある (Ehrlich, 1971)。

#### 5.5 下水処理及び浄水処理による除去

多くの下水処理場では、塩素などの酸化剤の注入によるマンガンイオンの不溶性酸化物の生成や活性汚泥処理に伴うマンガンイオンの微生物への取り込みにより、下水中のマンガンを除去している (化学物質評価研究機構, 2004)。しかし、活性汚泥処理によるマンガンの除去効率は低いとの報告がある (伊藤, 1999)。東京都に 20 か所ある下水処理場の下水処理の状況に関する報告があり、水溶解性マンガンについては、2001~2003 年度では、流入水は最高で 0.2 mg Mn/L (24 時間平均値) で、処理水は最高で 0.1 mg Mn/L (24 時間平均値) であった (東京都下水道局, 2004)。

鉄バクテリアを利用した水道水原水からのマンガン除去が実用化されており、原水中の鉄やマンガンを微生物体内に取り込ませて、自然ろ過により微生物と共に取り除いている (小島, 1963, 1972)。京都府城陽市の第三浄水場の場合、水溶解性マンガンの濃度は、原水では 0.12 mg

Mn/L であるが、鉄バクテリアを利用した生物ろ過法による処理水では 0.005 mg Mn/L 未満となったとの報告がある (田丸ら, 1999)。また、マンガンは通常の浄水方法 (塩素による酸化処理) や膜ろ過により除去されるとの報告もある (日本環境管理学会, 2004)。

東京都では、多摩川、荒川、江戸川の 3 つの河川水を小作浄水場 (羽村市)、三園浄水場 (板橋区)、金町浄水場 (葛飾区) の 3 つの浄水場で浄水用に取水している。2004 年 4 月～2005 年 3 月までの 1 年間におけるマンガン濃度は、小作浄水場の入口では 6～21  $\mu\text{g Mn/L}$ 、三園浄水場の入口では 96～110  $\mu\text{g Mn/L}$ 、金町浄水場の入口では 30～170  $\mu\text{g Mn/L}$  であり、小作浄水場の出口 (処理水) では定量下限値 (1  $\mu\text{g Mn/L}$ ) 未満～1  $\mu\text{g Mn/L}$  であったが、残りの 2 つの浄水場の出口では定量下限値未満であった (東京都水道局, 2005)。

## 5.6 生物濃縮性

化学物質審査規制法に基づく濃縮性試験では、過マンガン酸カリウムについて、コイを用いた 28 日間の濃縮性試験を行っており、水中濃度が 0.1 mg Mn/L 及び 0.01 mg Mn/L におけるマンガンとしての濃縮倍率はそれぞれ 8.0 未満及び 81 未満であり、高濃縮性ではないと判定されている。定常状態におけるマンガンとしての濃縮倍率は同じであったとしている (経済産業省, 2002)。なお、試験液中でのマンガンの存在形態は、酸性溶液中では  $\text{Mn}^{2+}$ 、塩基性溶液中では  $\text{Mn}^{4+}$  と考えられ (5.3 参照)、魚体に取り込まれるマンガンの形態は  $\text{Mn}^{7+}$  とは異なると推定される。

一方、海藻類 (珪藻、褐藻、紅藻、緑藻) 及び海産魚類のマンガンの含有量はそれぞれ 3～52 mg Mn/kg 湿重量及び 0.2 mg Mn/kg 湿重量であるとの報告がある (海洋科学基礎講座編集委員会, 1973)。海水のマンガン含有量を 2  $\mu\text{g Mn/L}$  (5.3 参照) とすると、マンガンの生物濃縮係数 (BCF) は、海藻類では 1,500～26,000、海産魚類では 100 となる。

また、マンガンの BCF は、植物プランクトンでは 2,500～6,300、海藻類では 300～5,500、貝類では 800～830、近海魚では 35～930 との推定 (Folsom et al., 1963) や海産植物・淡水産植物では 10,000～20,000、無脊椎動物では 10,000～40,000、魚類では 100～600 との推定 (Thompson et al., 1972) がある。

植物及び動物におけるマンガンの BCF は、生息している環境水中のマンガン濃度に影響を受けるが、一般的には、藻類や甲殻類のような下等生物の BCF は大きく、魚類などの高等生物では BCF は小さいと推定される。

## 6. 環境中の生物への影響

### 6.1 水生生物に対する影響

水生生物に対する毒性試験は、1 章の同定情報がある塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウムについて調査した。いずれも水溶性のマンガン化合物 (塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウム) を使用している。これらは水中で解離するため、水中濃度はすべてマンガンとしての値であり、単位を mg Mn/L で表示する。

### 6.1.1 藻類及び水生植物に対する毒性 (表 6-1)

硫酸マンガンあるいは塩化マンガンの藻類に対する生長阻害についての試験報告がある。セネデスマスの生長阻害試験で 12 日間 EC<sub>50</sub> が 4.98 mg Mn/L (生長速度)、1.91 mg Mn/L (全クロロフィル量) であった (Fargasova et al., 1999)。また、コウキクサの 96 時間 EC<sub>50</sub> は 31 mg Mn/L であった (Wang, 1986)。

海水種での最小値は、珪藻のディティルムに対する 5 日間 EC<sub>50</sub> の 1.5 mg Mn/L であった (Canterford and Canterford, 1980)。

表 6-1 マンガン及びその化合物の藻類及び水生植物に対する毒性試験結果

生物種	試験法/ 方式	温度 (°C)	エンドポイント	濃度 (mg Mn/L)	文献
<b>淡水 MnSO<sub>4</sub></b>					
<i>Scenedesmus quadricauda</i> (緑藻、セネデスマス)	止水	25 ±1	12 日間 EC <sub>50</sub>	生長阻害 生長速度 全クロロフィル クロロフィル a クロロフィル b (n)	Fargasova et al., 1999
<b>海水 MnSO<sub>4</sub></b>					
<i>Phaeodactylum tricornutum</i> (珪藻、ハネケイソウ)	半止水	15.5	96 時間 EC <sub>50</sub>	生長阻害	Rosko & Rachilin, 1975
<b>淡水 MnCl<sub>2</sub></b>					
<i>Lemna minor</i> (単子葉植物、コウキクサ)	止水	27	96 時間 EC <sub>50</sub>	生長阻害	Wang, 1986
<b>海水 MnCl<sub>2</sub></b>					
<i>Asterionella japonica</i> (珪藻、ホシガクケイソウ)	止水 閉鎖系	23	72 時間 EC <sub>50</sub>	生長阻害	Fisher & Jones, 1981
<i>Ditylum brightwellii</i> (珪藻、ディティルム)	止水	ND	5 日間 EC <sub>50</sub>	生長阻害	Canterford & Canterford, 1980

ND: データなし、(n): 設定濃度  
1) 化合物濃度から換算した値

### 6.1.2 無脊椎動物に対する毒性 (表 6-2)

硫酸マンガンあるいは塩化マンガンの無脊椎動物に対する試験報告のうち甲殻類のミジンコ類への 48 時間 EC<sub>50</sub> の範囲は 8.28~40 mg Mn/L (Biesinger and Christensen, 1972; Bowmer et al, 1998; Khangarot and Ray, 1989; Pawlaczyk-Szpilowa et al., 1972)、48 時間 LC<sub>50</sub> の範囲は 15.2~42.2 mg Mn/L (Cabejszek and Stasiak, 1960; Kimball, 1978) であった。このうち最も信頼性の高いものは米国公衆衛生協会 (APHA) テストガイドラインに準拠し、マンガンの測定濃度で算出した 48 時間 EC<sub>50</sub> の 9.8 mg Mn/L であった (Biesinger and Christensen, 1972)。

ミジンコ類以外の甲殻類に対する 48~96 時間 LC<sub>50</sub> の範囲は、0.15~51 mg Mn/L であり、種によって変動がある。最小値はソコミジンコの一種 (*Canthocamptus* sp.) に対する 0.15 mg Mn/L

であるが、この試験では毒性に関与する水質等の試験条件が明らかにされておらず、信頼性が評価できない (Rao and Nath, 1983)。

海産種では、貝類であるアメリカガキの受精後 1 時間以内の卵に対する 48 時間 LC<sub>50</sub> が 16 mg Mn/L であった (Calabrese et al., 1973)。

長期毒性について、APHA テストガイドラインで実施されたオオミジンコ繁殖試験での 21 日間 NOEC が 5.2 mg Mn/L であった (Biesinger and Christensen, 1972)。公定法ではないが、オオミジンコの 10 日齢成体から 28 日間暴露した繁殖試験で LOEC が 1.1 mg Mn/L であったという報告もあるが (Kimball, 1978)、原著が入手できないため、詳細が確認できない。また、ザリガニ科の一種 (*Austropotamobius pallipes*) とアメリカザリガニ科の一種 (*Orconectes limosus*) の幼生に対する 30 日間 LC<sub>50</sub> はそれぞれ 17~18 mg Mn/L、34~36 mg Mn/L であった (Boutet and Chaisemartin, 1973)。

過マンガン酸カリウムの無脊椎動物に対する試験報告としては、端脚目の一種 (*Crangonyx pseudogracilis*) に対する 96 時間 EC<sub>50</sub> が 0.50 mg Mn/L であり、同種に対する塩化マンガン (Mn<sup>2+</sup>) を用いた時の値 (96 時間 EC<sub>50</sub> : 694 mg Mn/L) と比較すると大きく異なる結果であったが、この理由として金属イオンは生物の体内で分子やイオンが酸化あるいは還元される時に毒性が強まることから、安定な酸化状態 (Mn<sup>2+</sup>) より不安定な酸化状態 (過マンガン酸カリウム、Mn<sup>7+</sup>) のほうがより毒性は強くなるとしている (Martin and Holdich, 1986)。淡水種での最小値は、オニテナガエビに対する 24 時間 LC<sub>50</sub> の 0.397 mg Mn/L であった (Liao and Guo, 1990)。

海産種ではクルマエビ科の幼生を用いた 24 時間 LC<sub>50</sub> の範囲が 0.59~3.34 mg Mn/L と報告されている (Liao and Guo, 1990)。

表 6-2 マンガン及びその化合物の無脊椎動物に対する毒性試験結果

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献
<b>淡水 MnSO<sub>4</sub></b>								
<i>Daphnia magna</i> (甲殻類、 ミジンコ)	ND	止水	11.5 -14.5	ND	7.2- 7.8	48 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	8.28 (n)	Khargarot & Ray, 1989
	生後 12 時間	止水	20.3	160-180	8.3	48 時間 LC <sub>50</sub> 96 時間 LC <sub>50</sub>	15.2 12.6 (n)	Kimball, 1978
	幼生- 成体	半止水	19.9	160-180	8.36	7 日間 LC <sub>50</sub> 7 日間 LOEC 7 日間 NOEC 繁殖	21 7.7 3.9 (n)	
	成体 10 日齢	半止水	20.6	160-180	8.51	7 日間 LC <sub>50</sub> 28 日間 LOEC 28 日間 NOEC 繁殖	8.99 1.1 <1.1 (n)	
	ND	ND	20 -22	170-210	7.4- 8.0	48 時間 LC <sub>50</sub> 120 時間 LC <sub>50</sub>	42.2 21 (n)	
<i>Daphnia obtuse</i> (甲殻類、 ミジンコ属の一種)	生後 24 時間 以内	止水	20	250	7.8	48 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	37.4 (n)	Rossini & Ronco, 1996

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献
<i>Canthocamptus</i> sp. (甲殻類、ソコジノ 科の一種)	幼生	止水	ND	ND	ND	48 時間 LC <sub>50</sub>	0.15 (n)	Rao & Nath, 1983
<i>Chironomus</i> <i>plumosus</i> (昆虫類、オユスリカ)	25mm 幼虫	ASTM <sup>1)</sup> 止水	20	ND	7.72	96 時間 LC <sub>50</sub>	約 0.055 (n)	Fargasova, 1997
<i>Tubifex tubifex</i> (貧毛類、トミズ 科の一種)	ND	APHA <sup>2)</sup> 半止水	30	245	7.6	96 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	170.6 (n)	Khangarot, 1991
<b>海水 MnSO<sub>4</sub></b>								
<i>Mytilus edulis</i> (貝類、ムサキガイ)	胚 -幼生	ASTM <sup>1)</sup> 止水	19 ±1	塩分濃度: 26‰	8.4 ±0.2	48 時間 EC <sub>50</sub> 発生異常	30 (m)	Morgan et al., 1986
<b>淡水 MnCl<sub>2</sub></b>								
<i>Daphnia magna</i> (甲殻類、 オシジノ)	ND	OECD 202、 EPA GLP 止水 閉鎖系	ND	ND	ND	48 時間 EC <sub>50</sub> 48 時間 NOEC 遊泳阻害	40 28 (m)	Bowmer et al., 1998
	生後 24 時間 以内	APHA <sup>2)</sup> 止水 閉鎖系	18 ±1	45.3	7.74	48 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	9.8 (m)	Biesinger & Christensen, 1972
	生後 24 時間 以内	APHA <sup>2)</sup> 半止水 閉鎖系	18 ±1	45.3	7.74	21 日間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害 21 日間 NOEC 繁殖	5.7 5.2 (m)	
<i>Austropotamobius</i> <i>pallipes</i> (甲殻類、サリガニ 科の一種)	19-32 mm	止水	16	ND	7	96 時間 LC <sub>50</sub> 30 日間 LC <sub>50</sub>	28 17-18 (m)	Boutet & Chaisemartin, 1973
<i>Orconectes</i> <i>limosus</i> (甲殻類、アメリカサ リガニ科の一種)	19-32 mm	止水	16	ND	7	96 時間 LC <sub>50</sub> 30 日間 LC <sub>50</sub>	51 34-36 (m)	
<i>Asellus aquaticus</i> (甲殻類、ミスミシ 科の一種)	7mm 1.5 g 成体	半止水	13	50	6.75	96 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	333 (n)	Martin & Holdich, 1986
<i>Crangonyx</i> <i>pseudogracilis</i> (甲殻類、端脚目 の一種)	4mm 0.2g 成体	半止水	13	50	6.75	96 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	694 (n)	
<i>Brachionus</i> <i>calyciflorus</i> (輪虫類、ツボラム シ)	幼生	止水	20	36.2	7.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	38.7 (n)	Couillard et al., 1989
<i>Caenorhabditis</i> <i>elegans</i> (線虫類、ラブリチ ス科の一種)	成体 野生型 N2 株	止水 閉鎖系	20	ND	ND	24 時間 LC <sub>50</sub>	42 (m)	Tatara et al., 1997
<b>海水 MnCl<sub>2</sub></b>								
<i>Artemia</i> sp. (甲殻類、 ブラインシュリンプ)	ノープリウス 幼生	止水	28	塩分濃度: 32.9-33.5‰	7.5- 8.4	48 時間 LC <sub>50</sub>	51.8 (n)	Gajbhiye & Hirota, 1990

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献
<i>Nitocra spinipes</i> (甲殻類、ソコジツソコ の一種)	成体	止水	20 ±0.5	塩分濃度: 7‰	8.0	96 時間 LC <sub>50</sub>	70 (n)	Bengtsson, 1978
<i>Crassostrea virginica</i> (貝類、アメリカガキ)	受精後 1 時間 以内の 卵	止水	26 ±1	塩分濃度: 25‰	7.0- 8.5	48 時間 LC <sub>50</sub>	16 (n)	Calabrese et al., 1973
<b>淡水 KMnO<sub>4</sub></b>								
<i>Crangonyx pseudogracilis</i> (甲殻類、端脚目 の一種)	4mm 0.2g 成体	半止水	13	50	6.75	96 時間 EC <sub>50</sub> 遊泳阻害	0.50 (n)	Martin & Holdich, 1986
<i>Macrobrachium rosenbergii</i> (甲殻類、ホネナガ エビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	ND	7.2- 7.4	24 時間 LC <sub>50</sub>	0.397 <sup>4)</sup> (n)	Liao & Guo, 1990
<i>Corbicula manilensis</i> (貝類、二枚貝、 シジミ科の一種)	1.0-2.7g 15-20 mm	流水	16 ±1	16-26	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	38.9 <sup>4)</sup> (n)	Chandler & Markiig, 1979
<b>海水 KMnO<sub>4</sub></b>								
<i>Penaeus californiensis</i> (甲殻類、クルマエビ 科の一種)	2.54g 6 月齢	止水	27 ±0.5	塩分濃度: 24‰	ND	96 時間 LC <sub>50</sub> <sup>3)</sup>	62.6 <sup>4)</sup> (n)	Hanks, 1976
<i>Penaeus duorarum</i> (甲殻類、ノースパ シフィック)	12-17 mm 後期 幼生	止水	22 -23	塩分濃度: 25‰	8- 8.4	96 時間 LC <sub>50</sub>	2.1 <sup>4)</sup> (n)	Johnson, 1974
<i>Metapenaeus ensis</i> (甲殻類、ヨシエビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	塩分濃度: 26-34‰	7.7- 8.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	0.59 <sup>4)</sup> (n)	Liao & Guo, 1990
<i>Penaeus japonicus</i> (甲殻類、クルマエビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	塩分濃度: 26-34‰	7.7- 8.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	3.34 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Penaeus monodon</i> (甲殻類、ウシエビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	塩分濃度: 26-34‰	7.7- 8.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	1.67 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Penaeus penicillatus</i> (甲殻類、アカエビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	塩分濃度: 26-34‰	7.7- 8.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	1.36 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Penaeus semisulcatus</i> (甲殻類、クルマエビ)	後期 幼生	止水	25.2- 29.5	塩分濃度: 26-34‰	7.7- 8.3	24 時間 LC <sub>50</sub>	1.81 <sup>4)</sup> (n)	

ND: データなし、(m): 測定濃度、(n): 測定濃度

1) 米国公衆衛生協会 (American Public Health Association) テストガイドライン、2) 米国材料試験協会 (American Society for Testing and Materials) テストガイドライン、3) 1 時間暴露後、清浄な海水に移し 96 時間観察したときの値、4) 化合物濃度から換算した値

### 6.1.3 魚類に対する毒性 (表 6-3)

硫酸マンガンあるいは塩化マンガンの魚類に対する急性毒性については、淡水魚に対する 96 時間 LC<sub>50</sub> の範囲が 30.6~1,176 mg Mn/L であり、最小値はファットヘッドミノーに対する 30.6 mg Mn/L であった (Kimball, 1978)。

長期毒性については、ファットヘッドミノーの初期生活段階毒性試験で成長を指標とした 28

日間 NOEC が 1.27 mg Mn/L、ニジマス稚魚の致死を指標とした 100 日間 NOEC が 0.77 mg Mn/L、ニジマス受精卵を用いた 28 日間 LC<sub>50</sub> が 2.91 mg Mn/L、ブラウンマスの発眼卵から 62 日間暴露した時の致死や成長を指標とした NOEC が 2.78~8.81 mg Mn/L などの報告がある (Birge, 1978; Goettl and Davies, 1978; Kimball, 1978; Stubblefield et al., 1997)。このうちブラウンマスの試験では硬度を 3 段階 (30、150、450 mg CaCO<sub>3</sub>/L) に変えて影響を調べたが、硬度による毒性の違いは大きくはなかった。

過マンガン酸カリウムの魚類に対する急性毒性については、淡水魚については 96 時間 LC<sub>50</sub> の範囲は、0.123~4.2 mg Mn/L、海水魚では 0.513~1.01 mg Mn/L であった。硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた試験と比較すると大幅に毒性が強まる傾向がある。また、過マンガン酸カリウムのニジマス及びアメリカナマズに対する毒性は pH が高いほど強まる傾向であった (Marking and Bills., 1975)。実環境中での水質 (硬度及び pH) を考慮した最小値はアメリカナマズに対する 96 時間 LC<sub>50</sub> の 0.161 mg Mn/L であった (Marking and Bills., 1975)。

過マンガン酸カリウムの長期毒性についての試験報告は得られていない。

表 6-3 マンガン及びその化合物の魚類に対する毒性試験結果

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献
<b>淡水 MnSO<sub>4</sub></b>								
<i>Pimephales promelas</i> (フアットヘッド・ミニ)	12-16 mm 稚魚 8 週齢	流水	24.9	160-180	8.1	96 時間 LC <sub>50</sub>	30.6 (n)	Kimball, 1978
	卵 16-40 時間	流水	25.2	160-180	8.22	28 日間 NOEC 致死 28 日間 NOEC 成長	9.99 1.27 (n)	
<i>Oncorhynchus mykiss</i> (ニジマス)	40 mm 稚魚	流水	14	34	6.9- 7.6	100 日間 LOEC 100 日間 NOEC 致死	1.53 0.77 (m)	Goettl & Davies, 1978
<i>Agosia chrysogaster</i> (コイ科の一種)	4.3 cm 0.64 g 稚魚	APHA <sup>1)</sup> 半止水	19	224	7.6	96 時間 LC <sub>50</sub>	130 (m)	Lewis, 1978
<i>Colisa fasciata</i> (トウキョウ科、ハシナゲツグミ)	5.93 cm 5.74 g 成魚	APHA <sup>1)</sup> 止水	24.33	165.33	7.59	96 時間 LC <sub>50</sub>	1,176 <sup>4)</sup> (n)	Nath & Kumar, 1987
	5.62 g 成魚 雌	APHA <sup>1)</sup> 止水	25 ±1	120	7.3	96 時間 LC <sub>50</sub>	1,037 <sup>4)</sup> (n)	
<b>淡水 MnCl<sub>2</sub></b>								
<i>Oncorhynchus mykiss</i> (ニジマス)	受精卵	半止水	13	104	7.4	28 日間 LC <sub>50</sub>	2.91 (m)	Birge, 1978
<i>Carassius auratus</i> (キンギョ)	受精卵	半止水	22	195	7.4	7 日間 LC <sub>50</sub>	8.22 (m)	Birge, 1978
<i>Salmo trutta</i> (ブラウンマス)	発眼卵	ASTM <sup>2)</sup> E1241 -92 流水	12.0	30.9	7.6	62 日間 NOEC 致死 成長	3.94 7.38 (m)	Stubblefield et al., 1997

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献		
			11.8	151.8	7.9	62 日間 NOEC 致死 成長	8.81 2.78 (m)			
			12.1	449.6	7.8	62 日間 NOEC 致死 成長	8.68 4.55 (m)			
<b>淡水 KMnO<sub>4</sub></b>										
<i>Cyprinus carpio</i> (コイ)	3 cm 0.3 g 稚魚	ND	ND	195	7.7	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.06 <sup>4)</sup> (n)	Das & Kaviraj, 1994		
	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.20 <sup>4)</sup> (n)	Marking & Bills, 1975		
<i>Lepomis macrochirus</i> (ブルーギル)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.827 <sup>4)</sup> (n)			
	7 cm 5 g	止水	20	101	8.3	48 時間 LC <sub>50</sub>	1.36 <sup>4)</sup> (n)	Turnbull et al., 1954		
<i>Oncorhynchus mykiss</i> (ニジマス)	0.8-1.2g	止水	17	40	7.7	48 時間 LC <sub>50</sub>	1.86 <sup>4)</sup> (n)	Waller et al., 1993		
	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	40-48	6.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.599 <sup>4)</sup> (n)	Marking & Bills, 1975		
					7.5		0.609 <sup>4)</sup> (n)			
					9.5		0.480 <sup>4)</sup> (n)			
		160-180	8.1	0.596 <sup>4)</sup> (n)						
		280-320		0.363 <sup>4)</sup> (n)						
<i>Carassius auratus</i> (キンギョ)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.25 <sup>4)</sup> (n)			
<i>Gambusia affinis</i> (カタヤシ)	成魚 雌	止水	21- 24	ND	8.3- 8.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	4.2 <sup>4)</sup> (n)	Wallen et al., 1957		
<i>Anguilla rostrata</i> (アメリカウナギ)	Glass eel 55 mm	止水	20	40-48	7.2- 7.6	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.06 <sup>4)</sup> (n)	Hilton & Eversole, 1980		
	Black eel 97.2 mm	止水	22	40-48	7.2- 7.6	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.69 <sup>4)</sup> (n)			
	Yellow eel 114-340 g	止水	22	40-48	7.2- 7.6	96 時間 LC <sub>50</sub>	7.52 <sup>4)</sup> (n)			
<i>Ictalurus punctatus</i> (アメリカナマス)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	40-48	6.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.215 <sup>4)</sup> (n)	Marking & Bills, 1975		
					8.5		0.161 <sup>4)</sup> (n)			
					9.5		0.123 <sup>4)</sup> (n)			
							160-180		7.8	0.216 <sup>4)</sup> (n)
							280-320		8.2	0.124 <sup>4)</sup> (n)

生物種	大きさ/ 成長段階	試験法/ 方式	温度 (°C)	硬度 (mg CaCO <sub>3</sub> /L)	pH	エンドポイント	濃度 (mgMn/L)	文献
<i>Catostomus commersoni</i> (ホワイトサッカー)	2-5cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.827 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Ameiurus melas</i> (フレッグフルヘット)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.831 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Lepomis cyanellus</i> (グリーンサンフィッシュ)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.852 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Notemigonus crysoleucas</i> (コーデルトンシャイナー)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.01 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Perca flavescens</i> (イエローパーチ)	2-5 cm 稚魚	止水 助剤 <sup>3)</sup>	12	44	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.984 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Lepomis cyanellus</i> (グリーンサンフィッシュ)	1-1.5 g	止水	12	40-48	7.5	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.05 <sup>4)</sup> (n)	Marking & Bills, 1976
					8.5		0.49 <sup>4)</sup> (n)	
					9.5		1.07 <sup>4)</sup> (n)	
<i>Morone saxatilis</i> (ストライプトバス)	1 g 稚魚	止水	12	40	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.55 <sup>4)</sup> (n)	Bills et al., 1993
	仔魚	止水	21.1	ND	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.348 <sup>4)</sup> (n)	Hughes, 1973
	稚魚	止水	21.1	ND	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.39 <sup>4)</sup> (n)	
	6 cm 2.7 g	止水	21	35	8.2	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.87 <sup>4)</sup> (n)	Wellborn, 1969
<i>Tilapia nilotica</i> (ナイルティラピア)	13-20 mm 仔魚	止水	ND	ND	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	1 <sup>4)</sup> (n)	Dureza, 1989
	40-52 mm 稚魚	止水	ND	ND	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.1 <sup>4)</sup> (n)	
<b>海水 KMnO<sub>4</sub></b>								
<i>Chanos chanos</i> (ミルクフィッシュ)	3-5 g 稚魚	APHA <sup>3)</sup> 止水	27 ±1	塩分濃度: 30‰	8.4	96 時間 LC <sub>50</sub>	0.513 <sup>4)</sup> (n)	Cruz & Tamse, 1989
<i>Trachinotus carolinus</i> (コバンアジ)	25 mm 0.25 g 稚魚	止水	20-25	塩分濃度: 10‰	ND	96 時間 LC <sub>50</sub>	1.01 <sup>4)</sup> (n)	Birdsong & Avault, 1971
				塩分濃度: 20‰			0.557 <sup>4)</sup> (n)	
				塩分濃度: 30‰			0.557 <sup>4)</sup> (n)	

ND: データなし、(m): 測定濃度、(n): 設定濃度

1) 米国公衆衛生協会 (American Public Health Association) テストガイドライン、2) 米国材料試験協会 (American Society for Testing and Materials) テストガイドライン、3) アセトン、4) 化合物濃度から換算した値

## 6.2 環境中の生物への影響 (まとめ)

マンガン及びその化合物の環境中の生物に対する毒性影響については、多くのデータがあり、致死、遊泳障害、生長 (成長) 障害、繁殖などを指標に検討が行われている。水生生物では、

硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた試験より過マンガン酸カリウムを用いた試験のほうが毒性は強まる傾向がある。

硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた藻類及び水生植物の生長阻害試験では、セネデスムスの生長阻害試験で 12 日間  $EC_{50}$  が 4.98 mgMn/L (生長速度)、1.91 mg Mn/L (全クロロフィル量) であった。また、コウキクサの 96 時間  $EC_{50}$  は 31 mg Mn/L であった。最小値は、海産種の珪藻のディティルムに対する 5 日間  $EC_{50}$  の 1.5 mg Mn/L であった。

過マンガン酸カリウムを用いた藻類及び水生植物について有害性を評価できる試験報告は得られていない。

無脊椎動物に対する硫酸マンガンあるいは塩化マンガンの急性毒性は、甲殻類のミジンコ類への 48 時間  $EC_{50}$  が 8.28~40.0 mg Mn/L、48 時間  $LC_{50}$  が 15.2~42.2 mgMn/L の範囲であった。このうち最も信頼性の高いものは APHA テストガイドラインに準拠し、マンガンの測定濃度で算出した 48 時間  $EC_{50}$  の 9.8 mg Mn/L であった。海産種では貝類のアメリカガキの卵に対する 48 時間  $LC_{50}$  が 16 mg Mn/L であった。

長期毒性について、ミジンコ繁殖試験の 21 日間 NOEC が 5.2 mg Mn/L であった。また、ザリガニ科の一種 (*Austropotamobius pallipes*) とアメリカザリガニ科の一種 (*Orconectes limosus*) の幼生に対する 30 日間  $LC_{50}$  はそれぞれ 17~18 mgMn/L、34~36 mgMn/L であった。

過マンガン酸カリウムの端脚目の一種 (*Crangonyx pseudogracilis*) に対する 96 時間  $LC_{50}$  は 0.50 mg Mn/L であり、同種に対する塩化マンガンを用いた時の値 (96 時間  $EC_{50}$  : 694 mg Mn/L) と比較すると大きく異なり、その理由は用いたマンガンの価数の違い ( $Mn^{2+}$  と  $Mn^{7+}$ ) によるとされている。毒性の最小値は、オニテナガエビに対する 24 時間  $LC_{50}$  が 0.397 mg Mn/L であった。長期毒性についての試験報告は得られていない。

魚類に対する硫酸マンガンあるいは塩化マンガンの急性毒性については、淡水魚に対する 96 時間  $LC_{50}$  の範囲が 30.6~1,176 mg Mn/L であり、最小値はファットヘッドミノーに対する 30.6 mg Mn/L であった。海水魚の試験報告は得られていない。

長期毒性については、ファットヘッドミノーの初期生活段階毒性試験で成長を指標とした 28 日間 NOEC が 1.27 mg Mn/L、ニジマス稚魚の致死を指標とした 100 日間 NOEC が 0.77 mg Mn/L、ブラウンマスの発眼卵から 62 日間暴露した時の致死や成長を指標とした NOEC が 2.78~8.81 mg Mn/L などの報告がある。

魚類に対する過マンガン酸カリウムの急性毒性については、淡水魚の 96 時間  $LC_{50}$  が 0.123~4.2 mg Mn/L、海水魚では 0.513~1.01 mg Mn/L の範囲であった。硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた試験と比較すると大幅に毒性が強まる傾向がある。最小値はアメリカナマズに対する 96 時間  $LC_{50}$  の 0.161 mg Mn/L であった。

過マンガン酸カリウムの魚類に対する長期毒性についての試験報告は得られていない。

以上から、マンガン及びマンガン化合物の水生生物に対する急性毒性は、試験に用いた化合物によって変動があり、硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた試験より過マンガン酸カリウムを用いた試験のほうが毒性は強まる傾向がある。過マンガン酸カリウムを用いた試験において、魚類に対する急性毒性値は化合物濃度として示した場合 GHS 急性毒性有害区分 I

に相当し、極めて強い有害性を示す。長期毒性についての NOEC は、硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた場合、甲殻類では 5.2 mg Mn/L、魚類では 0.77 mg Mn/L であり、過マンガン酸カリウムを用いた試験報告は得られていない。

得られた毒性データのうち水生生物に対する最小値は、1) 硫酸マンガンあるいは塩化マンガンを用いた場合は、魚類であるニジマスに対する 100 日間 LC<sub>50</sub> の 0.77 mg Mn/L、2) 過マンガン酸カリウムを用いた場合は、魚類であるアメリカナマズに対する 96 時間 LC<sub>50</sub> の 0.161 mg Mn/L である。

## 7. ヒト健康への影響

### 7.1 生体内運命

マンガンはヒト、動植物に対する必須微量元素であり、様々な酵素の補因子やマンガン金属酵素としての役割を担っている。成人では食事から摂取するマンガンの量に過剰な増減がない限り、マンガンが組織内で一定の濃度を保つようにホメオスタシスのメカニズムが働いている。ヒトと実験動物における消化管からのマンガンの吸収量には幅があるが、平均的な吸収量は投与量の約 3~5% と考えられている。マンガンは成人では全身に 1 人あたり約 12~20 mg 存在し、肝臓、脾臓、腎臓等において高い濃度で検出されている。マンガンは主として経口、吸入により吸収される。吸収されたマンガンは皮膚、血液、肝臓、筋肉、脳及び脊髄等の広範囲に分布する。ラットに二酸化マンガンまたは二塩化マンガンを強制経口、腹腔内、気管内投与した実験で、マンガン濃度は特に脳皮質において投与経路による差がみられ、気管内投与で最も顕著な分布を示した。マンガンは、代謝性変換は行われませんが、環境経路でマンガンを摂取する際には、酸化状態が Mn (II)、または Mn (IV) であるのに対して、いくつかの酵素に関与するマンガニオンの酸化状態が Mn (III) であることから、体内でマンガンの酸化状態が変化すると考えられている。マンガン排泄の主な経路は、胆汁経路であるが、少量では尿、母乳、汗への排泄もある。

### 7.2 疫学調査及び事例 (表 7-1)

マンガンはヒトに対して必須微量元素であり、マンガンが欠乏すると、ヒトでは皮膚炎、毛髪の脱色、低コレステロール血症などが起きる。その一方で経口または吸入経路でマンガんに過剰に暴露されると、急性影響としては記憶障害、精神症状などがみられ、慢性影響としては歩行障害、言語障害などパーキンソン病に類似したマンガン中毒の症状がみられる。特に吸入暴露において重篤な影響がみられる。

経口経路では高濃度のマンガンを含む井戸水を摂取した事例や、マンガン濃度の高い地域に居住する住民に対する疫学調査において、仮面様顔貌、筋硬直、振戦、及び精神障害などマンガン中毒に似た症状が報告されている。ただし、食事からのマンガン摂取や大気中のマンガンによる吸入暴露等、他の摂取源及び経路によるマンガンの暴露状況が得られていないために定量的評価は困難である。

疫学調査及び食事中から摂取するマンガン量に関する食事調査から、WHO は成人 1 人あた

りの1日の食事中マンガンを必要摂取量を約2~3 mgとし、8~9 mg 摂取しても安全であるとし、我が国では、第6次改定「日本人の栄養所要量」の食事摂取基準において、マンガンを成人男性で4.0 mg/日、成人女性で3.0~3.5 mg/日、許容上限摂取量を10 mg/日に設定している。

吸入暴露では慢性的な吸入暴露でみられた主な器官系は、神経系、呼吸器、生殖器系である。

神経毒性が職場におけるマンガンの暴露と関連していることを示す結果が最近の調査より示されているが、暴露期間や作業員が暴露されたマンガンの形態において、影響の重篤度が多少異なる。より低い濃度で影響がみられた調査研究としては、二酸化マンガンを限定される粉じん中マンガンを暴露されたアルカリ電池工場の作業員92人に対する調査でみられた神経系への影響を指標としたLOAELの0.15 mg Mn/m<sup>3</sup>や、フェロマンガンをシリコマンガンを合金製造工場においてマンガンを暴露された男性作業員115人に対する横断的研究の吸入性粉じん中マンガンの濃度としてのLOAELの0.035 mg Mn/m<sup>3</sup>がある。

ヒトの生殖器系への影響としては、マンガンを粉じん1~19年間暴露した男性作業員に出生児数の減少が観察され、不妊症の増加がみられたとの報告があるが、用量依存性は得られていない。

表 7-1 マンガン及びその化合物の疫学調査及び事例

対象集団 性別・人数	暴露状況/暴露量	結果	文献					
子供	過マンガンをカリウム(174 mg/kg)を誤飲	口、食道、胃に腐食がみられた	Southwood et al., 1987					
ND	フュームに暴露	フューム熱の発症	U.S. EPA, 1984					
ヒト	6%のマンガンを含む高温の酸溶液を浴びて火傷を負った	尿中に高濃度のマンガンを検出	Laitung & Mercer, 1983					
ヒト 2例	マンガンを欠乏食を与えた実験	毛髪の軽度の赤色化、一過性の鱗屑状皮膚炎、重度の低コレステロール血症、体重減少	Doisy, 1973					
男性 ボランティア 7人	マンガンを欠乏食(0.11 mg Mn/日を含む)を39日間与えた実験	6人に一過性の皮膚炎及び低コレステロール血症	Friedman et al., 1987					
ND	血清中マンガンの低値を示したマンガンを欠乏の症例	てんかん、膵臓外分泌不全、多発性硬化症、骨粗しょう症、代謝障害(フェニルケトン尿症、メープルシロップ尿症)	Freeland-Graves, 1994					
日本の6家族 (約25人)	高濃度のマンガンを含む井戸水を摂取(井戸水へのマンガンの汚染は、井戸の近くに埋められたバッテリーから滲出したマンガンを原因であると推察)	仮面様顔貌、筋硬直、振戦、精神障害などのマンガンを中毒様症状	Kawamura et al., 1941					
		年齢		1 ~ 10	11 ~ 30	31 ~ 50	51 ~ 80	合計
		重度		0	1	2	2	5
		中程度		0	1	0	1	2
		軽度		0	3	4	1	8
		影響なし		6	4	0	0	10
重度の影響がみられた人より2人死亡 検死により、1人の脳中マンガンの濃度は対照群より、2~3倍高い濃度で検出、脳組織の淡蒼球神経細胞の萎縮及び消失								

対象集団 性別・人数	暴露状況/暴露量	結果	文献
マンガン濃度の高い環境に住むオーストラリアの原住民	経口経路 (食物、水、土) ばかりではなく、マンガンが含まれる粉じんを吸入	マンガン中毒様症状 (虚弱、歩行異常、運動失調、無表情等)  マンガンの暴露だけでなく、遺伝因子、カルシウム欠乏症、アルコールの過剰摂取なども神経影響への一因であると考察	Cawte & Florence, 1989
ギリシアの北西部の居住者 (平均年齢 67 才)	高濃度のマンガンを含む飲料水を慢性的に摂取  マンガン濃度より 3 地域を選定。 A 地域 : 3.6-14.6 $\mu\text{g Mn/L}$ 、 B 地域 : 81.6-252.6 $\mu\text{g Mn/L}$ 、 C 地域 : 1,800-2,300 $\mu\text{g Mn/L}$ 50 才以上を対象とし、標本の大きさは、A、B、C 各々で 62、49、77 人	毛髪中のマンガンの平均濃度 ( $\mu\text{g/g}$ 乾燥重量) : A 地域 ; 3.51、B 地域 ; 4.49、C 地域 ; 10.99 全血マンガン濃度 : 3 地域間で有意差なし 神経学的検査 : 33 の症状の頻度と重篤度の総合評価として表されたスコアの平均値 A 地域 ; 2.7 (スコア範囲 : 0~21) B 地域 ; 3.9 (0~43) C 地域 ; 5.2 (0~29)	Kondakis et al., 1989
パーキンソン病患者 イスラエル南部	ND	著者らはこの地域において飲料水中のアルミニウム、鉄、マンガン濃度が高いのと、マネブ、パラコートなどの農薬が使用されていることから、一般環境が要因であると考えたが、観察された症状よりマンガン中毒のみに起因しないであろうと結論	Goldsmith et al., 1990
北ドイツで井戸水中のマンガンを暴露された 41 人  対照群 74 人 (年齢、性、栄養の習慣、薬剤摂取に関してマッチング)	井戸水中マンガン濃度 0.300-2.160 mg/L	神経系への影響において暴露集団と対照群との間で有意差なし	Vieregge et al., 1995
男性 62 才	マンガン (化合物の種類は不明) 2.2 mg を含む完全静脈栄養 (Total parenteral nutrition, TPN) を 23 か月間毎日摂取	全血中マンガン濃度の上昇、マンガン中毒症状  本事例で投与された用量は通常の食事から摂取した場合、必要摂取量の範囲内であるが、静脈内投与によって重篤な影響がみられた	Ejima et al., 1992
肝不全患者 3 人	マンガンを過剰暴露した経歴なし	脳 MRI 検査 (T1 強調画像) で淡蒼球や黒質に高信号、マンガンの全血中濃度の上昇  著者らは、通常の食事から摂取しているのにもかかわらず、マンガンの除去に障害があったため、マンガン中毒がみられたものと推定	Hauser et al., 1994
小児の胆汁うっ滞性疾患の 1 つである Alagille 症候群 (常染色体優性遺伝疾患) を有する女兒	ND	末梢神経障害を示し、2 か月の間、発作、ジストニー失調症、手や腕の硬直がみられた マンガンの全血中濃度の上昇 (27 $\mu\text{g/L}$ 正常範囲 : 4~14 $\mu\text{g/L}$ ) 脳 MRI 検査 (T1 強調画像) 淡蒼球や視床下核に高信号がみられ、マンガンの毒性による症状と診断	Devenyi et al., 1994

対象集団 性別・人数	暴露状況/暴露量	結 果	文 献
8才		<p>肝移植後、患者のマンガン濃度及びMRIの結果は正常に戻り、神経症状は改善</p> <p>著者らは、進行性の肝機能障害によってマンガンの胆汁排泄が十分行われず、マンガンの蓄積が神経毒性として現れたと推察</p>	
フェロマンガ ン生産工場 慢性マンガ ン中毒患者 6人	マンガンの粉じん(最高 濃度約 28 mg Mn/m <sup>3</sup> ) 2年以上	<p>血液・頭髮・恥毛中のマンガン濃度の増加、パーキンソン症候群に類似の症状</p> <p>ただし、レボドーパ (L-dopa) の投与により顕著な回復を示した</p>	Huang et al., 1989
マンガ酸化 物、マンガ ン塩 製造工場 男性作業員 141人  対照群：104人	<p>気中マンガン粉じんへのばく露濃度が吸入性粉じん平均 0.215 mg/m<sup>3</sup> で、総粉じん 0.94 mg/m<sup>3</sup> マンガン粉じん (二酸化マンガ、四酸化三マンガ、炭酸マンガ、硫酸マンガ、硝酸マンガ) 1-19年 (平均 7.1年)</p> <p>総大気中マンガン粉じんのTWAは0.07~8.61 mg/m<sup>3</sup>、全体の算術平均：1.33 mg/m<sup>3</sup>、中央値：0.97 mg/m<sup>3</sup>、幾可平均：0.94 mg/m<sup>3</sup>であった。粉じんの粒度や純度は報告なし</p>	<p>・視覚反応時間、眼手協調運動、手の安定性、言語聴覚の短期記憶力の平均スコア値が、対照群に比べて暴露群で有意に低い</p> <p>特に眼手協調運動や手の安定性に関する検査のスコア値はマンガンの血中濃度と用量依存性を示し、短期記憶力のスコア値はマンガンへの暴露年数との関連あり</p> <p>自己回答式質問紙法では自覚症状に関する25項目のうち20項目に対して、対照群より暴露群において、より症状がみられるとする回答が多く、4項目(疲労、耳鳴り、指の震え、過敏)に関しては、統計上有意</p>	Roels et al., 1987
ベルギーのアル カリ電池工 場 男性作業員 92人  対照群：101人	<p>二酸化マンガに暴露平均5.3年間(0.2-17.7年間)</p> <p>大気中マンガン濃度の幾可平均値 吸入性粉じん：0.215 mg Mn/m<sup>3</sup> 総粉じん：0.948 mg Mn/m<sup>3</sup></p> <p>職業的生涯積算された吸入性粉じん濃度(IRD)の幾何平均値：0.793 mg Mn/m<sup>3</sup>×年 (0.040-4.433 mg Mn/m<sup>3</sup>×年) 幾何標準偏差：2.907 mg Mn/m<sup>3</sup>×年 職業的生涯積算された総粉じん濃度(ITD)の幾何平均値：3.505 mg Mn/m<sup>3</sup>×年 (0.191-27.465 mg Mn/m<sup>3</sup>×年)</p>	<p>マンガンの血中濃度 (MnB) (0.81 μg/dL) 及び尿中濃度 (MnU) (0.84 μg/g クレアチニン) の幾可平均濃度は暴露群において著しく高い吸入性粉じんや総 Mn 粉じん濃度は、幾可平均 MnU と有意な相関 (r=0.83, p&lt;0.05)</p> <p>自己回答式質問紙法に対する回答では、2つの集団間に有意な差はみられなかった</p> <p>正常範囲ではあるが、赤血球数、ヘモグロビン濃度、血清中の鉄濃度は、マンガンに暴露された労働者において一貫して、有意に低かった</p> <p>神経行動学的機能(言語聴覚の短期記憶力、視覚の単純反応時間、手の硬直、眼手協調運動)に関する検査では、視覚の単純反応時間で暴露群に有意に遅い傾向がみられ、平均反応時間の異常値(対照群の95パーセンタイルより大きいまたは等しいと定義された)も暴露群でより多くみられた。眼手協調運動では、暴露群において、手と腕を繊細に動かす際に誤りがみられた。また手先の安定性を調べた検査でも暴露群に振戦がみられた</p>	Roels et al., 1992

対象集団 性別・人数	暴露状況/暴露量	結果	文献
		LOAEL : 0.15 mg Mn/m <sup>3</sup> (本評価書の判断)	
フェロマンガ ンやシリコ マンガ ン合金製 造工場 115人 男性作業員 カナダケベ ック南西部  対照群 : 74人	工場におけるマンガ ン粉じんの大気環境濃 度 : 0.014-11.48 mg/m <sup>3</sup> (幾何 平均値 0.225 mg/m <sup>3</sup> 、中 央値 0.151 mg/m <sup>3</sup> 、平均 1.186 mg/m <sup>3</sup> )  吸入性粉じん (PM <sub>10</sub> ) のマンガ ン濃度 : 0.001-1.27 mg/m <sup>3</sup> (幾何 平均値 0.035 mg/m <sup>3</sup> 、中 央値 0.032 mg/m <sup>3</sup> 、平均 0.122 mg/m <sup>3</sup> )  平均暴露期間 : 16.7年  マッチド・ペア方式の 採用 74組の作業員と対照群 は年齢、教育レベル、 喫煙状態、子供の数、 住居の大きさに関して 照合	血中マンガ ン濃度の幾可平均値は、暴露群で 著しく高かったが、尿中マンガ ン濃度は、暴 露群と対照群の間に有意な差なし  暴露群が自己記入質問書で記入して、対照群 が記入しなかった項目が 46 項目のうち、疲 れ、情動の状態、記憶、注意、集中力の欠如、 悪夢; 身体運動、性機能障害; 腰痛、関節痛、 耳鳴りなど 33 項目あり 暴露群に対して進行性のマンガ ン中毒の症状 (例えば、手の振戦、書字拙劣) なし  暴露群は対照群に比べて、神経行動学的及び 神経心理学的な機能が低下、特に協調運動や 俊敏な動きを必要とする検査や、手の安定性、 平行線を引く能力、文字列より指定された英 文字を見つけ出す検査で著しい低下  単純反応時間、認識の柔軟性、情動状態の検 査で対照群との間に有意な差  LOAEL : 0.035 mg Mn/m <sup>3</sup> (本評価書の判断)	Mergler et al., 1994
鋳物工場 男性作業員 スウェーデン 2か所 30人	1-35年間(平均 = 9.9 年)暴露 マンガ ンの大気中濃度 は総粉じんとして 0.02-1.40 mg/m <sup>3</sup> (平均値 = 0.25 mg/m <sup>3</sup> 、中央値 = 0.14 mg/m <sup>3</sup> ) 過去 18 年間どちらの工 場でも暴露濃度に大き な変化なし 対照群は年齢、居住地 域、仕事の種類、言語理 解力でマッチングさせた 60人の作業員	8つのコンピュータによる検査と 2つの手先 の器用さをみる検査で神経行動学的機能を調 べた結果、反応時間、数唱テスト、finger tapping テストで、対照群より暴露群のほうが 劣っていた	Iregren, 1990
鋳物工場 男性作業員 スウェーデン 2か所 30人	1-35年間(平均 = 9.9 年)暴露 マンガ ンの大気中濃度 は総粉じんとして 0.02 ~1.40 mg/m <sup>3</sup> (平均値 = 0.25 mg/m <sup>3</sup> 、中央値 = 0.14 mg/m <sup>3</sup> ) 過去 18 年間どちらの工 場でも暴露濃度に大き な変化なし  神経行動学的、電気生 理学的な追加の評価	いずれも p = 0.05 の統計的有意性はみられな かったが、暴露群で脳波の異常、聴性脳幹誘 発電位のレイテンシーの延長、急速回外回内 運動 (diadochokinesometric) の低下がみられ た	Wennberg et al., 1991, 1992

対象集団 性別・人数	暴露状況/暴露量	結果	文献
患者	肺うつ血を治療するために、数週間、ヨウ化カリウムの代わりに過マンガン酸カリウム (1.8 mg/kg) を誤って摂取	脱力感、思考能力の低下 4週間後に摂取を中止したが、パーキンソン病と類似した症候群が約9か月後に現われた	Holzgraefe et al., 1986
患者 51~74才 (平均58.9才) 男性2人 女性7人	完全静脈栄養 (Total parenteral nutrition, TPN) として、マンガンを5か月~11年間 (平均5.3年間) 摂取	平均4.2年間投与：影響なし 平均6.1年間投与：神経中毒症状の初期徴候	Mirowitz et al., 1991
作業員 40-124人	過マンガン酸カリウム製造施設で粉じん中のマンガン (41-66%が二酸化マンガン) 長期にわたって暴露 調査：8年間 粉じん中マンガン濃度：9.6-83.4 mg/m <sup>3</sup>	肺炎の頻度は1,000例あたり15~63例で、非暴露の1,000例あたり0.73例と比べて著しく高く、感染性肺疾患の罹患率が増加	Lloyd-Davis, 1946
フェロマンガ ン生産工場か ら100m離れた 中学校 (以下、 汚染校) と、7 km離れた中学 校 (以下、対照 校) に通う生徒	マンガンを主成分とする粉じんによる呼吸器に及ぼす影響について眼、鼻、喉に症状がみられるかどうかに着目したアンケート調査と肺機能検査  工場から300m離れた大気中マンガンの5日間平均濃度は、0.0067 mg Mn/m <sup>3</sup>	自覚症状調査 汚染校に通う生徒で、肺炎、眼の疾患、鼻づまり、鼻風邪、喉の腫れや痛み等の既往が、対照校に通う生徒より多くみられた。さらに工場に最も近い住宅に住む生徒は、遠くに住む生徒より、喉への影響、肺炎の既往が多かった 肺機能検査 汚染校に通う生徒で、最大呼気流量、努力性肺活量 (FVC)、一秒量 (FEV-1) に有意な減少がみられた  著者らは汚染校に通う生徒にみられた呼吸器に及ぼす影響は周囲のマンガン濃度と関連していると報告	Nogawa et al., 1973
フェロマンガ ン生産工場か ら100m離れた 中学校 (以下、 汚染校) と、7 km離れた中学 校 (以下、対照 校) に通う生徒	フェロマンガン生産工場に集じん装置が取り付けられ、マンガン排出が激減し、工場周辺の環境が著しく改善されたのに伴い、前報でみられた影響がどのように変化したかを調査	汚染校に通う生徒の自覚症状、肺機能検査結果に改善の傾向	Kagamimori et al., 1973
作業員	210-890 μg Mn/m <sup>3</sup> の種々のマンガン化合物に平均14.5年間職業暴露	好中球とリンパ球の増加	Lucchini et al., 1997
作業員 男性	マンガン粉じん (平均970 μg/m <sup>3</sup> ) に1-19年間暴露	男性不妊症の増加	Lauwerys et al., 1985
作業員	暴露濃度：0.71 mg/m <sup>3</sup> 、 暴露年数：平均6.2年	受精率に及ぼす影響なし	Gennart et al., 1992

ND: データなし

### 7.3 実験動物に対する毒性

#### 7.3.1 急性毒性 (表 7-2)

マンガン化合物として、塩化マンガン、過マンガン酸カリウム、硫酸マンガン、二酸化マンガン、硝酸マンガンの急性毒性を調べた。実験動物に対するマンガン及びその化合物の経口投与による急性毒性の LD<sub>50</sub> は、マウスでは過マンガン酸カリウム 750 mg Mn/kg、塩化マンガン 275~450 mg Mn/kg、ラットでは二酸化マンガン 2,197 mg Mn/kg、硫酸マンガン 782 mg Mn/kg、過マンガン酸カリウム 379 mg Mn/kg、750 mg Mn/kg、塩化マンガン 250~275 mg Mn/kg、410~475 mg Mn/kg、804 mg Mn/kg、モルモットでは過マンガン酸カリウム 810 mg Mn/kg、塩化マンガン 400~810 mg Mn/kg であった。

生理食塩水に溶かした塩化マンガン 5~150 mg Mn/kg をラット (体重 100~550g) に皮下投与した試験で、150 mg Mn/kg 暴露されたマウスで、ヘモグロビン、ヘマトクリット、平均赤血球容積の有意な増加がみられ、それらの値は 170 mg Mn/kg 暴露群で、投与 12 時間後に最大値を示し、18 時間後に肝臓の壊死がみられた (Baxter et al., 1965)。

ラットにマンガン化合物 40 mg Mn/kg を腹腔内投与した試験で、血漿インスリン値の減少、血漿グルコース、グルカゴン濃度の一時的な増加がみられた (Baly et al., 1985)。

表 7-2 マンガン及びその化合物の急性毒性試験結果

	マウス	ラット	モルモット
経口 LD <sub>50</sub> (mg Mn/kg)	275-750  750 (KMnO <sub>4</sub> ) 275 -450 (MnCl <sub>2</sub> )	250-2,197  2,197 (MnO <sub>2</sub> ) 782 (MnSO <sub>4</sub> ) 379/750 (KMnO <sub>4</sub> ) 250-275/410-475/804 (MnCl <sub>2</sub> )	400-810  810 (KMnO <sub>4</sub> ) 400-810 (MnCl <sub>2</sub> )
吸入 LC <sub>50</sub> (mg Mn/m <sup>3</sup> )	ND	ND	ND
経皮 LD <sub>50</sub> (mg Mn/kg)	ND	ND	ND
静脈内 LD <sub>50</sub> (mg Mn/kg)	16 (MnCl <sub>2</sub> )	ND	ND
皮下 LD <sub>50</sub> (mg Mn/kg)	ND	ND	ND
腹腔内 LD <sub>50</sub> (mg Mn/kg)	44-64  56 (MnCl <sub>2</sub> ) 44 (MnSO <sub>4</sub> ) 64 (MnSO <sub>4</sub> · 3H <sub>2</sub> O) 56 (Mn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> )	38 (MnCl <sub>2</sub> )	ND

ND: データなし

出典: Bienvenu et al., 1963; Franz, 1962; Hazaradze, 1961; Holbrook et al., 1975; Kostial et al., 1978; Larsen and Grant, 1997; Shigan and Vitvickaja, 1971; Yamamoto and Suzuki, 1969

#### 7.3.2 刺激性及び腐食性

調査した範囲内では、マンガン及びその化合物の実験動物に対する刺激性及び腐食性に関する試験報告は得られていない。

### 7.3.3 感作性

接触性アレルギー物質のスクリーニング試験で、マンガン塩は、マウスのリンパ節細胞増殖を引き起こさなかったとの報告があるが (Ikarashi et al., 1992)、詳細は不明である。

### 7.3.4 反復投与毒性 (表 7-3)

マンガン化合物の反復投与毒性に関して、経口投与では、塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウム、四酸化三マンガン、炭酸マンガン、二酸化マンガンを投与した試験報告がある。それらを標的器官別に総括すると、神経系への影響として、脳内のドーパミン、ノルアドレナリン、ホモバニリン酸の増減、パーキンソン症候群様変化及び行動への影響として、自発運動の減少、条件反射の変化がみられている。血液系への影響として、小球性貧血が、生殖系への影響として、雄で精巣変性がみられた。

吸入暴露では、塩化マンガン、四酸化三マンガン、二酸化マンガンを暴露した試験報告がある。粉じんの暴露によって、神経系への影響として、ドーパミン及びノルアドレナリン濃度の減少、脳のマンガン濃度の増加がみられ、行動への影響としては、立ち上がり行動の増加を生ずる。また、呼吸器系への影響として、肺気腫、肺胞領域で間質細胞の増殖、肺炎がみられた。

腹腔内投与、気管内投与、静脈内投与、皮下投与では、経口や吸入でみられる影響が低い用量でみられている。またその他の影響として、嘔吐、肝臓の壊死等がみられている。

以下に代表的な経口投与試験ならびに吸入暴露試験の結果を示す。

雄のSDラットに塩化マンガン 0、0.1、1.0 mg Mn/mL (0、19、190 mg Mn/kg/日相当;本評価書換算) を含む水を8か月間飲水投与した試験で、0.1 mg Mn/mL 群で、線条体のノルアドレナリン濃度、ホモバニリン酸の減少、0.1 mg Mn/mL 以上の群で脳橋のノルアドレナリン濃度の減少、海馬と橋の5ヒドロキシ-インドール酢酸 (5HIAA) の減少、線条体と視床下部でジヒドロキシフェニル酢酸の減少、1.0 mg Mn/mL 群で、中脳でセロトニン濃度の減少がみられた (Bonilla and Prasad, 1984)。本評価書では、線条体のノルアドレナリン濃度、ホモバニリン酸の減少、脳橋のノルアドレナリン濃度の減少等、神経系への影響を指標にして、LOAELを0.1 mg Mn/mL (19 mg Mn/kg/日) と判断した。

雌のアカゲサルに二酸化マンガン (粉じん) 0、0.7、3 mg Mn/m<sup>3</sup> を22時間/日、10か月間吸入暴露を行った試験で、3 mg Mn/m<sup>3</sup> 群に4か月後に肺に網状の異常陰影が観察され、5か月後には0.7 mg Mn/m<sup>3</sup> 群にも同様の異常陰影が観察された。病理組織学的には両群に肺の間隙リンパ組織の過形成、肺の間質への暗褐色物質沈着、数多くの塵埃含有壊死細胞の出現、気管支内の浸出液の滞留、肺胞壁肥厚、気腫、無気肺が観察された、その重篤度は3 mg Mn/m<sup>3</sup> 投与群の方が大きかった (Suzuki et al., 1978)。本評価書では、呼吸器系への影響を指標として、LOAELを0.7 mg Mn/m<sup>3</sup> と判断した。

以上、ラットに塩化マンガンを経口投与した試験 (Bonilla and Prasad, 1984) で、線条体のノルアドレナリン濃度、ホモバニリン酸の減少、脳橋のノルアドレナリン濃度の減少など中枢神経系への影響が0.1 mg Mn/mL (19 mg Mn/kg/日) 投与群でみられたため、経口のLOAELは0.1 mg Mn/mL (19 mg Mn/kg/日) と判断する。吸入暴露は、サルを用いた10か月間の吸入試験 (Suzuki et al., 1978) で、肺の間隙リンパ組織の過形成、肺の間質への暗褐色物質沈着

等の呼吸器系に影響がみられ、LOAELは0.7 mg Mn/m<sup>3</sup>と判断する。

表 7-3 マンガン及びその化合物の反復投与毒性試験結果

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文献
経口投与					
マウス B6C3F <sub>1</sub> 雌雄 5 匹/群	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	14 日間	0、3,130、6,250、 12,500、25,000、 50,000 ppm (107-2,746 mg/kg/ 日相当)	25,000 ppm 雌: 死亡(1/5 匹)	U.S. NTP,1993
マウス	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	3 週間	0、102.5、205、610 mg/kg (0、37、75、222 m g Mn /kg/日相当; 本評価書換算)	102.5 mg/kg 以上 精子の形態異常	Joardar & Sharma, 1990
マウス	経口投与 (飲水) <b>KMnO<sub>4</sub></b>	3 週間	0、65、130、380 mg/kg (0、23、45、132 m gMn /kg/日相当; 本評価書換算)	65 mg/kg 以上 精子の形態異常	Joardar & Sharma, 1990
マウス ICR 雄	経口投与 (混餌) <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	90 日間 3 回/週	0、1,050 ppm Mn (0、160 mg Mn/kg/ 日相当;本評価書 換算)	1,050 ppm Mn 自発運動減少 精巣、精囊、包皮腺重量減少	Gray & Laskey, 1980
マウス B6C3F <sub>1</sub> 雌雄 10 匹/群	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	13 週間	0、3,130、6,250、 12,500、25,000、 or 50,000 ppm (107-2,746 mg/kg/ 日相当)	雄 3,130 ppm 以上 体重増加抑制 50,000 ppm 肝臓重量減少、ヘマトクリット値及 びヘモグロビン濃度値の減少、噴門 洞の過形成と角質増殖 雌 50,000 ppm 体重増加抑制、ヘマトクリット値及 びヘモグロビン濃度値の減少	U.S. NTP, 1993
マウス ddY 雄 8 匹/群	経口投与 (混餌) <b>MnCl<sub>2</sub> · 4H<sub>2</sub>O</b>	100 日間	0、0.2% Mn (0、286 mg Mn/kg/日相 当本評価書換算)	0.2% Mn 赤血球数及び白血球数の減少 体重増加抑制	Komura & Sakamoto, 1991
	<b>MnCO<sub>3</sub></b>		0、0.2%Mn (0、264 mg Mn/kg/日相 当本評価書換算)	0.2% Mn ヘマトクリット値増加、自発運動減 少	
	<b>MnO<sub>2</sub></b>		0、0.2%Mn (0、271 mg Mn/kg/日相 当本評価書換算)	0.2% Mn 白血球数の減少	
マウス 新生児	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	6 か月間	0、60 日間が 30 μg/日、90 日まで が 36 μg/日、120 日までが 75 μg/ 日、残りの 60 日 間が 90 μg/日)	30 日後 線条体のドーパミン増加 (120 日後 影響なし) ノルアドレナリン増加 (150 日後影 響なし) ホモバニリン酸値の増加 自発運動の増加 (90 日後影響なし)	Chandra et al., 1979

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
マウス ddY 雄 5匹/群	経口投与 (混餌) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	12 か月間	0、0.2 % Mn (0、275 mgMn/kg/ 日 相 当;本評価書換算)	0.2% Mn 脳のドーパミンの減少、脳のホモバ ニリン酸値の増加、自発運動の減少	Komura & Sakamoto, 1992 a,b
	<b>MnO<sub>2</sub></b>		0、0.2%Mn (0、261 mg Mn/kg/ 日 相 当;本評価書換算)	0.2% Mn 脳のドーパミンの減少、アドレナリ ンの減少、ノルアドレナリンの減少、 脳のホモバニリン酸値の増加	
マウス 雌雄 B6C3F <sub>1</sub>	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	2 年間	0、1,500、5,000、 15,000 ppm (雄: 0、94、312、 937 mg Mn/kg/日、 雌: 0、94、315、 944 mg Mn/kg/日 相当;本評価書換 算)	1,500 ppm 以上 雌: 体重増加抑制 15,000 ppm 雌雄: 胃の前胃部の過形成、 甲状腺ろ胞過形成	U.S. NTP, 1993
マウス 新生児 ddY	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	3 世代とお して暴露	0、200mg/L ppm 体重 18-19 g 混餌 0.006 L/日 (18 mg Mn/kg/日 相当;本評価書換 算)	200 ppm 不安定な歩行	Ishizuka et al., 1991
ラット F344/N 雌雄 5匹/群	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	14 日間	0、3,130、6,250、 12,500、25,000、 50,000 ppm (雄: 32-542 mg/kg/日、 雌: 37-621 mg/kg/ 日 相当)	50,000 ppm 雌雄: 下痢、体重増加抑制	U.S. NTP, 1993
ラット (正常) ラット (鉄欠乏)	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	15 日間	0、10 mg/kg/日 (0、2.8 mg Mn/kg/ 日)	10 mg/kg/日 正常ラット: 異常はみられなかった 鉄欠乏ラット: 肝臓及び腎臓のうっ 血、肝細胞の変性、壊死	Chandra & Tandon, 1973
ラット Long- Evans 新生児	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub></b>	出生後 21 日 間	0、0.025、0.050 mg /g/日 (0、6.9、13.8 mg Mn/kg/日)	0.025 mg /g/日以上 脳のマンガン濃度増加	Kontur & Fechter, 1988
ラット long- Evans	経口投与 (飲水) <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	21 日間	0、21、71、214 mg Mn/kg/日	21 mg Mn/kg/日 体重増加、死亡率増加、赤血球数、ヘ マトクリット値、ヘモグロビン濃度 減少	Rehnberg et al., 1980
ラット SD 雌雄	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	成熟ラット 及び新生児 (生後 1-21 日) (親動物には 強制、児動物 にはマイクロ ピペット 使用して投 与)	0、25、50 mg/kg/ 日 (0、11、22 mg Mn /kg/日)	成熟ラット 25 mg/kg/日以上 驚愕反射による脈拍数増加 体重増加抑制 50 mg/kg/日 大脳の線条体、小脳マンガン濃度 増加  新生児 25 mg/kg/日以上 驚愕反射による脈拍数増加 大脳の海馬、線条体、後脳のマン	Dorman et al., 2000

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
				ガン濃度増加 50 mg/kg/日 体重増加抑制、大脳の視床下部、 小脳のマンガン濃度増加、線条体 のドーパミン含量の増加  一般症状及び神経系の病理組織学的 変化なし	
ラット SD	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	新生児出生 後 24 日間	0、10、15、20 mg/kg/日 (0、2.8、4.2、5.6 mg Mn/kg/日)	20 mg/kg/日 視床下部のセロトニン量増加、線条 体のアセチルコリンエステラーゼ活 性の低下	Deskin et al., 1981
ラット SD 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	新生児出生 後 24 日間	0、1、10、20 mg/kg/ 日 (0、0.28、2.8、 5.6 mgMn /kg/日)	10 mg/kg/日 視床下部のドーパミン量の減少、線 条体と視床下部のマンガン濃度増加 20 mg/kg/日 視床下部のチロシン水酸化酵素活性 の減少	Deskin et al., 1980
ラット Wistar 雄	経口投与 (混餌) <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	28 日間	0、200、2,000、 20,000、200,000 ppm (0、6、70、750、 4,800 mgMn /kg/ 日相当;本評価書 換算)	200、2,000、20,000、200,000 ppm 体重増加抑制、摂餌量変化はみられ なかった 200,000 ppm 体重及び摂餌量の減少	Exon & Koller, 1975
ラット ITRC	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	30 日間	0、1 mg/mL (0、140 mg/kg/日 相当;本評価書換 算) subchronic (wistar rat) 摂餌量 32mL 体重 200-250g	1 mg/mL 攻撃行動の亢進、線条体ドーパミン の代謝回転亢進、チロシン量の増加、 ホモバニリン酸の増加	Chandra , 1983
ラット SD	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	44 日間	0、150 mg Mn/kg/ 日	150 mg Mn/kg/日 線条体と視床下部のホモバニリン酸 の減少、脳のマンガン濃度増加、運 動失調、硬直した不安定な足取り	Kristensson et al., 1986
ラット SD	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	出生後 49 日	0、20、50 mg/kg/ 日(0、11、22 mg Mn/kg/日)	50 mg/kg/日 自発行動の増加	Brenneman et al., 1999
ラット 新生児 21 日	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	60 日間	0、50 μg/匹 体重 40-50g (0、0.31 mg Mn /kg/日相当本評価 書換算)	50 μg/匹 脳の酵素活性の増加 大脳皮質と尾状核のニューロン変性 行動、体重、脳重量に変化なし	Chandra & Shukla, 1978
ラット SD	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	2 か月間	0、10 mg/mL (0、595 mg Mn/kg/日相 当本評価書換算)	10 mg/mL 尾状核の GABA(γアミノ酪酸)の増 加	Bonilla, 1978b

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
ラット Wistar 雌	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	2 か月	0、1、10、20 mg/mL (0、280、2,800、 5,600 mg Mn /L)	10 mg/mL 2 か月後、対照群に比べて小脳で セロトニンの減少	Leung et al., 1982
ラット	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	10 週間	0、200 mg/L (0、88 mg Mn /L)	200 mg/L 電子顕微鏡によると肝臓細胞で超微 細構造に変化、小葉中心で滑面小胞 体の増殖、胆管のゴルジ体増加、多 様な形態と電子密度を有するミトコ ンドリアの増加	Wassermann & Wassermann, 1977
ラット albino 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub> 5H<sub>2</sub>O</b>	90 日間	0、0.54 mg/m L (0、23mg Mn/kg/ 日相当本評価書 換算)	0.54mg/mL 脳の局所的なドーパミン量減少、小 脳と大脳皮質でモノアミン酸化酵素 活性の低下	Subhash & Padmashree, 1991
ラット F344/N	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	13 週間	0、1,600、3,130、 6,250、12,500、 25,000 ppm (雄: 0、110-1,700 mg/kg、 雌: 0、115-2,000 mg/kg 相当)	雄 3,130 ppm 肝臓重量減少、好中球数の増加 6,250 ppm 以 上 ヘマトクリット値増加、赤血球値の 増加 リンパ球数減少 雌 3,130 ppm 以上 好中球数の増加 6,250 ppm 以上 体重増加抑制、白血球数減少 リンパ球数減少 25,000 ppm 以上 肝臓重量減少	U.S. NTP, 1993
ラット	経口投与 <b>KMnO<sub>4</sub></b>	9 か月	0、1、10 mg/kg/ 日	1、10 mg/kg/日 条件反射の変化	Shigan & Vitvickaja, 1971
ラット Long- Evans 雄 対照群なし	経口投与 (混餌) <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	224 日間	50、400、1,100、 3,500 ppm Mn (5、40、110、355 mgMn /kg/日)  20 mg Fe/kg (貧血状態)	50 ppm Mn 以上 24～100 日 小球性貧血 100 日後 血清 LDH (乳酸脱水素酵素) 及び ALP 値 (アルカリ性ホスファター ゼ) の増加、グロブリン及びアル ブミンの減少 224 日後 (小球性貧血は回復) GOT(グルタミン酸オキサロ酢酸 トランスアミナーゼ)値の増加 グルコース値の低下 400、1100 ppmMn 100 日後 血清中クレアチニン値の減少 血清カルシウム及びビリルビン値の減 少	Carter et al., 1980

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
			50、400、1100、 3500 ppm Mn (5、40、110、355 mg Mn/kg/日)  240 mg Fe /kg (通常値)	400、1100 ppm Mn 100 日後 血清中クレアチニン値の減少 血清カルシウム及び血清リン酸値の 減少	
ラット SD	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	8 か月間	0、 10 mg/mL 30.6 mL 体重 150-250 g (0、670 mg Mn /kg/日相当;本評 価書換算)	10 mg/mL 1 か月後 新線条体、中脳、海馬のチロシン水 酸化酵素活性の増加 8 か月後 新線条体のみ減少	Bonilla, 1980
ラット SD 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	8 か月間	0、0.1、1.0 mg Mn/mL 摂水量 37 mL 体重 150-250 g (0、19、190 mg Mn/kg/日相 当;本評価書換算)	0.1 mg Mn /mL 線条体のノルアドレナリン濃度、ホ モバニリン酸の減少 0.1 mg Mn /mL 以上 脳橋のノルアドレナリン濃度の減少 海馬と橋の 5HIAA(5-hydroxy -indolacetic acid)の減少 線条体と視床下部でジヒドロキシフ ェニル酢酸の減少 1.0 mg Mn/mL 中脳でセロトニン濃度の減少 LOAEL: 0.1 mg Mn /mL (19 mg Mn/kg/日)(本評価書の判断)	Bonilla & Prasad, 1984
ラット 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	265 日間	0、10 g/L 体重 0.523 kg 摂餌量 62 mL/日 (0、330 mg Mn/kg/日相 当;本評価書換 算)	10 g /L 60 日間 線条体のマンガン濃度増加 60、165 日間 尾状核のドーパミン増加 100、265 日間 尾状核のドーパミン増加みられず	Eriksson et al., 1987
ラット ITRC 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	360 日間	0、1 mg/mL (0、240 mg/kg/ 日相当本評価書 換算) (32mL/日 30 日間 43mL/日 60 日間 55mL/日 270 日 間)	1 mg/mL 初期には、線条体の生理活性物質で あるドーパミン、ノルアドレナリン、 ホモバニリン酸、及びチロシンが増 加したが、投与期間の後半にはドー パミン(240 日後)、ノルアドレナリン (300 日後)、ホモバニリン酸(300 日 後)、及びチロシン(240 日後)減少	Chandra & Shukla, 1981
ラット SD 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	65 週間	0、1 mg/mL (0、52 mg/kg/日相 当本評価書換算)	1 mg/mL 5-7 週間で、自発活動の増加 8 週間で、回復 14-29 週間 α-中枢神経興奮剤の影 響 41-65 週間で回復	Nachtman et al., 1986
ラット F3444/N 雌雄	経口投与 (混餌) <b>MnSO<sub>4</sub></b>	2 年間	0、1,500、5,000、 15,000 ppm  (雄:0、43、144、 431 mg Mn/kg/日、 雌 0、50、167、 501 mg Mn/kg/日 相当;本評価書換	15,000 ppm 雄:腎障害、致死率増加	U.S. NTP, 1993

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文献
			算)		
ラット Wistar 雄	経口投与 (飲水) <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	2年間	0、1 mg/mL (0、34 mg/kg/日相 当本評価書換算)	1 mg/mL 脳のドーパミン減少	Lai et al., 1984
モルモット ITRC 雄 (各 20 匹/ 群)	経口投与 (混餌) <b>MnCl<sub>2</sub></b>	30 日間	0、4.4 mg Mn/kg/ 日	4.4 mg Mn/kg/日 胃及び小腸の粘膜上皮の斑点状壊 死、アデノシントリフォスファター ゼ、グルコース-6-フォスファターゼ の減少	Chandra & Imam, 1973
サル アカゲサル 雄 (4 匹、対 照群 4 匹)	強制経口 投与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	18 か月間	0、25 mg/kg/日 (0、7 mg Mn/kg/ 日)	25 mg/kg/日 筋肉の虚弱、下肢の硬直、脳の黒質 の色素脱失	Gupta et al., 1980
吸入暴露					
ウサギ 雄	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	1 回の投与 後 24 か月後の 症状観察	0、400 mg/1.5mL (生理食塩水に懸 濁) 体重 1.5 kg (平均粒径 5 μm) (0、170 mg Mn/kg)	400 mg/1.5mL 24 か月後 脳内のドーパミン及びノルアドレナ リン濃度の減少、ニューロン消失、 大脳皮質、小脳皮質、尾状核、被核、 黒質の変性	Mustafa & Chandra, 1971
マウス ICR 雌	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	肺炎桿菌、イン フルエンザ ウイルス 接種後 3-4 日間 3 時間/日 15 分/回	粉じん: 0.7 μm 0、69 mg Mn/m <sup>3</sup>	69 mg Mn/m <sup>3</sup> 死亡の増加、生存時間の減少、肺の 障害の増加(肺胞マクロファージ数 の減少、感染の抵抗力の減少)	Maigetter et al., 1976
マウス ICR 雄	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	16-32 週間 5 日/週 7 時間/日	粉じん: 1.5 μm 0、 0 から 12 週ま で 49.1 mg Mn/m <sup>3</sup> 、13 週から 32 週まで 85.3 mg Mn/m <sup>3</sup> (平均 0、72 mg Mn/m <sup>3</sup> 相当;本評 価書換算)	72 mg Mn/m <sup>3</sup> 血液・肝・肺・大脳・小脳・脳幹及 び精巣中のマンガン濃度の増加。肝 臓のマンガン濃度は長期間にわたり 高濃度を維持。投与期間の経過とと もに肝を例外としてその他各器官の マンガン濃度は減少 病理組織学的な変化なし 体重増加、異常行動の増加、潜伏時 間の延期化	Morganti et al., 1985
ラット SD 雌雄	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	10 日間 6 時間/日	粉じん: 2.7-3.1 μ m 0、68、130、219 mg /m <sup>3</sup> (0、43、82、138 mg Mn/m <sup>3</sup> )	68 mg Mn/m <sup>3</sup> 肺胞管領域での間質性肺炎 130、219 mg Mn/m <sup>3</sup> 肺の間質障害が増加、肺炎	Shiotsuka, 1984

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
ラット 雌雄	吸入暴露 <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	9 か月間 (連続)	粉じん: 0.11 μ m 0、0.012、0.11、 1.2 mg Mn /m <sup>3</sup>	0.11 mg Mn /m <sup>3</sup> 雄: 網状赤血球数の減少、白血球数の 増加 雌: ヘマトクリット値、ヘモグロビン 濃度、平均赤血球ヘモグロビン量、 平均赤血球容積の減少 1.2 mg Mn/m <sup>3</sup> 雄: ヘモグロビン濃度、赤血球数、平 均赤血球ヘモグロビン量、平均赤血 球ヘモグロビン濃度の増加、平均赤 血球容積の減少、低リン酸血症 雌: ヘモグロビン濃度、赤血球数、平 均赤血球ヘモグロビン濃度の増加、 平均赤血球容積の減少、肝臓重量の わずかな増加  以上のような所見がみられているが、 著者はすべての血液学的変化を否定し ている。本評価書は Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub> に含まれる CO による血液学的変化と考え、この データから NOAEL は設定しない	Ulrich et al., 1979 a,b
ウサギ NS 雄	吸入暴露 <b>MnCl<sub>2</sub></b>	4-6 週間 5 日/週 6 時間/日	粉じん: 0.8 μ m 0、1.1、3.9 mg Mn /m <sup>3</sup>	3.9 mg Mn /m <sup>3</sup> 肺胞マクロファージの腫大	Camner et al., 1985
サル 雌雄	吸入暴露 <b>Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	9 か月間 (連続)	粉じん: 0.11 μ m 0、0.012、0.11、 1.2 mg Mn /m <sup>3</sup>	0.11 mg Mn /m <sup>3</sup> 網状赤血球数の減少、平均赤血球ヘ モグロビン量の増加 1.2 mg Mn/m <sup>3</sup> ヘモグロビン濃度、平均赤血球ヘモ グロビン量、平均赤血球ヘモグロビ ン濃度の増加  以上のような所見がみられているが、 著者はすべての血液学的変化を否定し ている。本評価書は Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub> に含まれる CO による血液学的変化と考え、この データから NOAEL は設定しない	Ulrich et al., 1979 a,b
サル アカゲザ ル 雌	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	10 か月間 22 時間/日	粉じん 0、0.7、3 mg Mn /m <sup>3</sup>	0.7 mg Mn /m <sup>3</sup> 以上 肺に網状の異常陰影、病理組織学的 には肺の間隙リンパ組織の過形成、 肺の間質への暗褐色物質沈着、数多 くの塵埃含有壊死細胞の出現、気管 支内の浸出液の滞留、肺胞壁肥厚、 気腫、無気肺 LOAEL: 0.7mg Mn/m <sup>3</sup> (本評価書の判断)	Suzuki et al., 1978
サル アカゲザ ル 雌 (4 匹、対 照群 4 匹)	吸入暴露 <b>MnO<sub>2</sub></b>	2 年間 5 日/週 6 時間/日	粉じん 0、30 mg Mn /m <sup>3</sup>	30 mg Mn /m <sup>3</sup> 尾状核、淡蒼球で、ドーパミン値の 減少	Bird et al., 1984
その他					
腹腔内投与					
ラット ITRC	腹腔内投 与 <b>MnSO<sub>4</sub>·</b>	25 日間	0、6 mg Mn/kg	6 mg Mn/kg 肝臓で中心静脈の軽度のうっ血、肝 臓の巣状壊死、精巣の変性	Singh et al., 1974, 1975

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
	<b>4H<sub>2</sub>O</b>				
ラット ITRC 雄	腹腔内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub></b>	28 日間	0、6 mg Mn/kg	6 mg Mn/kg 肝臓及び脳のコハク酸デヒドロゲナ ーゼ、シトクロム酵素活性値の低下	Khandelwal et al., 1984
ラット 雄	腹腔内投 与 <b>MnSO<sub>4</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	30 日間	0、6 mg Mn/kg 亜鉛	6 mg Mn/kg 精細管変性	Chandra et al., 1975
ラット SD	腹腔内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	30 日間	0、3.0 mg Mn/kg	3.0 mg Mn/kg	Scheuhammer & Cherian, 1983
気管内投与					
ウサギ (成熟) 24 匹/群 対照群 24 匹/群	気管内投 与 <b>MnO<sub>2</sub></b>	1 回の投与 後 2、4、6、8 か月後の症 状観察	0、250 mg/kg (0、110 mg Mn /kg)	250 mg/kg 精細管の変性、 精子形成消失、不妊、 精巣のアデノシントリホスファター ゼ (ATPase) 及びコハク酸デヒドロ ゲナーゼ (SDH) の活性の減少	Seth et al., 1973
静脈内投与					
イヌ ビーグル 雄 (投与群 3 匹、 対照群 3 匹/群)	静脈内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub></b>	4 時間/日 4 日間	0、 16 mg /kg (0、7 mg Mn/kg )	16 mg /kg 嘔吐、下痢、腫瘍、不活性、摂餌量 減少、反射性頻拍症に伴う血圧の減 少、肝細胞の壊死	Khan et al., 1997
ウサギ 雄	静脈内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	30 日間 5、10、15、 30 日間投与	0、3.5 mg /kg (0、0.98 mg Mn/kg )	3.5 mg/kg 5 日目 精細管コハク酸脱水素酵素の阻害 15 日目後 精巣の変性 初期のマンガン毒性は、精細管細胞 のエネルギー合成が妨害されること により精巣の生殖機能を低下させる ことにある	Imam & Chandra, 1975
サル 3 匹 (対照群 なし)	静脈内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub></b>	7 週間	10-14 mg /kg/週 (4.4 -6.2mg Mn/kg/週)	10-14 mg /kg/週 動作緩慢、硬直	Olanow et al., 1996
サル Cebus 3 匹	静脈内投 与 <b>MnCl<sub>2</sub>· 4H<sub>2</sub>O</b>	450 日間	5 または 10 mg Mn/kg を 450 日間 の中で、6 または 7 回静脈内投与 (合計 50~60 mg Mn/kg)	3 匹共に脳の淡蒼球、黒質のマンガ ン濃度の増加、振戦	Newland & Weiss, 1992
皮下投与					
サル カニクイ サル	皮下投与 <b>MnO<sub>2</sub></b>	9 週間 1 回/週	0、0.25、0.5、1.0g 体重 3.5-4.5kg (0、40、79、160 mg Mn/kg/週)	0.25 g 以上 錐体外路症候群(舞蹈病、興奮性、平 衡感覚の消失)	Suzuki et al., 1975
サル カニクイ サル 雄	皮下投与 <b>MnO<sub>2</sub></b>	4 か月間 11 回 そのあと 12 か月後に最 後の投与	0、0.4 g MnO <sub>2</sub> /回 4-5 kg (56 mgMn /kg/回)	0.4 g MnO <sub>2</sub> /回 4 か月の投与期間内に硬直した歩行	Eriksson et al., 1992b

動物種等	投与方法/ 化合物名	投与期間	投与量	結 果	文 献
サル カニクイ サル 雄 2匹、対照 群1匹	皮下投与 <b>MnO<sub>2</sub></b>	26 か月 13 回	0、200 mg Mn /回	200 mg Mn/回 大脳尾状核と被核のドーパミン結合値の減少（ドーパミン作用性の神経単位がマンガン暴露に影響を受けやすいことを示唆）	Eriksson et al., 1992a

### 7.3.5 生殖・発生毒性 (表 7-4)

マンガンによる生殖毒性試験では、二酸化マンガンの吸入暴露で神経系へ影響が母動物にみられるが、生殖能への影響はみられていない。

発生毒性試験では塩化マンガン、四酸化三マンガ、硫酸マンガンの経口投与で、児動物に体重増加抑制、摂餌量の低下、自発運動の減少の他、血清中のテストステロンや卵胞刺激ホルモン量への影響がみられている。

腹腔内投与、皮下投与、静脈内投与では、着床数の減少、吸収胚の増加、胎児に外脳症、波状肋骨、発育遅延などの生殖・発生毒性の影響がみられている。マンガン化合物の種類による影響の差異はみられなかった。

これらの試験データからは、マンガンの生殖・発生毒性のNOAELは確定できない。

表 7-4 マンガン及びその化合物の生殖・発生毒性試験結果

動物種等	投与方法	化合物	投与期間	投与量	結 果	文 献
ラット Long- Evans 雌	経口投与 (飲水)	MnCl <sub>2</sub>	妊娠期間 中	0、5、10、20 mg/mL (0、290、580、 1,200 mg Mn /kg/日相当； 本評価書換 算 摂 餌 量 46 mL/日、 体重 0.35 g) (0、68、136、 232 mg/kg/日 EPA 換算)	母動物 10 mg/mL 以上 摂水量の減少 体重増加抑制  児動物 20 mg/mL 以上 出生時に体重低値 神経系(聴覚)に異常なし	Kontur & Fechter, 1985
ラット Long- Evans 雌	経口投与 (混餌)	Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub> 及 び MnSO <sub>4</sub>	妊娠 2 日 目 か ら 224 日	鉄含有量によ り 2 種類 の 餌 を 使 用 低 鉄 含 量 餌 (鉄 20 mg/kg 含有) 通常鉄含量餌 (鉄 240 mg/kg 含有) Mn 量 は 2 種 類 と も 同 じ。 MnSO <sub>4</sub> と し て 50 mg Mn	低鉄含量餌児(雌雄) 3,500 mg Mn/kg 全児死亡 児(雄) 350 Mn/kg 以上 体重増加抑制 350、1,050 mg Mn/kg 血清テストステロン 濃度の減少 児(雌) 350 mg Mn/kg 以上 体重増加抑制 350、1,050 mg Mn/kg	Laskey et al., 1982

動物種等	投与方法	化合物	投与期間	投与量	結果	文献
				/kg Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub> として 0、350、1,050、 3,500 mg Mn/kg	血清 FSH 減少 <u>通常含量餌</u> 児(雄) 350、1,050 mg Mn/kg 血清テストステロン 濃度の減少 1,050 mg Mn/kg 以上 精巣重量の減少 児(雌) 350、1,050 mg Mn/kg 血清 FSH 減少 母動物 3,500 mg Mn/kg 受胎率の低下	
マウス Swiss ICR 雌	吸入暴露	MnO <sub>2</sub>	7時間/日 5日/週  妊娠前 16 週間、妊娠 後 1-17 日 目まで 19 日目に 出産	粉じん (直径 1.5 μm) はじめ 12 週間: 49.1 mgMn /m <sup>3</sup> 、 その後 85 mg Mn/m <sup>3</sup> (0、平均 61 mg Mn/m <sup>3</sup> 相当;本評価 書換算) 対照群あり	母親の児連れ戻し行動開始時間の短縮 傾向 出生児に自発運動の減少  生殖能に対する影響なし	Lown et al., 1984
マウス 雌	腹腔内投 与	MnSO <sub>4</sub>	妊娠 8、9、 10 日いづ れかに投 与 (18 日目帝 王切開)	0、12.5、25、 50 mg Mn /kg	母動物：血中マンガン濃度は投与後 1 時間で急激に減少し 24 時間後には 100 ng/mL に減少。妊娠 8、9、 10 日の 50 mg Mn/kg 投与、妊娠 10 日 25 mgMn/kg 投与群ではす べて未着床 妊娠 8 日投与胎児：12.5 mg Mn/kg 群以 上で外脳症 及び胚吸収 妊娠 9 日投与群胎児：12.5 mgMn /kg 群 以上発育遅延及び胚吸収 妊娠 10 日投与群胎児：12.5 mg Mn/kg 群発育遅延及び胚吸収	Webster & Valois, 1987
ラット SD 雌 15 匹/ 群	静脈内投 与	MnCl <sub>2</sub>	妊娠 6-17 日 (20 日目に 帝王切開)	0、0.6、2.5、 5.0 mg/kg (0、0.26、1.1、 2.2 mg Mn /kg/日相当;本 評価書換算)	母動物 5.0 mg/kg: 体重増加抑制 着床数の減少 その他の生殖能に異常なし 胎児 0.6 mg/kg 以上: 死亡胎児、 化骨遅延 2.5 mg/kg 以上: 体重低値、波状肋骨、四肢湾曲、 骨格異常 (鎖骨、肩甲骨、上腕骨、 橈骨、尺骨、脛骨、腓骨) 5.0 mg/kg: 吸収胚 増加 (44%、対照 6%)	Treinen et al., 1995

動物種等	投与方法	化合物	投与期間	投与量	結果	文献
ラット SD 雌	静脈内投与及び強制経口投与	MnCl <sub>2</sub>	妊娠 6-17 日	0、0.8、3.8 mg/kg (0、0.3、1.6 mg Mn/kg/日)(静脈内投与) 50 mg/kg (22 mg Mn /kg/日)(強制経口投与)	母動物 生殖能に影響なし 胎児 0.8 mg/kg : 体重の増加 3.8 mg/kg : 体重の低値、骨格異常(上腕骨、橈骨、尺骨、肩甲骨、鎖骨、脛骨、腓骨) 50 mg/kg (経口投与) 骨格異常なし	Grant et al., 1997
マウス Swiss 雌	皮下投与	MnCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	妊娠 6-15 日 (18 日目に帝王切開)	0、2、4、8、16 mg/kg/日 (0、0.56、1.1、2.2、4.4 mg Mn/kg/日)	母動物 8 mg/kg/日以上: 体重増加抑制、摂餌量減少 16 mg/kg/日: 死亡 (6/19 匹) 胎児 4 mg/kg/日以上 後期吸収胚の増加 8 mg/kg/日以上 体重低値、腎形成不全、波状肋骨、胸骨分節、頭頂骨骨化遅延、後頭骨骨化遅延	Sanchez et al., 1993

### 7.3.6 遺伝毒性 (表 7-5)

マンガン及びその化合物の遺伝毒性については、主に塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウムを用いて多くの試験が行われている。*in vitro* 試験のバクテリアを用いた試験では、ネズミチフス菌を用いた復帰突然変異試験で、また DNA 損傷試験で陽性と陰性の報告がある。また、発光細菌、大腸菌、出芽酵母及びマウスリンパ腫細胞遺伝子突然変異試験では陽性の結果が報告されている。CHO 細胞、ヒト末梢血リンパ球を用いた染色体異常試験では S9 の無添加で陽性であった。枯草菌を用いた DNA 損傷試験では、陽性と陰性の結果が報告されている。ゴールドデンハムスターの肺細胞を用いた形質転換試験では、陽性の結果が報告されている。*in vivo* 試験の染色体異常試験で、ラットを用いた硫酸マンガン及び過マンガン酸カリウムでの骨髓細胞で染色体異常の有意な増加が示された。しかし、他の報告では塩化マンガンを用いた染色体異常試験では陰性と報告されている。ショウジョウバエを用いた伴性劣性致死試験では陰性結果が得られた。以上の実験結果から、塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウム等の *in vitro* 試験で陰性の報告がみられるが、復帰突然変異試験、遺伝子突然変異試験、染色体異常試験、DNA 損傷試験等の多くの試験で陽性を示し、また *in vivo* 試験で、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウムの小核試験で陽性と報告されていることから、マンガン及びその化合物は遺伝毒性を有すると考えられる。

表 7-5 マンガン及びその化合物の遺伝毒性試験結果

	試験系	化合物	試験材料/処理条件		用量	結果		文献
						-S9	+S9	
in vitro	復帰突然変異	MnCl <sub>2</sub>	ネズミチフス菌	TA98 TA102 TA1535 TA1537	20-120 ppm	-	-	Wong, 1988
		MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	ネズミチフス菌	TA97 TA98 TA100 TA1535 TA1537	ND	(+)	-	Mortelmans et al., 1986
		MnSO <sub>4</sub>	ネズミチフス菌	TA97	ND	+	ND	Pagano and Zeiger, 1992
		MnCl <sub>2</sub>	ネズミチフス菌	TA100 TA102	ND	-	ND	De Meo et al., 1991
	遺伝子突然変異	MnCl <sub>2</sub>	発光細菌	<i>Photobacterium fischeri</i> Pf-13	ND	+	ND	Ulitzur & Barak, 1988
		MnCl <sub>2</sub>	大腸菌	<i>Escherichia coli</i> KMBL3835	ND	+	ND	Zakour & Glickman, 1984
		MnSO <sub>4</sub>	出芽酵母	<i>Saccharomyces cerevisiae</i> D7 遺伝子変換 復帰突然変異	ND	+	ND	Singh, 1984
		MnCl <sub>2</sub>	マウスリンパ腫細胞	L5178YTK <sup>+/-</sup>	40-100 μg/mL	+	ND	Oberley et al., 1982
	染色体異常	MnCl <sub>2</sub>	マウス乳がん由来	FM3A 細胞	ND	-	ND	Umeda & Nishiyama, 1979
		MnSO <sub>4</sub>	チャイニーズハムスター	CHO 細胞 染色体異常 姉妹染色分体交換	ND	+	-	U.S. NTP, 1993
		MnSO <sub>4</sub>	チャイニーズハムスター	CHO 細胞 染色体異常	ND	+	-	Galloway et al., 1987
		MnSO <sub>4</sub>	チャイニーズハムスター	CHO 細胞 姉妹染色分体交換	ND	+	+	Galloway et al., 1987
		KMnO <sub>4</sub>	マウス	乳癌由来 FM3A 細胞	ND	+	ND	Umeda & Nishiyama, 1979
KMnO <sub>4</sub>		シリアンハムスター	胚初代培養細胞	ND	-	ND	Tsuda & Kato, 1977	

	試験系	化合物	試験材料/処理条件		用量	結果		文献
						-S9	+S9	
	DNA 損傷	MnCl <sub>2</sub>	ヒトリンパ球		ND	+	-	DeMeo et al., 1991
		MnCl <sub>2</sub>	枯草菌	<i>Bacillus subtilis</i> M45(Rec <sup>-</sup> ) rec-assay	ND	+	-	Zakour & Glickman, 1984
		MnCl <sub>2</sub> Mn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> MnSO <sub>4</sub> KMnO <sub>4</sub>	枯草菌	<i>Bacillus subtilis</i> M45(Rec <sup>-</sup> ) rec-assay	ND	+	ND + -	Nishioka, 1975
		MnCl <sub>2</sub> Mn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	枯草菌	<i>Bacillus subtilis</i> M45(Rec <sup>-</sup> ) rec-assay	ND	-	ND -	Kanematsu et al., 1980 (EPA)
		MnSO <sub>4</sub>	バクテリア オプアージ	T4	ND	+	ND	Orgel & Orgel, 1965
		形質転換	MnCl <sub>2</sub>	ゴールデンハムスター胚細胞	SA7	ND	+	ND
<i>in vivo</i>	伴性劣性致死	MnSO <sub>4</sub>	ショウジョウバエ	混餌投与注射	ND	-		U.S. NTP, 1993
		MnSO <sub>4</sub>	ショウジョウバエ	混餌投与注射	ND	-		Valencia et al., 1985
	染色体異常	MnCl <sub>2</sub> 4H <sub>2</sub> O	ラット(雄)	骨髓細胞 精原細胞 強制経口 180日間	50 μg/kg  (0.014mgMn/kg)	-		Dikshith & Chandra, 1978
	小核試験	MnCl <sub>2</sub>	ラット	骨髓細胞 経口投与	50mg/kg マンガン換算	+		Mandzgaldze, 1966; Mandzgaldze & Vasakidze, 1966
		MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O  KMnO <sub>4</sub>	マウス Swiss	骨髓細胞 経口投与 3週間	33、67、200 mgMn/kg  23、45、132 mgMn/kg	+	+	Joardar & Sharma, 1990  染色体異常の強度 MnSO <sub>4</sub> >KMnO <sub>4</sub>

試験系	化合物	試験材料/処理条件		用量	結果		文献
					-S9	+S9	
	MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	マウス Swiss	骨髓細胞 経口投与 3 週間	33、67、200 mgMn /kg	+		Joardar and Sharma, 1990
	KMnO <sub>4</sub>				37、75、 222mgMn /kg	+	
体細胞 変異	MnCl <sub>2</sub>	シヨウジ ヨウバエ	眼の成虫原基 幼虫浸漬	ND	-		Rasmuson, 1985

+: 陽性; -: 陰性; (+): 弱い陽性; ND: データなし  
 CHO 細胞: チャイニーズハムスター卵巣線維芽細胞

### 7.3.7 発がん性 (表 7-6、表 7-7)

マンガン及びその化合物の発がん性については、雌雄の B6C3F<sub>1</sub> マウスに硫酸マンガン 1 水和物を含む飼料を 2 年間経口投与した試験で、雄の 15,000 ppm 及び雌の 1,500 ppm と 15,000 ppm で甲状腺ろ胞細胞腫の発生率の有意な増加がみられているが、細胞腫の発生率は背景データとわずかな差であり、NTP はこの試験結果を疑わしいと考察しており、ラットでは腫瘍発生の証拠はない。その他、雄雌の F344 ラットの発がん性試験ではいずれも腫瘍の発生率の増加は認められていない。したがって、現時点ではマンガンの実験動物に対する発がん性はない可能性が高いが、マンガンの発がん性の有無については明確に判断することはできない。

IARC ではマンガン及びその化合物の発がん性を評価していない。

表 7-6 マンガン及びその化合物の発がん性試験結果

動物種等	投与方法	化合物	投与期間	投与量	結果	文献
マウス B6C3F <sub>1</sub> 雌雄 70 匹/群	経口投与 (混餌)	MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	2 年間	0、1,500、5,000、 15,000 ppm	雄 15,000 ppm 雌 1,500 ppm 以上 甲状腺ろ胞細胞腫の発生率の 増加	U.S. NTP, 1993
マウス A/Strong 10 匹	腹腔内投 与	MnSO <sub>4</sub>	30 週間 22 回 3 回/週  30 週目に 屠殺	0、6、15、30 mg/kg/ 回 (総量 0、132、330、 660 mg/kg/匹、 体重: 18-20g、 0、2.0、4.9、9.8 mgMn /kg/回)	対照群 肺腫瘍の発生 6mg/kg: 37% 15mg/kg: 35% 30mg/kg: 67% (P<0.05)	Stoner et al., 1976
ラット F344 雄雌	経口投与 (混餌)	MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	2 年間	0、1,500、5,000、 15,000 ppm	腫瘍の発生率の増加なし	U.S. NTP, 1993
ラット F344 雌雄 25 匹	強制経口 投与	Mn 粉じん の懸濁液、 MnO <sub>2</sub>	Mn 粉じ ん 12 か月間 (2 回/月)	Mn 粉じん 0、10 mg/匹/回 (0、150 mgMn /kg/ 回)	Mn 粉じん、MnO <sub>2</sub> 共に腫瘍の 発生率の増加なし	Furst, 1978

動物種等	投与方法	化合物	投与期間	投与量	結 果	文献
ラット F344 雌雄 25 匹	筋肉内投与	Mn 粉じんの懸濁液  MnO <sub>2</sub>	Mn 粉じん 9 か月間 MnO <sub>2</sub> 9 か月 (1 回/月)	Mn 粉じん混濁液 0、10 mg Mn/匹/ 回 (0、150 mg Mn /kg/月相当;本 評価書換算) MnO <sub>2</sub> 0、10 mL/kg/回 (0、150 mg Mn/kg/月相当;本 評価書換算)	粉じん：線維肉腫（のみ）が発生したがその発生率に有意差はない（他の腫瘍の発生はない）  MnO <sub>2</sub> ：腫瘍の発生率に有意差がない	Furst, 1978
ラット F344	単回筋肉内投与	Mn 粉じん、 MnO <sub>2</sub> 、 Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub> 、MnS	単回投与	Mn 粉 じ ん (2.0mg/匹)、硫化 ニッケル (Ni <sub>3</sub> S <sub>2</sub> 2.5mg/匹)又は両 物質(マンガン粉 じん及び硫化ニ ッケル)	投与後 100 週まで 投与部位に肉腫が溶媒対照群 とマンガン粉じん単独投与群 では 0/24 例、硫化ニッケル単 独投与群では 23/24 例、両物 質投与群では 14/23 例であっ た。いずれも腫瘍性変化は認 められていない	Sunderman & McCully, 1983

表 7-7 マンガン及びその化合物の国際機関等での発がん性評価

機関/出典	分類	分類基準
IARC (2004)	—	発がん性について評価されていない。
ACGIH (2004)	—	発がん性について評価されていない。
日本産業衛生学会 (2004)	—	発がん性について評価されていない。
U.S. EPA (2004)	D	ヒト発がん性に関して分類できない物質。
U.S. NTP (2002)	—	発がん性について評価されていない。

#### 7.4 ヒト健康への影響 (まとめ)

マンガン及びその化合物はヒト、動植物に対する必須微量元素であり、様々な酵素の補因子やマンガン金属酵素としての役割を担っている。成人では食事より摂取するマンガンの量に過剰な増減がない限り、マンガンが組織内で一定の濃度を保つようにホメオスタシスのメカニズムが働いている。ヒトと実験動物における消化管からのマンガンの吸収量には幅があるが、典型的な吸収量は投与量の約 3～5%と考えられている。マンガンは成人では全身に 1 人あたり約 12～20 mg 存在し、肝臓、脾臓、腎臓等において高い濃度で検出されている。マンガンは主として経口、吸入により吸収される。ラットに二酸化マンガン又は二塩化マンガンを強制経口、腹腔内、気管内投与した実験で、マンガン濃度は脳皮質において投与経路による差がみられ、気管内投与で最も顕著な吸収を示した。吸収されたマンガンは皮膚、血液、肝臓、筋肉、脳及び脊髄等の広範囲に分布する。マンガンは、他の産物へ代謝性変換は行われない。しかし、環境経路でマンガンを摂取する際には、マンガンイオンの酸化状態が Mn (II)、又は Mn (IV)であるのに対して、いくつかの酵素に関与するマンガンイオンの酸化状態が Mn (III) であることから、体内でマンガンの酸化状態が変化すると考えられている。マンガン排泄の主な経路は、胆汁経路であるが、少量ではあるが尿、母乳、汗への排泄もある。

マンガンはヒトに対して必須微量元素であり、マンガンが欠乏するとヒトでは皮膚炎、毛髪の障害、低コレステロール血症などが起きる。その一方で経口又は吸入経路でマンガンを過剰に暴露されると、急性影響としては記憶障害、精神症状などがみられ、慢性影響としては歩行障害、言語障害などパーキンソン病に類似したマンガン中毒の症状がみられる。特に吸入暴露において重篤な影響がみられる。

経口経路では高濃度のマンガンを含む井戸水を摂取した事例や、マンガン濃度の高い地域に居住する住民に対する疫学調査において、仮面様顔貌、筋硬直、振戦、及び精神障害などマンガン中毒に似た症状が報告されている。ただし、食事からのマンガン摂取や大気中のマンガンによる吸入暴露等、他の摂取源及び経路によるマンガンの暴露状況が得られていないために定量的評価は困難である。

疫学調査及び食事中から摂取するマンガン量に関する食事調査から、WHO は成人 1 人あたりの 1 日の食事中マンガン必要摂取量を約 2~3 mg とし、8~9 mg 摂取しても安全であるとし、我が国では、第 6 次改定「日本人の栄養所要量」の食事摂取基準において、マンガン所要量を成人男性で 4.0 mg/日、成人女性で 3.0~3.5 mg/日、許容上限摂取量を 10 mg/日に設定している。

吸入暴露では慢性的な吸入暴露でみられた主な器官系は、神経系、呼吸器、生殖器系である。

神経毒性が職場におけるマンガン暴露と関連していることを示す結果が最近の調査より示されているが、暴露期間や労働者が暴露されたマンガンの形態において、影響の重篤度が多少異なる。より低い濃度で影響がみられた調査研究としては、二酸化マンガンに限定される粉じん中マンガンに暴露されたアルカリ電池工場の労働者 92 人に対する調査でみられた神経系への影響を指標とした LOAEL の 0.15 mg Mn/m<sup>3</sup> や、フェロマンガン・シリコマンガン合金製造工場においてマンガンに暴露された男性労働者 115 人に対する横断的研究の吸入性粉じん中マンガン濃度としての LOAEL、0.035 mg Mn/m<sup>3</sup> がある。

マンガンへの慢性的な吸入暴露によるヒトの生殖器官への影響としては、マンガン粉じん に 1~19 年間暴露した男性労働者に出生児数の減少が観察され、不妊症の増加がみられたとの報告があるが、用量依存性は得られていない。

実験動物に対する急性毒性の LD<sub>50</sub> としては、経口投与では、マウスは過マンガン酸カリウム 750 mg Mn/kg、塩化マンガン 275~450 mg Mn/kg、ラットは二酸化マンガン 2,197 mg Mn/kg、硫酸マンガン 782 mg Mn/kg、過マンガン酸カリウム 379 mg Mn/kg、750 mg Mn/kg、塩化マンガン 250~275 mg Mn/kg、410~475 mg Mn/kg、804 mg Mn/kg、モルモットは過マンガン酸カリウム 810 mg Mn/kg、塩化マンガン 400~810 mg Mn/kg である。吸入暴露での急性毒性値は得られていない。

調査した範囲内では、マンガン及びその化合物の実験動物に対する刺激性及び腐食性に関する試験報告は得られていない。また、感作性についても信頼性の高い報告はない。

マンガン化合物の反復投与毒性は、経口投与では、マンガン化合物として、塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウム、四酸化三マンガン、炭酸マンガン、二酸化マンガンを投与した試験報告がある。それらを標的器官別に総括すると、神経系への影響 (脳内のドーパミン、ノルアドレナリン、ホモバニリン酸の増減、パーキンソン症候群様変化)、行動への影響 (自発運動の減少、条件反射の変化)、血液系への影響 (小球性貧血) と生殖系への影響 (雄で精

巢変性) がみられている。吸入暴露では、マンガン化合物として、塩化マンガン、四酸化三マンガン、二酸化マンガン暴露した試験報告がある。粉じんのマンガン化合物を投与した際に、神経系への影響 (ドーパミン及びノルアドレナリン濃度の減少、脳のマンガン濃度の増加)、行動への影響 (立ち上がり行動の増加) が生じている。その他、呼吸器系への影響として、肺気腫、肺胞管領域で間質の増殖、肺炎がみられた。本評価書では、ラットに塩化マンガンを経口投与した試験で、線条体のノルアドレナリン濃度、ホモバニリン酸の減少、脳橋のノルアドレナリン濃度の減少など中枢神経系への影響が 0.1 mg Mn/mL (19 mg Mn/kg/日) 投与群でみられたため、LOAEL は 0.1 mg Mn/mL (19 mg Mn/kg/日) と判断する。吸入暴露では、サルを用いた 10 か月間の吸入試験で、肺の間隙リンパ組織の過形成、肺の間質への暗褐色物質沈着等の呼吸器系に影響がみられ、LOAEL は 0.7 mg Mn/m<sup>3</sup> と判断する。

マンガンによる生殖毒性試験では、二酸化マンガンの吸入暴露で神経系へ影響が母動物にみられるが、生殖能への影響はみられていない。また、発生毒性については、塩化マンガン、四酸化三マンガン、硫酸マンガンの経口投与で、児動物に体重増加抑制、摂餌量の低下、自発運動の抑制の他、血清中のテストステロンや卵巣刺激ホルモン含量への影響がみられている。経口投与では、いずれの試験でも奇形の発生は認められていないが、その他の投与経路 (腹腔内投与、皮下投与、静脈内投与) で着床数の減少、吸収胚の増加、胎児に外脳症、波状肋骨、発育遅延などの生殖・発生毒性の影響がみられている。マンガン化合物の種類による影響の差はみられなかった。これらの試験データから、マンガンの生殖・発生毒性の NOAEL は確定できない。

マンガン及びその化合物の遺伝毒性については、主に塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウムを用いて多くの試験が行われている。*in vitro* 試験のバクテリアを用いた試験では、ネズミチフス菌を用いた復帰突然変異試験で、また DNA 損傷試験で陽性と陰性の報告がある。また、発光細菌、大腸菌、出芽酵母及びマウスリンパ腫細胞遺伝子突然変異試験では陽性の結果が報告されている。CHO 細胞、ヒト末梢血リンパ球を用いた染色体異常試験では S9 の無添加で陽性であった。枯草菌を用いた DNA 損傷試験では、陽性と陰性の結果が報告されている。ゴールドンハムスターの肺細胞を用いた形質転換試験では、陽性の結果が報告されている。*in vivo* 試験の染色体異常試験で、ラットを用いた硫酸マンガン及び過マンガン酸カリウムでの骨髄細胞で染色体異常の有意な増加が示された。しかし、他の報告では塩化マンガンを用いた染色体異常試験では陰性と報告されている。ショウジョウバエを用いた伴性劣性致死試験では陰性結果が得られた。以上の実験結果から、塩化マンガン、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウム等の *in vitro* 試験で陰性の報告がみられるが、復帰突然変異試験、遺伝子突然変異試験、染色体異常試験、DNA 損傷試験等の多くの試験で陽性を示し、また *in vivo* 試験で、硫酸マンガン、過マンガン酸カリウムの小核試験で陽性と報告されていることから、マンガン及びその化合物は遺伝毒性を有すると考えられる。

発がん性に関しては、雌雄の B6C3F<sub>1</sub> マウスに硫酸マンガン 1 水和物を含む飼料を 2 年間経口投与した試験で、雄の 15,000 ppm 及び雌の 1,500 ppm と 15,000 ppm で甲状腺細胞腫の増加がみられているが、細胞腫の発生率は背景データとわずかな差であり、NTP はこの試験結果をあいまいな証拠としている。その他、雄雌の F344 ラットの発がん性試験ではいずれも腫瘍

の発生率の増加は認められていないことから、マンガンの発がん性の有無については明確に判断することはできない。なお、IARC ではマンガン及びその化合物の発がん性を評価していない。

文 献 (文献検索時期 : 2004 年 4 月<sup>1)</sup>)

- ACGIH, American Conference of Governmental Industrial Hygienists (2004) TLVs and BEIs.
- Adams, L.F. and Ghiorse, W.C. (1985) Influence of manganese on growth of a sheathless strain of *Leptothrix discophora*. Appl. Environ. Microbiol., **49**, 556-562.
- Adams, L.F. and Ghiorse, W.C. (1987) Characterization of extracellular Mn<sup>2+</sup> oxidizing activity and isolation of an Mn<sup>2+</sup> oxidizing protein from *Leptothrix discophora* SS-1. J. Bacteriol., **169**, 1279-1285.
- Adkins, B, Luginbuhl, G.H., Miller, F.J. and Gardner, E (1980) Increased pulmonary susceptibility to streptococcal infection following inhalation of manganese oxide. Environ. Res., **23**, 110-120. (ATSDR, 2000から引用)
- Agrawal, S.J. and Srivastava, A.K. (1980) Haematological responses in a fresh water fish to experimental manganese poisoning. Toxicology, **17**, 97-100.
- ATSDR, Agency for Toxic Substances and Disease Registry (2000). Toxicological Profile for Manganese. (Rhttp://www.atsdr.cdc.gov/toxprofiles/tp151-c3.pdf から引用)
- Baly, D.L., B. Lonnerdal and C.L. Keen. 1985. Effects of high doses of manganese on carbohydrate homeostasis. Toxicol. Lett. **25**:95-102.
- Baxter, D.J., W.O. Smith and G.C. Klein. 1965. Some effects of acute manganese excess in rats. Proc. Soc. Exp. Biol. Med. **119**:966-970 (U.S. EPA, 2003 から引用).
- Bengtsson, B.E. (1978) Use of a harpacticoid copepod in toxicity tests. Mar.Pollut.Bull., **9**, 238-241.
- Berteau, P.E. and Spath, D.P. (1986) ACS Symp. Ser. 315 (Evaluation Pestic Ground Water), p.423-435. (U.S. NLM: HSDB, 2004 から引用)
- Bienvenu, P., C. Noire and A. Cier. (1963) Comparative general toxicity of metallic ions. a relation with the periodic classification. Rech. Serv. Sante Armees, Lyons, France **56**, 1043-1044. (U.S. EPA, 2003から引用)
- Biesinger, K.E. and Christensen, G.M. (1972) Effects of various metals on survival, growth, reproduction and metabolism of *Daphnia magna*. J.Fish Res.Board Can., **29**, 1691-1700.
- Bills, T.D., Marking, L.L. and Howe, G.E. (1993) Sensitivity of juvenile striped bass to chemicals used in aquaculture. Resour.Publ.192, Fish Wildl.Serv., U.S.D.I., Washington, DC :11 p.
- Bird ED, Anton AH. And Bullock B. (1984) The effect of manganese inhalation on basal ganglia dopamine concentration in rhesus monkey. Neurotoxicology, **5**, 59-65.
- Birdsong, C.L. and Avault, Jr. J.W. (1971) Toxicity of certain chemicals to juvenile pompano. Prog.Fish-Cult., **33**, 76-80.
- Birge, W.J. (1978) Aquatic toxicology of trace elements of coal and fly ash. In: Thorp, J.H.and Gibbons, J.W. (Eds.), Dep.Energy Symp.Ser., Energy and Environmental Stress in Aquatic Systems, Augusta, GA 48:219-240.
- Blume, H.P. and Ahlsdorf, B. (1993) Ecotoxicol. Environ. Saf., **26**, 313-32. (U.S. NLM: HSDB, 2004 から引用)
- Bonilla, E. (1978b) Increased GABA content in caudate nucleus of rats after chronic manganese chloride administration. J Neurochem, **31**, 551-552.
- Bonilla, E. (1980) L-tyrosine hydroxylase activity in the rat brain after chronic oral administration of manganese chloride. **2**, 37-41.
- Bonilla, E.and Prasad, AL. (1984) Effect of choronic manganese intake on the levels of biogenic amines in rat brain regions. Neurobehav Toxicol Teratol, **6**, 341-344.
- Boogerd, F.C. and De Vrind, J.P.M. (1987) Manganese oxidation by *Leptothrix discophora* SS-1. J. Bacteriol., **169**, 489-494.
- Boutet, C. and Chaisemartin, C. (1973) Specific toxic properties m Salts in *Austropotamobius pallipes pallipes* and *Orconectes limosus*. C.R.Soc.Biol.(Paris), **167**, 1933-1938. (FRE) (ENG TRANSL).
- Bowen, H.J.M. (1966a) Trace elements in biochemistry, Academic Press. (不破, 1986 から引用)
- Bowen, H.J.M. (1966b) Trace elements in biochemistry, Academic Press. (山県, 1978 から引用)
- Bowmer, C.T., Hooftman, R.N., Hanstveit, A.O., Venderbosch, P.W.M. and Van der Hoeven, N. (1998) The ecotoxicity and the biodegradability of lactic acid, alkyl lactate esters and lactate salts. Chemosphere, **37**, 1317-1333.
- Brenneman, KA. Cattley, RC. Ali, SF. et al. (1999) Manganese-induced developmental neurotoxicity in the CD rat: Is oxidative damage a mechanism of action? Neurotoxicology, **20**, 477-488.
- Cabejszek, I. and Stasiak, M. (1960) Investigation on the influence of some metals on the biocoenosis of water with the use of *Daphnia magna* as an indicator (Part I). Roczn.Zabl.Hig.Warsaw **11**, 303-312. (POL) (ENG ABS)
- Calabrese, A., Collier, R.S., Nelson, D.A. and Mac Innes, J.R. (1973) The Toxicity of heavy metals to embryos of the american oyster *Crassostrea virginica*. Mar. Biol., **18**, 162-166.
- Cameron, G.N., Symons, J.M., Spencer, S.R. and Ma, J.Y. (1989) Minimizing THM formation during control of the asiatic clam: A comparison of biocides. J. Am. Water Works Assoc., **81**, 53-62.

<sup>1)</sup> データベースの検索を 2004 年 4 月に実施し、発生源情報等で新たなデータを入手した際には文献を更新した。

- Camner, P., Curstedt, T., Jarstrand, C. et al. (1985) Rabbit lung after inhalation of manganese chloride: A comparison with the effects of chlorides of nickel, cadmium, cobalt, and copper. *Environ Res*, **38**, 301-309.
- Canterford, G.S. and Canterford, D.R. (1980) Toxicity of heavy metals to the marine diatom *Ditylum brightwellii* (West) Grunow: correlation between toxicity and metal speciation. *J. Mar. Biol. Assoc. U.K.*, **60**, 227-242.
- Carter, S.D., Hein, J.F., Rehnberg, G.L. et al. (1980) Chronic manganese oxide ingestion in rats: Hematological effects. *J. Toxicol. Environ. Health*, **6**, 207-216.
- Casto, B.C., Meyers, J., DiPaolo, J.A. (1979) Enhancement of viral transformation for evaluation of the carcinogenic or mutagenic potential of inorganic metal salts. *Cancer Res.* **39**, 193-198.
- Cawte, J. and Florence, M.T. (1989) A manganic milieu in North Australia: Ecological manganism: Ecology; diagnosis; individual susceptibility; synergism; therapy; prevention; advice for the community. *Int. J. Biosocial Med. Res.*, **11**, 43-56.
- Chandler, J.H.J. and Marking, L.L. (1979) Toxicity of fishery chemicals to the asiatic clam, *Corbicula manilensis*. *Prog.Fish-Cult.* **41**, 148-151.
- Chandra, S.V. (1983) Psychiatric illness due to manganese poisoning. *Acuta Psychiatr Scand* 67(suppl 303), 49-54.
- Chandra, S.V. and Imam, Z. (1973) Manganese induced histochemical and histological alterations in gastrointestinal mucosa of guinea pigs. *Acta Pharmacol. Toxicol.*, **33**, 449-458.
- Chandra, S.V. and Shukla, G.S. (1978) Manganese encephalopathy in growing rats. *Environ. Res*, **15**, 28-37.
- Chandra, S.V. and Shukla, G.S. (1981) Concentrations of striatal catecholamines in rats given manganese chloride through drinking water. **36**(2), 683-687.
- Chandra, S.V. and Srivastava, S.P. (1970) Experimental production of early brain lesions by parenteral administration of manganese chloride. *Acta Pharmacol. Toxicol.*, **28**, 177-183.
- Chandra, S.V. and Tandon, S.K. (1973) Enhanced manganese toxicity in iron-deficient rats. *Environ Physiol Biochem.*, **3**, 230-235.
- Chandra, S.V., Saxena, D.K. and Hasan, M.Z. (1975) Effect of Zinc on manganese induced testicular injury in rats. *Ind. Health*, **13**, 51-56.
- Chandra, S.V., Shukla, G.S. and Saxena, D.K. (1979) Manganese-induced behavioral dysfunction and its neurochemical mechanism in growing mice. *J. Neurochem.*, **33**(6), 1217-1221.
- Cotzias, G.C., Horiuchi, K., Fuenzalida, S., and Mene, I. (1968) Chronic manganese poisoning: Clearance of tissue manganese concentrations with persistence of the neurological picture. *Neurology*, **18**, 376-382. (ATSDR, 2000から引用)
- Couillard, Y., Ross, P. and Pinel-Alloul, B. (1989) Acute toxicity of six metals to the rotifer *Brachionus calyciflorus*, with comparisons to other freshwater organisms toxic. *Assess.* **4**, 451-462.
- Criteria Group for Occupational Standards. (1997), Scientific Basis for Swedish Occupational Standards. *Inorganic Manganese. Arbete och Halsa* (1997: 24 in Swe), **25**, 32-44.
- Cruz, E.R. and Tamse, C.T. (1989) Acute toxicity of potassium permanganate to milkfish fingerlings, *Chanos chanos*. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **43**, 785-788.
- Das, B.K. and Kaviraj, A. (1994) Individual and interactive lethal toxicity of cadmium, potassium permanganate and cobalt chloride to fish. *Worm and Plankton Geobios.*, **21**, 223-227.
- Davidsson, L., Cederblad, A., Lonnerdal, B. et al. (1989). Manganese retention in man: A method for estimating manganese absorption in man. *Am. J. Clin. Nutr.*, **49**, 170-179. (ATSDR, 2000から引用)
- Davies, (1946) Manganese Pneumonitis. *Br. J. Ind. Med.*, **3**, 111-135.
- Dean, J.A. (1999) *Lange's Handbook of Chemistry*, 15th ed., McGraw-Hill, Inc., New York, NY.
- De Meo, M., M. Laget, M. Castegnaro, et al. (1991). Genotoxic activity of potassium permanganate in acidic solutions. *Mutat. Res.* **260**(3), 295-306 (as cited in ATSDR, 2000). (U.S. EPA, 2003から引用)
- Den Dooren de Jong, L.E (1965) Tolerance of *Chlorella vulgaris* for metallic and non-metallic ions Antonie Leeuwenhoek. *J. Microbiol. Serol.*, **31**, 301-313.
- Deskin, R., Bursian, S.J. and Edens, F.W. (1981) The effect of chronic manganese administration on some neurochemical and physiological variables in neonatal rats. *Gen Pharmacol.*, **12**, 279-280.
- Deskin, R. Bursian, S.J. and Edens, F.W. (1980) Neurochemical alterations induced by manganese chloride in neonatal rats. *Neurotoxicology*, **2**, 65-73.
- Devenyi, A.G. Barron, T.F. and Mamourian, A.C. (1994) Dystonia, hyperintense basal ganglia, and whole blood manganese levels in Alagille's syndrome. *Gastroenterology*, **106**, 1068-1071. (ATSDR, 2000から引用)
- Diaz-Lopez, G. and Moncha, R. (1994) Usefulness of testing with *Eisenia fetida* for the evaluation of agrochemicals in soils. In: Donker, M.H., Eijssackers, H. and Heimbach, F. (Eds.) *Ecotoxicology of soil organisms*, Chapter 17, Lewis Publ., Boca Raton, FL:251-256.
- Dikshith, T.S. and Chandra, S.V. (1978) Cytological Studies in Albino Rats after Oral administration of Manganese Chloride. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **19**, 741-746.

- Doisy, E.A., Jr. (1973) Micronutrient controls on biosynthesis of clotting proteins and cholesterol. In: Trace Substances in Environmental Health Vol. VI. D.D. Hemphill, Ed. University of Missouri, Columbia, MO. p. 193-199.
- Dorman, D.C., Struve, M.F., Vitarella, D. et al. (2000) Neurotoxicity of manganese chloride in neonatal and adult CD rats following subchronic (21-day) high-dose oral exposure. *J. Appl. Tox.* 20:000-000.
- Drown, D.B., Oberg, S.G. and Sharma, R.P. (1986) Pulmonary clearance of soluble and insoluble forms of manganese. *J. Toxicol. Environ. Health*, **17**, 201-212. (ATSDR, 2000から引用)
- Dureza, L.A. (1989) Toxicity and lesions in the gills of *Tilapia nilotica* fry and fingerlings exposed to formalin, furanace, potassium permanganate and malachite green. Diss. Abstr. Int. B. Sci. Eng., **49**, 3628 / Ph.D.Thesis, Auburn University, Auburn, LA :79 p.
- Ejima, A., Imamura, T., Nakamura, S. et al. (1992). Manganese intoxication during total parenteral nutrition [letter]. *Lancet*, **339**, 426. (ATSDR, 2000から引用)
- Ehrlich, H.L. (1971) *Soil Biochemistry*, **2**, 361. (浅見・茅野, 1983 から引用)
- Emara, A.M., El-Ghawabi, S.H., Madkour, O.I., and El-Samra, G.H. (1971) Chronic manganese poisoning in the dry battery industry. *Br. J. Ind. Med.*, **28**, 78-82. (ATSDR, 2000から引用)
- Eriksson, H., Lenngren, S. and Heilbronn, E. (1987) Effect of long-term administration of manganese on biogenic amine levels in discrete striatal regions of rat brain. *Arch. Toxicol.*, **59**, 426-431.
- Eriksson, H., Gillberg, P., Aquilonius, S., Hedstrom, KG. and Heilbronn, E. (1992a) Receptor alterations in manganese intoxicated monkeys. *Archives of toxicology*, **66**, 359-364.
- Eriksson, H., Tedroff, J., Thuomas, K.A. et al. (1992b) Manganese induced brain lesions in macaca fascicularis as revealed by positron emission tomography and magnetic resonance imaging. **66**(6), 403-407.
- Exon, J.H., and Koller, L.D. (1975) Effect of feeding manganese antiknock gasoline additive exhaust residues(Mn3O4)in rats. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **14**, 370-373.
- Fairbridge, R.W. (1972) *The encyclopedia of geochemistry and environmental science*, Downen, Hutchin & Ross. (不破, 1986 から引用)
- Fargasova, A. (1997) Sensitivity of *Chironomus plumosus* larvae to V<sup>5+</sup>, Mo<sup>6+</sup>, Mn<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, and Cu<sup>+</sup> metal ions and their combinations. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **59**, 956-962.
- Fargasova, A., Bumbalova, A. and Havranek, E. (1999) Ecotoxicological effects and uptake of metals (Cu<sup>+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Mn<sup>2+</sup>, Mo<sup>6+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, V<sup>5+</sup>) in freshwater alga *Scenedesmus quadricauda*. *Chemosphere*, **38**, 1165-1173.
- Fisher, N.S. and Jones, G.J. (1981) Heavy metals and marine phytoplankton: correlation of toxicity and sulfhydryl-binding. *J. Phycol.*, **17**, 108-111.
- Folsom, T.R., Young, D.R. and Johnson, J.N. (1963) Manganese-54 and zinc-65 in coastal organisms of California. *Nature*, **200**, 327-329. (<http://www.atsdr.cdc.gov/toxprofiles/>から引用)
- Franz, R.D. (1962) Toxicities of some trace metals. *Naunyn-Schmiedebergs Arch. Exp. Path. Pharmacol.* 244, 17-20. (U.S. EPA, 2003から引用)
- Freeland-Graves, J. (1994) Derivation of manganese estimated safe and adequate daily dietary intakes. In: Mertz W, Abernathy CO, Olin SS, eds. *Risk Assessment of essential elements*. Washington, DC: International Life Sciences Institute Press. (ATSDR, 2000から引用)
- Freitag, D., Ballhorn, L., Geyer, H. and Korte, F. (1985) Environmental hazard profile of organic chemicals. *Chemospher*, **14**, 1589-1616. (U.S. NLM: HSDB, 2004 から引用)
- Friedman, B.J., Freeland-Graves, J.H., Bales, C.W. et al. (1987) Manganese balance and clinical observations in young men fed a manganese-deficient diet. *J. Nutr.*, **117**, 133-143.
- Furst, A. (1978) Tumorigenic effect of an organomanganese compound on F344 rats and Swiss albino mice [brief communication. *Journal of the National Cancer Institute*, **60**:1171-1173.
- Gajbhiye, S.N. and Hirota, R. (1990) Toxicity of heavy metals to brine shrimp *Artemia salina*. *J.Indian Fish. Assoc.*, **20**, 43-50.
- Galloway, SM., Armstrong, MJ., Reuben, C., Colman, S., Brown, B., Cannon, C., Bloom, AD., Nakamura, F., Ahmed, M., Duk, S., Rimpo, J., Margolin, BH., Resnick, MA., Anderson, B. and Zeiger, E. (1987) Chromosome aberrations and sister chromatid exchanges in Chinese hamster ovary cells: Evaluations of 108 chemicals. *Environmental and molecular mutagenesis*, **10** (Suppl.10), 1-175. (ATSDR, 2000 から引用)
- Gennart, J.-P., Buchet, J.-P., Roels, H., Ghyselen, P., Ceulemans, E. and Lauwerys, R. (1992) Fertility of male workers exposed to cadmium, lead, or manganese. *Am. J. Epidemiol.*, **135**, 1208-1219.
- Ghiorse, W.C. (1984) Biology of iron and manganese depositing bacteria. *Ann. Rev. Microbiol.*, **38**, 515-550.
- Gibson, R.S. (1994) Content and bioavailability of trace elements in vegetarian diets. *Am. J. Clin. Nutr.*, **59**, 1223s-1232s. (ATSDR, 2000から引用)
- Glass, E. (1955) Untersuchungen uber die Einwirkung von Schwermetallsalzen auf die Urzelspitzenmitose von *Vicia faba*. *Zeitschrift fuer Botanik* **43**, 359-403. (ATSDR, 2000から引用)
- Glass, E. (1956) Untersuchungen uber die Einwirkung von Schwermetallsalzen auf die Urzelspitzenmitose von *Vicia*

- Faba. Zeitschrift fuer Botanik, **44**, 1-58. (ATSDR, 2000 から引用)
- Goettl, J.P.J. and Davies, P.H. (1978) Water pollution studies job progress report, Federal Aid Project F-33-R-13, DNR, Boulder, C :46.
- Goldsmith, J., Herishanu, Y., Abarbanel, J. et al. (1990) Clustering of Parkinson's disease points to environmental etiology. Arch. Environ. Health, **45**, 88-94.
- Grant, D., W.F. Blazak and G.L. Brown. (1997). The reproductive toxicology of intravenously administered MnDPDP in the rat and rabbit. Acta Radiol., **38**(4 Pt 2):759-769.
- Gray, L.E. and Laskey, J.W. (1980) Multivariate analysis of the effect of manganese on the reproductive psysiology and behavior of the male house mouse. Journal of Toxicology and Environmental Health, **6**, 861-867.
- Greenberg, D.M., Copp, D.H. and Cuthbertson, E.M. (1943) Studies in mineral metabolism with the aid of artificial radioactive isotopes. VII. The distribution and excretion, particularly by way of the bile, of iron, cobalt, and manganese. J. Biol. Chem., **147**, 749. (U.S, EPA, 2003から引用)
- Gupta, S.K., Murthy, R.C., Chandra, S.V. (1980) Neuromelanin in manganese-exposed primates. Toxicol Lett, **6**, 17-20.
- Hanks, K.S. (1976) Toxicity of some chemical therapeutics to the commercial shrimp, *Penaeus californiensis*. Aquaculture. **7**, 293-294.
- Hauser, R.A., Zesiewicz, T.A., Rosemurgy, A.S., Martinez, C. and Olanow, C.W. (1994) Manganese intoxication and chronic liver failure. Ann. Neurol., **36**, 871-875. (U.S, EPA, 2003 から引用)
- Hazaradze, R. E. (1961) Hygienic background for determining the maximum permissible concentration of manganese in water basins. Gig. i Sanit., **26** (12), 8-14 (in Russian).(IPSC, 1981 から引用)
- Heslop, R.B. and Jones, K. (1976) Inorganic chemistry, Aguide to advanced study, Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam. (齋藤喜彦訳, ヘスロップ・ジョーンズ著 (1978) 無機化学, 東京化学同人, 東京. から引用)
- Hilton, M.J. and Eversole, (1978) Toxicity of ten commonly used chemicals to american eels. Proc.Annu.Conf.Southeast.Assoc., Fish Wildl. Agencies, **32**, 599-604.
- Hinton, M.J. and Eversole, (1979) Toxicity of ten chemicals commonly used in aquaculture to the black eel stage of the American eel. Proc.World Maricul. Soc., **10**, 554-560.
- Hinton, M.J. and Eversole, (1980) Toxicity and tolerance studies with yellow-phase eels: five chemicals. Prog. Fish-Cult. **42**, 201-203.
- Holbrook, D.J., Jr., M.E. Washington, H.B. Leake, et al. (1975) Studies on the evaluation of the toxicity of various salts of lead, manganese, platinum, and palladium. Environ. Health Perspect., **10**,95-101. (U.S. EPA, 2003から引用)
- Holzgraefe, M., Poser, W., Kijewski, H., et al. 1986. Chronic enteral poisoning caused by potassium permanganate: A case report. J. Toxicol. Clin. Toxicol., **24**, 235-244. (ATSDR, 2000から引用)
- Huang, C-C, Chu, N-S., Lu, C-S., Wang, J-D., Tsai, J-L., Tzeng, J-L., Wolters, E.C. and Calne, D.B. (1989), Chronic Manganese Intoxication. Arch. Neurol., **46**, 1104-1106.
- Hughes, J.S. (1973) Acute toxicity of thirty chemicals to striped bass (*Morone saxatilis*) La.Dep.Wildl.Fish., 318-343-2417:15 p.(Used 963 As Reference).
- IARC, International Agency for Research on Cancer (2004) IARC Monograph on the Evaluation of Carcinogenic Risks to Humans. (<http://www.iarc.fr>から引用)
- Ikarashi, Y., Tsuchiya, T. and Nakamura, A. (1992) Detection of contact sensitivity of metal salts using the murine local lymph node assay. Toxicology letters, **62**(10), 53-61.
- Iman, Z. and Chandra, S. V. (1975) Histochemical alterations in rabbit testis produced by manganese chloride. Toxicol. Appl. Phrmacol., **32**, 534-544.
- Inoue, N. and Makita, Y. (1996), Neurological Aspects in Human exposure to Manganese. In No.60 Toxicology of Metals. L.W.Chang(ed), Lewis Publishers. 415-421.
- IPCS, International Programme on Chemical Safety (1981) Environmental Health Criteria, 17, Manganese, WHO, Geneva. IPCS, International Programme on Chemical Safety (1999) Manganese and its compounds. Concise International Chemical Assessment Document, **12**, WHO, Geneva.
- IPCS, International Programme on Chemical Safety (2003) ICSC, International Chemical Safety Cards, Geneva.(<http://www.ilo.org/public/english/protection/safework/cis/products/icsc/dtasht/index.htm> から引用)
- IPCS, International Programme on Chemical Safety (2004) Manganese and its compounds: Environmental aspects. Concise International Chemical Assessment Document, 63, WHO, Geneva. Iregren, A. (1990) Psychological test performance in foundry workers exposed to low levels of manganese. Neurotoxicol. Teratol., **12**, 673-675.
- IRIS, Integrated Risk Information System (1996) Manganese. U.S. Environmental Protection Agency.
- Ishizuka, H., Nishida, M. and Kawada, J. (1991) Changes in stainability observed by light microscopy in the brains of ataxial mice subjected to three generations of manganese administration. Biochem Int, **25**, 677-687.
- Iwami, O., Watanabe, T.C.S., Moon, T. et al. (1994) Motor neuron disease on the Kii Peninsula of Japan: excess

- manganese intake from food coupled with low magnesium in drinking water as a risk factor. *Sci. Total Environ.*, **149**, 121-135.
- Joardar, M. and Sharma, A. (1990) Comparison of clastogenicity of inorganic Manganese administered in cationic and anionic forms in vivo. *Mutat. Res.*, **240**, 159-163.
- Johnson, S.K. (1974) Toxicity of several management chemicals to penaeid shrimp. *Tex.Agric.Ext.Serv.Fish.Dis.Diagn.Lab, Report FDDL-S (FDDL- S3):12*.
- Jonderko, G. (1965) Calcium, manganese, inorganic phosphorus, sodium, potassium and iron level in the blood serum in the acute experimental manganism., *Med. Pr.* **16**(4), 288-292 (original in Polish).
- Kagamimori, S., Makino, T., Hiramaru, Y., Kawano, S., Kato, T., Nogawa, K., Kobayashi, E., Sakamoto, M., Fukushima, M., Ishizaki, A., Kanagawa, K. and Azami, S. (1973). [Studies of effects on the respiratory organs of air pollution through dust consisting mainly of manganese]. *Nipon Koshu Eisei Zasshi [Japanese Journal of Public Health]*, **20**, 413-421. (Japanese)
- Kanematsu, N., M. Hara and T. Kada. (1980) Rec assay and mutagenicity studies on metal compounds. *Mutat. Res.*, **77**, 109-116 (as cited in ATSDR, 2000). (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Kawamura, R., Ikuta, H., Fukuzumi, S. et al. (1941) Intoxication by manganese in well water. *Kitasato Arch. Exp. Med.*, **18**, 145-169.
- Khan, K.N., J.M. Andress and P.F. Smith. (1997) Toxicity of subacute intravenous manganese chloride administration in beagle dogs. *Toxicol. Pathol.*, **25**(4), 344-350.
- Khandelwal, S., M. Ashquin and S.K. Tandon. (1984) Influence of essential elements on manganese intoxication. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **32**(1), 10-19.
- Khangarot, B.S. (1991) Toxicity of metals to a freshwater tubificid worm, *Tubifex tubifex* (Muller) *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **46**, 906-912.
- Khangarot, B.S. and Ray, P.K. (1989) Investigation of correlation between physicochemical properties of metals and their toxicity to the water flea *Daphnia magna* Straus. *Ecotoxicol. Environ. Saf.*, **18**, 109-120.
- Kimball, G. (1978) The effects of lesser known metals and one organic to fathead minnows (*Pimephales promelas*) and *Daphnia magna*. Manuscript, Dep.of Entomology, Fisheries and Wildlife, University of Minnesota, Minneapolis, MN:88.
- Klaassen, C.D. (1974) Biliary excretion of manganese in rats, rabbits, and dogs. *Toxicol. Appl. Pharmacol.*, **29**, 458-468. (ATSDR, 2000から引用)
- Komura, J. and Sakamoto, M. (1992a) Disposition, behavior, and toxicity of methylcyclopentadienyl manganese tricarbonyl in the mouse. *Arch Environ Contam Toxicol*, **23**, 473-475.
- Komura, J. and Sakamoto, M. (1992b) Effect of manganese forms on biogenic amines in the brain and behavioral alterations in the mouse: Long-term oral administration of several manganese compounds. *Environ. Res.*, **57**, 34-44.
- Komura, J. and Sakamoto, M. (1986) Effect of Insoluble Manganese Compounds on the Whole Body. 2. Mice given Inorganic Salts Orally. *Hokuriku Koshu Eisei Gakkaishi*, **13**, 75-78.
- Kondakis, X.G., Makris, N., Leotsinidis, M., Prinou, M. and Papapetropoulos, T. (1989) Possible health effects of high manganese concentration in drinking water. *Arch. Environ. Health*, **44**, 175-178.
- Kontur, P.J. and Fechter, L.D. (1985) Brain manganese, catecholamine turnover, and the development of startle in the rats prenatally exposed manganese. *Teratology*, **32**, 1-11.
- Kontur, P.J. and Fechter, L.D. (1988) Brain regional manganese levels and monoamine metabolism in manganese-treated neonatal rats. *Neurotoxicol. Teratol.*, **10**, 295-303.
- Kostial, K., Landeka, M., and Slat, B. (1974) Manganese ions and synaptic transmission in the superior cervical ganglion of the rat. *Br. J. Pharmacol.*, **51**, 231-235.
- Kostial, K., Kello, D., Jugo, S. et al. (1978) Influence of age on metal metabolism and toxicity. *Environ. Health Perspect.* **25**, 81-86.
- Kristensson, K., Eriksson, H., Lundh, B., Plantin, L.-O., Wachtmeister, L., el Azazi, M., Morath, C. and Heilbronn, E. (1986) Effects of manganese chloride on the rat developing nervous system. *Acta Pharmacol. Toxicol.*, **59**, 345-348.
- Kuperman, R.G., Checkai, R.T., Phillips, C.T., Simini, M., Speicher, J. and Barclift, D. (2002) Toxicity assessments of antimony, barium, beryllium, and manganese for development of ecological soil screening levels (Eco-SSL) using Enchytraeid reproduction benchmark values. *Tech.Rep.No.ECBC-TR-324*, U.S.Army Edgewood Chem. Biol. Ctr., Aberdeen Proving Ground, MD :81 p. (U.S. EPA, 2004a から引用)
- Lai, J.C., Leung, T.K. and Lim, L. (1984) Differences in the neurotoxic effects of manganese during development and aging: some observations on brain regional neurotransmitter and non-neurotransmitter metabolism in a development rat model of chronic manganese encephalopathy. *Neurotoxicology*, **5**, 37-47.
- Laitung, J.K. and Mercer, D.M. (1983) Manganese absorption through a burn. *Burns. Incl. Therm. Inj.*, **10**, 145-146.

- (ATSDR, 2000から引用)
- Larsen, L.E. and D. Grant. (1997) General toxicology of MnDPDP. *Acta Radiol.* 38 (4 Pt2):770-779. ( U.S. EPA, 2003 から引用)
- Laskey, J.W., Rehnberg, G.L, and Hein, J.F. (1982) Effects of chronic manganese.(Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub>) exposure on selected reproductive parameters in rats. *J. Toxicol. Environ. Health*, **9**, 677-687.
- Lauwerys, R., Roels, H., Genet, P., Toussaint, G., Bouckaert, A. and de Cooman, S. (1985) Fertility of male workers exposed to mercury vapor or to manganese dust: A questionnaire study. *Am. J. Ind. Med.*, **7**, 171-176.
- Leach, R.M. and Lilburn, M.S. (1978) Manganese metabolism and its function. *World Rev. Nutr. Diet*, **32**, 123-134. (ATSDR, 2000から引用)
- Leung, T.K., Lai, J.C. and Lim, L.. (1982) The effects of chronic manganese feeding on the activity of monoamine oxidase in various organs of the developing rat. *Comp. Biochem. Physiol.* 71C (2), 223-228.
- Lewis, M. (1978) Acute toxicity of copper, zinc, and manganese in single and mixed salt solutions to juvenile longfin dace, *Agosia chrysogaster*. *J. Fish Biol.*, **13**, 695-700.
- Liao, I.C. and Guo, J.J. (1990) Studies on the tolerance of post larvae of *Penaeus monodon*, *P. japonicus*, *P. semisulcatus*, *P. penicillatus*, *Metapenaeus ensis* and macrobrachium COA (Counc.Agric.) *Fish. Ser.*, **24**, 90-94. (CHI)(ENG ABS)
- Lide, D.R. (2003) CRC Handbook of Chemistry and Physics, 84th ed., CRC Press, Washington, D.C.
- Lloyd-Davies, T.A. (1946) Manganese pneumonitis. *Br. J. Ind. Med.* **3**, 111-135.
- Lown. BA, Morganti. JB, D'Agostino. R, et al. (1984) Effects on the postnatal development of the mouse of pre-conception, post-conception and/or suckling exposure to manganese via maternal inhalation exposure to MnO<sub>2</sub> dust. *Neurotoxicology*, **5**, 119-129.
- Lucchini, R., Bergamasch, E., Smarigassi, A., Festa, D. and Apostoli, P. (1997) Motor function, olfactory threshold, and hematological indices in manganese-exposed ferroalloy workers. *Environ. Res.*, **73**, 175-180. (Criteria Group for Occupational Standards, 1997 から引用)
- Maigetter, R.Z., Ehrlich, R., Fenters, J.D., et al. (1976) Potentiating effects of manganese dioxide on experimental respiratory infections. *Environ. Res.*, **11**, 386-391.
- Mandzgaladze, R.N. (1966) The effect of manganese compounds on the estrous cycle and embryogenesis in experimental animals. *Vopr. Gig. Tr. Profpatol.*, **10**, 219-225.
- Mandzgaladze, R.N. and M.I. Vasakidze. (1966) The effect of small doses of manganese compounds, nitrogenous organomercury pesticides and some anticoagulants in white rat bone marrow cells. *Vopr. Gig. Tr. Profpatol.*, **10**, 209-212 (original in Russian). ( U.S. EPA, 2003 から引用)
- Marking, L.L. and Bills, T.D. (1975) Toxicity of potassium permanganate to fish and its effectiveness for detoxifying antimycin. *Trans. Am. Fish. Soc.*, **104**, 579-583.
- Marking, L.L. and Bills, T.D. (1976) Toxicity of rotenone to fish in standardized laboratory tests. *Invest. Fish Control No.72, Fish Wildl.Serv., Bur.Sport Fish.Wildl., U.S.D.I., Washington, D.C.* :11 p.
- Martin, T.R. and Holdich, D.M. (1986) The acute lethal toxicity of heavy metals to peracarid crustaceans (with particular reference to fresh-water asellids and gammarids). *Water Res.*, **20**, 1137-1147.
- Mena, I., Horiuchi, K., Burke, K., and Cotzias, G.C. (1969) Chronic manganese poisoning: Individual susceptibility and absorption of iron. *Neurology*, **19**, 1000-1006. (ATSDR, 2000から引用)
- Mena, I., Marin, O., Fuenzalida, S., Papavasiliou, P.S., and Cotzias, G.C. (1967) Chronic manganese poisoning: Clinical picture and manganese turnover. *Neurology*, **17**, 128-136. (ATSDR, 2000から引用)
- Merck (2001) The Merck Index, 13th ed., Merck & Co., Inc., Whitehouse Station, NJ.
- Merian, E., Anke, M., Ichnat, M and Stoepler, M. (2004) Elements and their Compounds in the Environment, Wiley-VCH.
- Mergler, D., Baldwin, M. (1997) Early manifestations of manganese neurotoxicity in humans: an update. *Environ. Res.*, **78**, 92-100.
- Mergler, D., Huel, G., Bowler, R., Iregren, A., Belanger, S., Baldwin, M., Tardif, R., Smargiassi A. and Martin, L. (1994), Nervous System Dysfunction among Workers with Long-Term Exposure to Manganese. *Environ. Res.*, **64**, 151-180.
- Milne, D.B., Sims, R.L. and Ralston, N.V.C (1990) Manganese content of the cellular components of blood. *Clin. Chem.*, **36**, 450-452
- Mirowitz, S.A., Westrich, T.J. and Hirsch, J.D. (1991) Hyperintense Basal ganglia on T1-weighted MR images on patients receiving parenteral nutrition. *Radiology*, **181**, 117-120.
- Morganti, JB., Lown, BA., Stineman, CH. et al.(1985) Uptake, distribution and behavioral effects of inhalation exposure to manganese (MnO<sub>2</sub>) in the adult mouse. *Neurotoxicology*, **6**, 1-15.
- Morgan, J.D., Mitchell, D.G. and Chapman, P.M. (1986) Individual and combined toxicity of manganese and molybdenum to mussel, *Mytilus edulis*, larvae. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **37**, 303-307.

- Mortelmans, K., S. Haworth, T. Lawlor, et al. (1986) *Salmonella* mutagenicity test. II. Results from the testing of 270 chemicals. *Environ. Mutagen.* **8** (Suppl. 7):1-119 (as cited in NTP, 1993). (IPSC, 1999 から引用)
- Mustafa, S.J. and Chandra, S.V. (1971) Levels of 5-hydroxytryptamine, dopamine and norepinephrine in whole brain of rabbits in chronic manganese toxicity. *J. Neurochem.*, **18**(6), 931-933 (as cited in ATSDR, 2000).
- Nachtman, J.P., Tubben, R.E., and Commissaris, R.L. (1986) Behavioral effects of chronic manganese administration in rats: Locomotor activity studies. *Neurobehav. Toxicol. Teratol.*, **8**, 711-715.
- Nalecz-Jawecki, G. and Sawicki, J. (1998) Toxicity of inorganic compounds in the spirotox test: A miniaturized version of the *Spirostomum ambiguum* test. *Arch. Environ. Contam. Toxicol.*, **34**, 1-5.
- Nath, K. and Kumar, N. (1987) Toxicity of manganese and its impact on some aspects of carbohydrate metabolism of a freshwater teleost, *Colisa fasciatus*. *Sci. Total Environ.*, **67**, 257-262.
- Newland, MC. and Weiss, B. (1992) Persistent effects of manganese on effortful responding and their relationship to manganese accumulation in the primate globus pallidus. *Toxicol. Appl. Pharmacol.*, **113**, 87-97.
- Newland, M.C., Cox, C., Hamada, R, et al. (1987) The clearance of manganese chloride in the primate. *Fundam. Appl. Toxicol.*, **9**, 314-328. (ATSDR, 2000から引用)
- Nishioka, H. (1975) Mutagenic activities of metal compounds in bacteria. *Mutat. Res.*, **31**, 185-189. (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Nogawa, K., Kobayashi, E., Sakamoto, M., Fukushima, M., Ishizaki, A., Kagamimori, S., Makino, T., Hiramaru, Y., Kawano, S., Kato, T., Kanagawa, K. and Azami, S. (1973). [Epidemiological studies on disturbance of the respiratory system caused by manganese air pollution. Report 1: Effects on respiratory system of junior high school students.] *Jpn. J. Public Health*, **20**, 315-326. (Japanese)
- NRC (1989) Recommended dietary allowances. Washington, DC: National Research Council. Tenth Edition, 231-235. (ATSDR, 2000から引用)
- Oberley, T.J., C.E. Piper and D.S. McDonald. (1982) Mutagenicity of metal salts in the L5178Y mouse lymphoma assay. *J. Toxicol. Environ. Health* **9**, 367-376 (as cited in ATSDR, 2000).(ATSDR, 2000 から引用)
- Office of Pesticide Programs (2000) Pesticide Ecotoxicity Database (Formerly: Environmental Effects Database (EEDB). Environmental Fate and Effects Division, U.S.EPA, Washington, D.C. (U.S. EPA, 2004a から引用)
- Olanow, C.W., P.F. Good, H. Shinotoh, et al. (1996) Manganese intoxication in the rhesus monkey: A clinical, imaging, pathologic, and biochemical study. *Neurology*, **46**, 492-498.
- Orgel, A. and Orgel, L.E. (1965) Induction of mutations in bacteriophage T4 with divalent manganese. *J. Mol. Biol.*, **14**, 453-457. (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Pacyna, J.M. and Pacyna, E. (2001) An assessment of global and regional emissions of trace metals to the atmosphere from anthropogenic sources worldwide. *Environ. Rev.*, **9**, 269-298. (Merian et al., 2004から引用)
- Pagano, D.A. and Zeiger, E. (1992) Conditions for detecting the mutagenicity of divalent metals in *Salmonella typhimurium*. *Environ. Mol. Mutagen.*, **19**(2), 139-146 (as cited in ATSDR,2000). (U.S. EPA, 2003から引用)
- Pawlaczyk-Szpilowa, M., Moskal, M. and Weretelnik, J. (1972) Przydatnosc Testow Biologicznych D Okreslenia Toksycznosci Niektorych Zwiazkow Chemicznych W Wodach. The usefulness of biological tests for Acta Hydrobiol., **14**, 115-127.
- Peterson, H.G., Hrudey, S.E., Cantin, I.A., Perley, T.R. and Kenefick, S.L. (1995) Physiological toxicity, cell membrane damage and the release of dissolved organic carbon and geosmin by *Aphanizomenon flos-aquae* after exposure to. *Water Res.*, **29**(6), 1515-1523.
- Phillips, C.T., Checkai, R.T., Kuperman, R.G. and Simini, M. (2002) Toxicity assessments of antimony, barium, beryllium, and manganese for development of ecological soil screening levels (Eco-SSL) using *Folsomia* reproduction benchmark values. Tech. Rep. No.ECBC-TR-324, U.S.Army Edgewood Chem. Biol. Ctr., Aberdeen Proving Ground, MD :98 p. (U.S. EPA, 2004a から引用)
- Price, N.O., Bunce, G.E. and Engel, R.W. (1970) Copper, manganese and zinc balance in preadolescent girls. *Am. J. Clin. Nutr.*, **23**, 258-260. (U.S. EPA, 2003から引用)
- Rao, S.V.R. and Nath, K.J. (1983) Biological effect of some poisons on canthocamptus (Crustacea spp). *Int. J. Environ. Stud.*, **21**, 271-275.
- Rasmuson, A. (1985) Mutagenic effects of some water-soluble metal compounds in a somatic eye-color test system in *Drosophila melanogaster*. *Mutat. Res.*, **157**, 157-162. (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Rehnberg, G.L., Hein, J.F., Carter, S.D. et al. (1980) Chronic manganese oxide administration to pre-weanling rats: Manganese accumulation and distribution. *J. Toxicol. Environ. Health.*, **6**, 217-226.
- Roels, H.A., Ghyselen, P., Buchet, J.P., Ceulemans, E. and Lauwerys, R.R. (1992) Assessment of the permissible exposure level to manganese in workers exposed to manganese dioxide dust. *British J. Ind. Med.*, **49**, 25-34.
- Roels, H., Lauwerys, R. Buchet J.-P. et al. (1987) Epidemiological survey among workers exposed to manganese: Effects on lung, central nervous system, and some biological indices. *Am. J. Ind. Med.*, **11**, 307-327.
- Roels, H., Meiers, G., Delos, M., Ortega, I., Lauwerys, R., Buchet, J.P. and Lison, D. (1997) Influence of the route of

- administration and the chemical form (MnCl<sub>2</sub>, MnO<sub>2</sub>) on the absorption and cerebral distribution of manganese in rats. *Arch. Toxicol.* **71**, 223-230.
- Rosko, J.J. and Rachlin, J.W. (1975) The effect of copper, zinc, cobalt and manganese on the growth of the marine diatom *Nitzschia closterium*. *Bull. Torrey Bot. Club*, **102**, 100-106.
- Rossini, G.D.B. and Ronco, A.E. (1996) Acute toxicity bioassay using *Daphnia obtusa* as a test organism. *Environ. Toxicol. Water Qual.*, **11**, 255-258.
- Roth, G.S. and Adleman, R.C. (1975) Age-related changes in hormone binding by target cells and tissues: Possible role of altered adaptive responsiveness. *Exp. Gerontol.*, **10**, 1-11.
- Sakamoto, M. and Kawahara, K. (1982) Effects of Insoluble Manganese Compounds on the Whole Body. 1. Rats given the Compounds through a Stomachs' Tube. *Hokuriku Koshu Eisei Gakkaishi*, **9**, 22-26.
- Sanchez, D.J., Domingo, J.L., Llobet, J.M. et al. (1993) Maternal and developmental toxicity of manganese in the mouse. *Toxicol. Lett.*, **69**, 45-52.
- Sandstrom, B., Davidsson, L., Cederblad, A., Eriksson, R. and Lonnerdal, B. (1986) Manganese absorption and metabolism in man. *Acta. Pharmacol. Toxicol.*, (Copenh) **59**, 60-62. (ATSDR, 2000 から引用)
- Sauvant, M.P., Pepin, D., Groliere, C.A. and Bohatier, J. (1995) Effects of organic and inorganic substances on the cell proliferation of L-929 fibroblasts and *Tetrahymena pyriformis* GL Protozoa used for toxicological bioassays. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **55**, 171-178. (U.S. EPA, 2004aから引用)
- Schaanning, M., Naes, K. and Egeberg, P.K. (1988) Cycling of manganese in the permanently anoxic drammens fjord. *Marine Chemistry*, **23**, 365-382. (<http://www.atsdr.cdc.gov/toxprofiles/>から引用)
- Schroeder, H.A., Balassa, J.J. and Tipton, I.H. (1966) Essential trace metals in man: Manganese. A study in homeostasis. *J. Chron. Dis.*, **19**, 545-571. (ATSDR, 2000から引用)
- Schroeder, W.H., Dobson, M., Kane, D.N. and Johnson, N.D. (1987) Toxic trace elements associated with airborne particulate matter: a review. *J. Air Pollut. Control Assoc.*, **37**, 1267-1285. (Merian et al., 2004 から引用)
- Schroeder, H.A., Perry, H.M., Dennis, E.G. and Mahoney, L.E. (1955) Pressor substances in arterial hypertension. Chemical and pharmacological characteristics of pherentasin. *J. Exp. Med.*, **102**, 319-333.
- Schuler, P., Oyanguren, H., Maturana, V., Valenzuela, A., Cruz, E., Plaza, V., Schmidt, E. and Haddad, R. (1957) Manganese poisoning: Environmental and medical study at a Chilean mine. *Ind. Med. Surg.*, **26**, 167-173. (ATSDR, 2000 から引用)
- Seth, P.K., Nagar N, Husain R, et al. (1973) Effect of manganese on rabbit testes. *Environ. Physiol. Biochem*, **3**, 263-267.
- Shacklette, H.T., Hamilton, J.C. Boerngen, J.G. and Bowles, J.M. (1971) Elemental composition of surficial materials in the Centerminous United Atates, U.S. Geological survey paper, 574-D, U.S. government printing office, Washington, D.C. (牧野知之, 2001 から引用)
- Shigan, S. A. and Vitvickaja, B. R. (1971) Experimental substantiation of permissible residual concentrations of potassium permanganate in drinking water. *Gig. i Sanit.*, **36** (9), 15-18 (in Russian).(IPSC, 1981; U.S, EPA, 2003 から引用)
- Shiotsuka, RN. (1984) Inhalation toxicity of manganese dioxide and a magnesium oxide-manganese dioxide mixture. Report to U.S. Army Medical Research and Developmental Command, Fort Detrick, Frederick, MD, by Inhalation Toxicology Facility, Medical Department, Brookhaven National Laboratory, Upton, NY. NTIS No. ADA-148868.
- Simini, M., Checkai, R.T., Kuperman, R.G., Phillips, C.T., Speicher, J. and Barclift, D. (2002) Toxicity assessments of antimony, barium, beryllium, and manganese for development of ecological soil screening levels (Eco-SSL) using earthworm (*Eisenia fetida*) benchmark values. *Tech.Rep.No.ECBC-TR-324*, U.S.Army Edgewood Chem. Biol. Ctr., Aberdeen Proving Ground, MD :81 p. (U.S. EPA, 2004a から引用)
- Singh, I. (1984) Induction of gene conversion and reverse mutation by manganese sulphate and nickel sulphate in *Saccharomyces cerevisiae*. *Mutat. Res.*, **137**, 47-49 (as cited in ATSDR,2000). (U.S, EPA, 2003 から引用)
- Singh, J., S.V. Chandra and S.K. Tandon. (1975) Chelation in metal intoxication II: *In vitro* and *in vivo* effect of some compounds on brain, liver, and testis of rats treated with manganese sulphate. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.* **14**(4), 497-503.
- Singh, J., Husain, R., Tandon, S.K. et al. (1974) Biochemical and histopathological alterations in early manganese toxicity in rats. *Environ Physiol Biochem*, **4**, 16-23.
- Singh, PP. and Junnarkar, AY. (1991) Behavioural and toxic profile of some essential trace metal salts in mice and rats. *Ind. J. Pharmacol.*, **23**, 153-159.
- Sitaramayya, A., Nagar, N. and Chandra, S.V. (1974) Effect of manganese on enzymes in rat brain. *Acta pharmacology and toxicology*, **35**, 185-190.
- Southwood, T., Lamb, C.M. and Freeman, J. (1987) Ingestion of potassium permanganate crystals by a 3-yr-old boy. *Med. J. Aust.*, **146**, 639-640. (ATSDR, 2000 から引用)
- SRC, Syracuse Research Corporation (2004) AopWin Estimation Software, ver. 1.90, North Syracuse, NY.

- Stoner, G.D., Shimkin, M.B., Troxell, M.C., Thompson, T.L. and Terry, L.S. (1976) Test for carcinogenicity of metallic compounds by the pulmonary tumor response in strain A mice. *Cancer Res.*, **36**, 1744-1747.
- Stubblefield, W.A., Brinkman, S.F., Davies, P.H., Garrison, T.D., Hockett, J.R. and McIntyre, M.W. (1997) Effects of water hardness on the toxicity of manganese to developing brown trout (*Salmo trutta*). *Environ., Toxicol., Chem.*, **16**, 2082-2089.
- Subhash, M.N. and Padmashree, T.S. (1991) Effect of manganese on biogenic amine metabolism in regions of the rat brain. *Food Chem. Toxicol.*, **29**, 579-582.
- Sumino, K., Hayakawa, K., Shibata, T. et al. (1975) Heavy metals in normal Japanese tissues: Amounts of 15 heavy metals in 30 subjects. *Arch. Environ. Health*, **30**, 487-494. (ATSDR, 2000から引用)
- Sunderman, F.W. and McCully, K.S. (1983) Effects of Manganese Compounds on Carcinogenicity of Nickel Subsulfide in Rats. *Carcinogenesis*, **4**, 461-465
- Suzuki, Y., Fujii, N., Yano, H. et al. (1978) Effect of the inhalation of manganese dioxide dust on monkey lungs. *Tokushima J. Exp. Med.*, **25**, 119-125.
- Suzuki, Y., Mouri, T., Suzuki, Y. et al. (1975) Study of subacute toxicity of manganese dioxide in monkeys. *Tokushima J. Exp. Med.*, **25**, 119-125.
- Tanaka, S. (1994) Manganese and its Compounds. In C. Zenz, O. B. Dickerson, E. P. Horvath, eds: *Occupational Medicine*. 3rd Ed. St. Louis, Mo., 542-548.
- Tas, S. et al. (1996) Occupational Hazards for the Male Reproductive System. *Critical Reviews in Toxicology*, **26**, 261-307.
- Tatara, C.P., Newman, M.C., McCloskey, J.T. and Williams, P.L. (1997) Predicting relative metal toxicity with ion characteristics: *Caenorhabditis elegans* LC<sub>50</sub>. *Aquat. Toxicol.*, **39**, 279-290.
- Thompson, S.E., Burton, C.A. and Quinn, D.J. (1972) Concentration factors of chemical elements in edible aquatic organisms. Lawrence Livermore Laboratory, Bio-Medical Division, University of California, Livermore, CA. (<http://www.atsdr.cdc.gov/toxprofiles/>から引用)
- Tipton, I.H. and Cook, M.J. (1963) Trace elements in human tissue. Part II. Adult subjects from the United States. *Health Phys.*, **9**, 103-145. (ATSDR, 2000から引用)
- Tjalve, H., Henriksson, J., Tallkvist, J., Larsson, B.S. and Lindquist, N.G. (1996) Uptake of manganese and cadmium from the nasal mucosa into the central nervous system via olfactory pathways in rats. *Pharmacol. Toxicol.*, **79**, 347-356. (ATSDR, 2000から引用)
- Tomlin, C.D.S. (ed.). (1997) *The pesticide manual - world compendium*, 11th ed., British Crop Protection Council, Surrey, England. (U.S. NLM: HSDB, 2004 から引用)
- Treinen, K.A., Gray, T.J.B. and Blazak, W.F. (1995) Developmental toxicity of mangafodipir trisodium and manganese chloride in Sprague-Dawley rats. *Teratology*, **52**, 109-115.
- Trucco, R.G., Inda, J. and Fernandez, M.L. (1991) Acute toxicity and accumulation of copper, manganese and molybdenum by *Basilichthys australis*. In: Chapman, P., Bishay, F., Power, E., Hall, K., Harding, L., McLeay, D., Nassichuk, M. and Knapp, W. (Eds.), *Proc. 17th Annual Aquatic Toxicity Workshop*, Nov. 5-7, 1990, Vol. 2, Vancouver, B.C., Can. Tech. Rep. Fish Aquat. Sci. No. 1774 1132 (ABS).
- Tsuda, H. and Kato, K. (1977) Chromosomal aberrations and morphological transformation in hamster embryonic cells treated with potassium *dichromate* in vitro. *Mutation research.*, **46**, 87-94. (IPSC, 1999 から引用)
- Turnbull, H., Demann, J.G. and Weston, R.F. (1954) Toxicity of various refinery materials to fresh water fish. *Ind. Eng. Chem.*, **46**, 324-333.
- Turnbull, H., Demann, J.G. and Weston, R.F. (1954) Toxicity of various refinery materials to fresh water fish. *Ind. Eng. Chem.*, **46**, 324-333. (U.S. EPA, 2004 から引用)
- Ulitzur, C.E. and M. Barak. (1988) Detection of genotoxicity of metallic compounds by the bacterial bioluminescence test. *J. Biol. Chem.* **2**, 95-99 (as cited in ATSDR, 2000). (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Ulrich, CE., Rinehart, W. and Brandt, M. (1979a) Evaluation of the Chronic inhalation toxicity of a manganese oxide aerosol. III-Pulmonary function, electromyograms, limb tremor, and tissue manganese data. *Am. Ind. Hyg. Assoc. J.*, **40**, 349-353.
- Ulrich CE, Rinehart W, Busey W, et al. et al. (1979b) Evaluation of the Chronic inhalation toxicity of a manganese oxide aerosol. II -Clinical observations, hematology, clinical chemistry and histopathology. *Am. Ind. Hyg. Assoc. J.*, **40**, 322-329.
- Umeda, M. and M. Nishimura. (1979) Inducibility of chromosomal aberrations by metal compounds in cultured mammalian cells. *Mutat. Res.*, **67**, 221-223.
- U.S. EPA, Environmental Protection Agency (2004a) ECOTOX (ECOTOXicology) database. (<http://www.epa.gov/ecotox/>から引用).
- U.S. EPA, Environmental Protection Agency (2004b) Integrated Risk Information System, National Library of Medicine.

- (<http://toxnet.nlm.nih.gov/cgi-bin/sis/htmlgen?IRIS> から引用)
- U.S. EPA, Environmental Protection Agency (1984) Health assessment document for manganese. Final draft, EPA-600/8-83-013F, Cincinnati, OH. (<http://www.atsdr.cdc.gov/toxprofiles/>から引用)
- U.S.EPA, Environmental Protection Agency (1993) Drinking water criteria document for manganese. Environmental Protection Agency, Office of Health and Environmental Assessment, Cincinnati, OH. (ATSDR, 2000から引用)
- U.S.EPA, Environmental Protection Agency (2003) Health Effects Support Document for Manganese.
- U.S. NLM, U.S. National Library of Medicine (2004) HSDB, Hazardous Substances Data Bank, Bethesda, MD. (<http://toxnet.nlm.nih.gov/cgi-bin/sis/htmlgen?HSDB> から引用)
- U.S. NTP, National Toxicology Program (1993) Toxicology and carcinogenesis studies of manganese (II) sulfate monohydrate in F344/N rats and B6C3F1 mice. Research Triangle Park, NC, US Department of Health and Human Services, National Toxicology Program (NTP TR 428).
- U.S. NTP, National Toxicology Program (2002) U.S. Department of Health and Human Services Public Health Service, National Toxicology Program, 10th Report on Carcinogens.
- Utter, M.F. (1976) The biochemistry of manganese. *Med. Clin. North. Am.*, **60**, 713-727. (ATSDR, 2000から引用)
- Valencia, R., Mason, J.M., Woodruff, R.C. et al. (1985) Chemical mutagenesis testing in *Drosophila*. III. Results of 48 coded compounds tested for the National Toxicology Program. *Environ. Mutagen.*, **7**, 325-348. (U.S. EPA, 2003から引用)
- Vieregge, P., Heinzow, B., Korf, G., Teichert, H.-M., Schleifenbaum, P. and Mosinger, H.-U. (1995) Long term exposure to manganese in rural well water has no neurological effects. *Can. J. Neurol. Sci.*, **22**, 286-289.
- Wallen, I.E., Greer, W.C. and Lasater, R. (1957) Toxicity to *Gambusia affinis* of certain pure chemicals in turbid waters. *Sewage Ind. Wastes*, **29**, 695-711.
- Waller, D.L., Rach, J.J., Cope, W.G., Marking, L.L., Fisher, S.W. and Dabrowska, H. (1993) Toxicity of candidate molluscicides to zebra mussels (*Dreissena polymorpha*) and selected nontarget organisms. *J. Gt. Lakes Res.*, **19**, 695-702.
- Walters, M. D., Gardner, D. E., Aranyi, C., and Cffin, D. L. (1975) Metal toxicity for rabbit alveolar macrophages. *In vitro Environ. Res.*, **9**, 32-47.
- Wang, W. (1986) Toxicity tests of aquatic pollutants by using common duckweed. *Environ. Pollut. Ser.B Chem. Phys.*, **11**, 1-14.
- Wassermann, D. and Wassermann, M. (1977) The ultra structure of the liver cell in subacute manganese administration. *Environ. Res.*, **14**, 379-390.
- Webster, W.S. and Valois, A.A. (1987) Reproductive toxicology of manganese in rodents, including exposure during the postnatal period. *Neurotoxicology*, **8**, 437-444.
- Wedler, F.C. (1994) Biochemical and nutritional role of manganese: an Overview. In: Klimis-Tavantzis D.J., ed. *Manganese in Health and Disease*. Boca Raton, LA: CRC Press, 1-36. (ATSDR, 2000から引用)
- Wellborn, T.L.J. (1969) The toxicity of nine therapeutic and herbicidal compounds to striped bass. *Prog.Fish-Cult.*, **31**, 27-32.
- Wennberg, A., Hagman, M. and Johansson, L. (1992) Preclinical neurophysiological signs of parkinsonism in occupational manganese exposure. *Neurotoxicology*, **13**, 271-274.
- Wennberg, A., Iregren, A., Struwe, G., Cizinsky, G., Hagman, M. and Johansson, L. (1991) Manganese exposure in steel smelters a health hazard to the nervous system. *Scand. J. Work Environ. Health.*, **17**, 255-262.
- WHO. (1973) Trace Elements in Human Nutrition: Manganese. Technical Report Service, 532. World Health Organization, Geneva, Switzerland.
- Wilkinson, R. E. and Duncan, R.R. (1993) Interaction of hydrogen (H<sup>+</sup>) and manganese (Mn<sup>2+</sup>) concentrations on the shoot growth of Sorghum cultivars. *J. Plant Nutr.*, **16**, 983-998. (U.S. EPA, 2004a から引用)
- Wong, P.K. (1988) Mutagenicity of heavy metals. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, **40**, 597-603 (as cited in ATSDR, 2000). (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Yamamoto, H. & Suzuki, T. (1969) [Chemical structure of manganese compounds and their biological effects.] *In: [Proceedings of the 42nd Annual Meeting of the Japan Association of Industrial Health, 28-31 March, 1959.]* Fukuoka City, Japan, Japan Association of Industrial Health (in Japanese). (U.S. EPA, 2003 から引用)
- Zakour, R.A. and B.W. Glickman. (1984). Metal-induced mutagenesis in the lacI gene of *Escherichia coli*. *Mutat. Res.*, **126**, 9-18 (as cited in ATSDR, 2000). (U.S. EPA, 2003 から引用)

浅見輝男、茅野充男訳 (1983) 環境無機化学—元素の循環と生化学—, 博友社, 東京.

アルム出版社 (2003) 工業レアメタル No.119

伊藤歩 (1999) 下水汚泥からの重金属の除去に関する基礎的研究, 岩手大学学位論文.

今井登, 寺島滋, 太田充恒, 御子柴真澄, 岡井貴司, 立花好子, 富樫茂子, 松久幸敬, 金井豊, 上岡晃 (2004) 日本の地球化学図, 産業技術総合研究所 地質調査総合センター, 茨城.

- 大木道則, 大沢利昭, 田中元治, 千原秀昭編 (1994) 化学辞典, 東京化学同人, 東京.
- 科学技術庁資源調査会 (2000) 日本食品標準成分表
- 化学工業日報社 (2004) 14504 の化学商品
- 化学物質評価研究機構 (2004) 調査資料 (未公表).
- 海洋科学基礎講座編集委員会編 (1973) 海洋生化学, 東海大学出版会, 神奈川. (不破, 1986 から引用)
- 久保亮五, 長倉三郎, 井口洋夫, 江沢洋編 (1987) 理化学辞典第四版, 岩波書店, 東京.
- 金属鉱業事業団 (2001) 希少金属データブック 改訂版
- 経済産業省 (2002) 経済産業公報 (2002 年 11 月 8 日), 製品評価技術基盤機構 化学物質管理情報.  
(<http://www.nite.go.jp> から引用)
- 経済産業省 (2004) 特定化学物質の環境への排出量の把握等及び管理の改善の促進に関する法律第 11 条に基づく開示 (排出年度: 平成 14 年度、平成 13 年度(修正版)).
- 経済産業省, 環境省 (2003a) 特定化学物質の環境への排出量の把握等及び管理の改善の促進に関する法律 (化学物質排出把握管理促進法) に基づく届出排出量及び移動量並びに届出外排出量の集計結果について  
(排出年度: 平成 13 年度)  
([http://www.meti.go.jp/policy/chemical\\_management/law/kohyo/13\\_pdf/13shukeikekka2.htm](http://www.meti.go.jp/policy/chemical_management/law/kohyo/13_pdf/13shukeikekka2.htm) に記載あり).
- 経済産業省, 環境省 (2004a) 特定化学物質の環境への排出量の把握等及び管理の改善の促進に関する法律 (化学物質排出把握管理促進法) に基づく届出排出量及び移動量並びに届出外排出量の集計結果について  
(排出年度: 平成 14 年度)  
([http://www.meti.go.jp/policy/chemical\\_management/law/kohyo/14\\_pdf/14shukeikekka.htm](http://www.meti.go.jp/policy/chemical_management/law/kohyo/14_pdf/14shukeikekka.htm) に記載あり).
- 経済産業省, 環境省 (2004b) 平成 14 年度 PRTR 届出外排出量の推計方法等  
([http://www.meti.go.jp/policy/chemical\\_management/law/kohyo/14\\_pdf/14todokedegaisanshutodata.htm](http://www.meti.go.jp/policy/chemical_management/law/kohyo/14_pdf/14todokedegaisanshutodata.htm) に記載あり).
- 厚生労働省(1999) 第六次改定 日本人の栄養所要量 食事摂取基準 健康・栄養情報研究会編
- 健康・栄養情報研究会 (2004) 国民栄養の現状 (平成 14 年厚生労働省国民栄養調査結果)
- 小島貞男 (1963) 鉄バクテリア (*Clonothrix putealis*) によるマンガンの除去. 水処理技術, **4** (5), 11-18.
- 小島貞男 (1972) 生物をつかった除鉄・除マンガン処理. 用水と廃水, **14**, 709-715.
- 後藤稠, 池田正之, 原一郎編 (1994) 産業中毒便覧 (増補版), 医歯薬出版, 東京.
- 財務省 (2003) 貿易統計 (<http://www.customs.go.jp/toukei/info/> から引用).
- 財務省 (2004) 貿易統計 (<http://www.customs.go.jp/toukei/info/> から引用).
- 鹿角孝男, 川村實, 塩澤憲一, 岩附正明, 向井人史, 村野健太郎 (2004) 八方尾根における降水中の微量金属成分測定, 環境科学会誌, **17**, 129-134.
- 杉浦吉雄著 (1970) 海洋と化学, 海洋開発シリーズ, 共立出版, 東京. (不破, 1986 から引用)
- 製品評価技術基盤機構 (2004) 化学物質のリスク評価及びリスク評価手法の開発プロジェクト/平成 15 年度研究報告書 (新エネルギー・産業技術総合開発機構 委託事業).
- 製品評価技術基盤機構 (2005) 化学物質のリスク評価及びリスク評価手法の開発プロジェクト/平成 16 年度研究報告書 (新エネルギー・産業技術総合開発機構 委託事業).
- 高野敬志, 伊藤八十男, 泉敏彦, 鈴木智宏, 黒沢邦彦, 遠藤祐司, 荻野激, 野呂田晋, 笹木圭子 (2002) マンガン酸化物の堆積が認められる北海道内湧水の水質比較, 道衛研所報, **52**, 99-101.
- 田丸太喜男, 網井孝司, 石丸豊, 中田章雅 (1999) 鉄バクテリアを利用した生物濾過法による地下水中の除鉄・除マンガンの開発. 水道協会誌, **68** (6), 2-13.
- 丹保憲二・小笠原紘一著 (1985) 浄水の技術, 技法堂出版, 東京. (日本環境管理学会, 2004 から引用)
- テックスレポート (2004) 合金鉄年鑑 2004 年度
- 東京都環境局 (2005) 平成 12～15 年度の有害大気汚染物質のモニタリング調査結果(<http://www2.kankyo.metro.tokyo.jp/kansi/yugaitaiki/yugai.htm> から引用).
- 東京都下水道局 (2004) 数字で見る東京の下水道 平成 13 年度、平成 14 年度、平成 15 年度の下水处理状況.  
(<http://www.gesui.metro.tokyo.jp> から引用)
- 東京都水道局 (2005) 浄水場の水質検査結果([http://www.waterworks.metro.tokyo.jp/w\\_info/s\\_kekka-map.htm](http://www.waterworks.metro.tokyo.jp/w_info/s_kekka-map.htm) から引用)
- 富樫茂子, 今井登, 奥山 (楠瀬) 康子, 田中剛, 岡井貴司, 粕武, 村田泰章, 青山秀喜 (2001) 日本列島の"クラーク数"若い島弧の上部地殻の元素存在度, 地質ニュース, **558**, 25-33.
- 日本化学会編 (1993) 化学便覧 基礎編 (改訂 4 版), 丸善, 東京.
- 日本環境管理学会編 (2004) 改訂 3 版 水道水質基準ガイドブック, 丸善, 東京.
- 日本産業衛生学会 (2004) 許容濃度等の勧告 (2004 年度), 産衛誌, **46**, 124-148.
- 日本薬学会編 (1990) 衛生試験法注解, 金原出版, 東京. (日本環境管理学会, 2004 から引用)
- 不破敬一郎編 (1986) 生体と重金属, 講談社, 東京.
- 牧野知之 (2001) 土壌中におけるマンガンの酸化還元機能と動態, 農環研報, **20**, 107-161.
- 森田弘昭, 川島幸徳, 池田祐一 (2002) 下水汚泥処理過程における重金属等有害性物質の制御技術に関する研

究, 廃棄物の処理と資源化技術に関する総合研究 平成 12 年度, 建設省土木研究所下水道部汚泥研究室.

山県登編著 (1978) 生物濃縮—環境科学特論—, 産業図書, 東京.

和田功・稲葉裕著 (1977) マンガン, 環境汚染物質の生体への影響, 1. マンガン・アスベスト, 東京化学同人, 東京. (牧野知之, 2001 から引用).

## CERI 有害性評価書 マンガン及びその化合物

---

平成 20 年 3 月 20 日 発行

編集 財団法人化学物質評価研究機構  
安全性評価技術研究所

〒112-0004 東京都文京区後楽 1-4-25 日教販ビル 7 階  
電話 03-5804-6136 FAX 03-5804-6149

---