

ナノクレイの食品・食品容器としての使用状況調査

研究分担者: 広瀬 明彦 国立医薬品食品衛生研究所 総合評価研究室 室長
研究協力者: 平田 睦子 国立医薬品食品衛生研究所 総合評価研究室 主任研究員
研究協力者: 小野 敦 国立医薬品食品衛生研究所 総合評価研究室 主任研究員
研究協力者: 高橋 美加 国立医薬品食品衛生研究所 総合評価研究室 研究員
研究協力者: 小林 克己 国立医薬品食品衛生研究所 総合評価研究室 研究員

研究要旨

本研究では、食品・食品容器分野におけるナノマテリアルの用途を調査することにより、リスク評価のための基礎的情報収集を行うことを目的としている。平成 25 年度はナノクレイ以外のナノマテリアルに調査範囲を広げ、近年抗菌作用としての効用が注目されているナノ銀及び白の着色用途として使用されている酸化チタンについてそのナノマテリアルとしての使用実態の調査を行った。また、デンマーク環境省より 10 種類のナノマテリアルの経口曝露による体内吸収に関する最新知見が報告されたのでその概要を取り纏めた。食品に関連するナノ銀としては、用量の総量は把握できなかったが、特に容器・包装用途における抗菌目的の使用が確認できた。銀の形態は、ナノ銀(金属)、銀イオン及び銀コロイドと多様であり、多くは銀イオンを溶出させて抗菌効果を求めていた。二酸化チタンについては、容器・包装に遮光性や抗菌性を付与する目的の使用が確認できた。二酸化チタンナノ粒子製品が食品添加物として明示的に使用される例は見つけれなかったが、公表研究論文には一般の食品添加物の中にナノ粒子成分も含まれている事が示されていた。銀および二酸化チタンに関してバルクとしての食品用途の数量も把握できない状況であったが、一般工業用と比較すれば食品関連の使用総量は非常に少ないと思われた。しかし、使用されている製品の状況からは、曝露されている人数は意外に多いと考えられる。デンマーク環境省の報告では、現時点では腸管吸収を精査するためにデザインされた試験の報告はかなり限られており、さらなる研究の必要性が示されていた。今後は、使用されている可能性のある製品群の分析調査による正確な実態の把握及び腸管吸収性を定量的に評価するための試験研究が必要であると考えられた。

A. 研究目的

ナノマテリアルには、様々の材質が考案されており、その工業的利用の振興が期待されている。ナノマテリアルの中でも、カーボンブラックや酸化チタン、カーボンナノチューブなどは、環境からの曝露による、ヒトの健康への影響が懸念されており、複数の検討がなされている。一方、モンモリロナイトを主成分とするナノクレイについては、リスク評価に必要な経口投与による毒性影響

や体内動態を詳細に検討した報告はなく、早急の検討が必要である。さらに、ナノクレイは加工食品においては、固化防止剤として使用されている以外に内容物の保存安定性の向上を目的としたナノクレイを含む PET ボトルなどの開発も進められているなど、食品・食品容器分野における積極的な利用も期待されているが、その全貌は明らかではない。本研究班では、食品・食品容器分野におけるナノクレイのリスク評価を

行うことを目的としており、分担研究として食品・食品容器分野におけるナノクレイの用途を明らかにするとともに、その使用状況を把握することを目的とする。

B. 研究方法

本年度は、ナノクレイ以外のナノマテリアルに調査範囲を広げ、近年抗菌作用としての効用が注目されているナノ銀と、白の着色用途として使用されている酸化チタンについて、食品関連分野へのナノマテリアルとしての使用実態の調査を行った。

調査対象物質としては、銀は、「ナノ銀」「銀イオン」「銀コロイド」を対象とした。

酸化チタンは、「ナノサイズ」を対象とするが、大きさ不明でナノサイズが含まれる可能性があり、食品用途に使用されるものは参考情報として整理した。

ただし、これらのサイズや用語については、記載者（論文著者、特許出願者）が記載している用語に従い、厳密な「ナノ粒子」「イオン」「コロイド」を示すものではない。調査では、ナノマテリアルを使用していると思われる製品に注力した。

調査対象分野としては、食品分野（ナノ銀および酸化チタンが意図的添加されて、ヒトが経口曝露される用途分野）として、主に以下の材料や用途に用いられる分野を対象とした。

- ・ 食品包装容器材
- ・ 飲用水および食品
- ・ 健康食品類

調査項目としては、

(1) 食品分野におけるナノマテリアルの使用目的調査：食品分野においてナノ銀およびナノ酸化チタンの使用が見込まれ現在使用されている用途について調査した。食品包装容器材について、適用方法や使用するナノ銀の形態や量を調査した。またナノ銀を直接摂取する食品添加及び抗菌・殺菌作用を期待した浄水方法について、ナノ銀の使用方法について調査をした。

(2) ナノマテリアル使用の現状：ナノ銀およびナノ酸化チタンの経口曝露の可能性がある使用の現状

(実用化されているもの)をリストアップした。

調査方法としては、文献データベース、日本特許データベース、インターネットの検索により実施した。

ナノ銀及び酸化チタンの使用実態に関する各種の検索作業や業界からの調査等については、(株)東レリサーチセンターにご協力をいただいた。

また、デンマーク環境省より10種類のナノマテリアルの経口曝露による体内吸収に関する最新知見が報告されたのでその概要を取り纏めた。

C. 研究結果

< ナノ銀 >

1. ナノ銀の使用目的

特許から得られたナノ銀の用途は、抗菌・殺菌、消臭が多い。その他、ガスバリア性、光沢性確保、抗酸化（還元作用）などがある。（別表1参照）

EUの調査では、食品保存用容器、栄養補助食品、繊維、電子機器、家庭用電気機器、化粧品、医療機器、水浄化及び室内用スプレーなどがあげられている¹。このEUの調査では、食品容器・包装にナノ銀を包含し抗菌コート、ナノ銀スプレーによる食品の殺菌、保存容器は、銀ナノ粒子を包含し酸素透過性制御や微生物の増殖制御、サプリメントでは銀コロイドを摂取する事が報告されている。

国際銀協会によると、水の浄化用に銀が相当量使用されている。銀イオンは、病院で水に添加したり、プールや温泉に使われたりと徐々に塩素殺菌から取り替わられてきている²。

特許に記載されていた銀の形態としては、銀化合物（酸化銀、硝酸銀、オルトリン酸銀、塩化銀など）と金属銀の両方であった。銀化合物、金属銀を樹脂やガラスに混合したり、ゼオライトや活性炭に担持させたりして、銀イオンの効果を利用している。

食品としては、銀イオンの摂取を想定したものが、添加している銀は、酸化銀など銀化合物である。

容器・包装用には、抗菌性樹脂が使用されている。

特許から算出した樹脂中銀化合物量の例を

表 1 に示す。樹脂に対して 0.0002 ~ 0.05% 程度の銀化合物が含まれている。

水浄化装置では、硝酸銀などをフィルターや活性炭に固定し、銀イオンによる抗菌・殺菌を行う。水浄化では、銀の濃度制御が課題であり、浄水中の銀イオン濃度を WHO のガイドライン 100 $\mu\text{g/L}$ 以下に制御する方法、浄水を長時間タンクに貯留した時の銀イオン含有量の制御方法などが開発されている。特許から算出した浄水器の銀の量を表 2 に示す。銀の使用量は、添着活性炭に対しては 0.1 ~ 5% 程度、樹脂に対しては 1 ~ 2% 程度、銀ゼオライト³ に対しては 0.1 ~ 数重量% 程度と推測できる。

2 ナノ銀の市場

世界のナノマテリアル製品のシェアを製品カテゴリー別にした場合、一番多いのは自動車関連で 50% を越える。次いで、電子機器・コンピューター関連で 10 ~ 20%、家庭用品関連が 1 ~ 10% を占める。水浄化は < 1% である。2015 年予測では電子機器・コンピューター関連が 30 ~ 40%、自動車関連が 40 ~ 50%、家庭用品関連は変わらず 1 ~ 10%、水浄化も変わらず < 1% である⁴。製品としては、2010 年では、触媒が > 50%、コーティング・接着剤が 10 ~ 20%、ハードディスク 1 ~ 10%、フラットパネルディスプレイ 1 ~ 10%、食品容器 1 ~ 10% 程度である。

ナノ銀の世界における生産量は、350t/年であり、銀の総需要中のわずかである⁵。粒径数十 μm オーダーを含めた需要でも 2,500t/年程度となっている。ナノ銀は、2010 年の予測で、工業用途が約 99% であり、それ以外の化粧品、容器・包装に使用される割合は 0.3% 程度である。

世界の銀の需要約 15 万 t のうち抗菌用途は 0.5% (約 750 t) であり、繊維用は 0.1% である⁶。

1.1 項で使用目的を調査した結果、食品と接触する容器・包装、器具では、銀の抗菌作用を期待

している。しかし、銀に関する情報は、ナノ銀、銀コロイド、銀イオンと多様であり、実際どのくらいナノ銀が使用されているかは不明であった。

抗菌化製品は多く、2004 年度に経済産業省調査による抗菌化製品の割合は、金額ベースで、ラップフィルムが 0.9%、保存用密閉容器が 12.8%、ふきん 24.8%、ボウル 27.1%、包丁 29.2%、プラスチック製まな板 40.6% である⁷。

米国 EPA に登録されている銀を含む抗菌製品を The National Pesticide Information Retrieval System (NPIRS) で調査した報告では「ナノ粒子を含む・恐らくナノ粒子を含むと思われるもの」が、53% (49 件) ある⁸。年代別にナノ銀 (コロイドおよびナノ粒子) を含むと思われる登録件数を表 3 に示す。最初の登録は 1954 年で、ナノ銀をベースとしたプールの殺菌剤である。1970 年に米国 EPA が成立してから 1993 年までは、登録された銀抗菌製品は、すべてがナノ銀を含むものである。

3 ナノ銀の製品例

銀を使用している抗菌剤は、銀イオンが放出できるように、セラミックやゼオライト、ガラスマトリックスに銀化合物や金属銀を担持させたものが用いられている。これらの抗菌剤をプラスチックや繊維に添加し、抗菌性製品として販売されている。これらは EU では食品容器としては食品に対して 0.05mg/kg と規制されている⁹。

各製品のカタログなどで調査したところ、担体の粒径は、ガラスでは 1 ~ 10 μm 、添着活性炭は 150 ~ 300 μm および無機担体では 0.4 ~ 0.9 μm 程度である。

米国で抗菌目的のスプレー (デオドラントスプレー、表面消毒用スプレー、喉用消毒スプレー) を分析している¹⁰。エアロゾルの平均粒径は、それぞれ $78.4 \pm 1.1\text{nm}$ 、 $85.0 \pm 1.1\text{nm}$ 、 $83.0 \pm 0.2\text{nm}$ であり、スプレー製品の銀の液中濃度は、 $12.5 \pm 1.8\text{ppm}$ 、 $27.5 \pm 0.4\text{ppm}$ 、 $23.7 \pm 1.2\text{ppm}$ であった。スプレーの際、1 回のスプレーの銀の量は、 $12.0 \pm 2.7\text{ng}$ 、 $0.24 \pm 0.12\text{ng}$ 、 $55.6 \pm 8.2\text{ng}$ であり、粒径

1 μm 以下の量と割合の概算を表に示す。

抗菌目的に銀を添加しているポリプロピレンを SEM (走査型電子顕微鏡: Scanning Electron Microscope) および XPS (X線光電子分光: X-ray Photoelectron Spectroscopy) で分析した結果、Ag は検出されず、恐らく検出限界 0.85g/kg 以下の微量添加と考えられる¹¹。

米国 Woodrow Wilson Center で収集しているナノマテリアル製品 DB¹²で、食品および器具・容器包装用にナノ銀(コロイド銀を含む)使用で登録されているものは、41 件ヒットする。この中には、サプリメントが 14 件含まれている。サプリメントが訴求している効果は、「免疫サポート」「バクテリア、ウイルス、真菌などの病原微生物殺菌」「風邪やインフルエンザなどからの感染予防、罹患後は殺菌効果が期待」などである。これらナノ銀及び銀コロイドは、インターネット販売で日本語のサイトからも購入可能である。

4 ナノ銀の効果及び曝露

抗菌目的で樹脂に銀を入れた容器からのナノ銀および銀イオンの溶出試験を実施した結果がある。市販品の「ナノ銀」「マイクロ銀」の表示があるプラスチック製食品容器に模擬食品(水、10%エタノール、3%酢酸及びオリーブ油)で調べた¹³。銀溶出量は、最大で酸性食品の 20・20 日で 30 ng/cm²であった。2 回目、3 回目では移行量に 10 単位の減少があり、3 回目での総量は 34 ng/cm²になった。放出された銀の形態はイオンとナノ粒子であった。

LDPE(低密度ポリエチレン)に TiO₂ 95%、ナノ銀 5%(粒径約 10nm)の粉末を 5%添加し、オレンジジュースを 5 保存し抗菌性を調べた研究では、銀イオンの溶出量は 28 日保存で 0.1 ± 0.003 μg/L、56 日で 0.11 ± 0.005 μg/L、84 日で 0.13 ± 0.005 μg/L、112 日で 0.15 ± 0.002 μg/L であった¹⁴。

抗菌ポリエチレンで骨なしトリ胸肉を包装し、ナノ銀およびナノ銅の移行量を調査した¹⁵。保存期間 1.1 日、3.1 日で、それぞれを 8.13、21.8 保存し測定した結果、移行量は 0.003 ~ 0.005

mg/dm²で、保存期間及び温度に有意差は無かった。アイルランドの食事量からナノ銀の 1 日摂取量をシミュレーションすると 5.89 × 10⁻⁵ ~ 8.9 × 10⁻⁵ mg/kg bw/日となった。

<二酸化チタン>

1 二酸化チタンの使用目的

日本特許を調査した結果、期待される機能は、光触媒、抗菌、酸素遮蔽、光(紫外線・赤外線)遮蔽、着色などである。これらの機能を用いて、脱臭、食品保存性向上、耐光性向上、着色目的で、容器包装や食品に使用されている。(別表 2 参照)

メーカーへのヒアリングによると、二酸化チタンは顔料のため、水溶性が要求される食品には使用しにくい。更に、日本では合成色素が嫌われるため、食品添加物(色素)としての販売量は少ない。

食品用の色素としての用途は、チョコレート上の白い文字や飾り、ホワイトチョコレート、錠剤、タブレット及びカプセルである。ペットフードへの使用もある。その他、歯磨き粉にも使用されている。

Woodrow Wilson Center で収集しているナノマテリアル製品 DB¹²によると、使用目的は、着色料および凝固防止剤(固結防止剤)である。

市販されている工業用二酸化チタンは、ルチル型とアナターズ型がある。工業用二酸化チタンの粒径を表に示す。白色顔料、光触媒はナノオーダーの粒径である。赤外線反射用チタンは、テイカ(株)の試験では、粒径が 250nm、2000nm では赤外線の反射率が悪く、市販品は 1000nm となっている¹⁶。

2 二酸化チタンの市場

超微粒子酸化チタンの世界販売量は、ほぼ横ばい・微増が予測されている。主な用途は化粧品であり、食品用微粒子の市場は不明である。

3 二酸化チタンの製品例

酸化チタンは、日本では食品添加物で着色料として許可されており、着色以外の目的の使用は、

許可されていない。主な工業用二酸化チタンメーカーによる食品添加物としての取り扱いは確認できなかった。

海外で、実際に食品用二酸化チタン市販品を調査した結果では、ナノ粒子を多数含むことが報告されている。

EU では、カラー番号 E171 (Titanium dioxide) で食品添加物に登録されている¹⁷。

EU で市販されている食品用グレードの TiO₂ (E171) の一次粒子を測定した結果、平均粒径 110 nm (粒径分布は 30 ~ 400 nm, SEM による観察) で、約 36% は少なくとも一次元の大きさが 100 nm 未満 (TEM: 透過型電子顕微鏡、Transmission Electron Microscope による観察) であった¹⁸。

EU では、規制上のナノマテリアルの定義を「一次粒子が、100 nm 以下で、個数濃度閾値を 50%」としている。

アメリカアリゾナ州で購入した食品中の Ti を測定した結果、チューイングガムに一番多く含まれていた。0.45 μm のメンブレンフィルターを通過した Ti の割合は、チューイングガムが 3.9% で 0.45 μm フィルターを通過した割合が高かった¹⁸。

Woodrow Wilson Center で収集しているナノマテリアル製品 DB¹² では、二酸化チタンを食品関連用途に使用している製品は、89 製品がヒットした。89 製品はいずれも Weir らの論文¹⁸ によってナノ粒子を含む事が判明した製品であり、DB カテゴリー 5 (Not advertised by manufacturer) である。研究では¹⁸ 着色料として使用されていると予測し、白色の食品中心に分析しているが、Woodrow Wilson Center DB によると、79 製品は、抗凝固剤 (分散剤) として添加され、28 製品は着色料として添加されていた (重複有り)。18 製品が着色料および抗凝固剤の両方の目的で添加されている。

チューイングガムの TiO₂ ナノ粒子の使用状況を分析した例がある¹⁹。中国で 6 つの市販品 (国際的な種類の違うブランド) を購入し、表面の砂糖を溶解、ガムベースと沈殿物中の TiO₂ を TEM 観察した。その結果、ガムに使用されていた TiO₂

粒子の大きさは 40 ~ 300 nm で、93% 以上が 200 nm 以下のナノ粒子であった。ガムには、2.4 ~ 7.5 mg の TiO₂ ナノ粒子が含まれていた。実際にガムを噛んで、摂取量を測定した結果、ガム 1 個で、平均 5.1 mg の TiO₂ ナノ粒子を摂取していた。

海外では、Merck より TiO₂ と Fe₂O₃ で雲母 (マイカ) をコートしパール色をもたせた食品用色素 (Candurin) が許可されている²⁰。1 例として Candurin® Red Sparkle の製品の大きさは、10 ~ 100 μm である²¹。

4 二酸化チタンの効果、曝露

TiO₂ ナノ粒子をポリエチレンフィルムに塗布し、TiO₂ ナノ粒子を挟んだ複層ポリエチレンフィルムを作成した。そのフィルムで牛乳、チーズ、ヨーグルトなどを 11 日保存し分析した結果、チーズの食感と品質は貯蔵時にそれほど変化しなかったが、TiO₂ ナノ粒子を含まないポリエチレンフィルムを用いた場合の品質劣化は著しかった。フィルムから食品への TiO₂ ナノ粒子の移行は観察されなかった²²。

< デンマーク環境省の経口曝露に関する情報収集調査報告書 >²³

デンマーク EPA では 2013 年 9 月に、消費者曝露および環境曝露におけるナノマテリアルのリスクを明らかにすることを目的とした“Better control of nano”という先導的プロジェクトの一部として、ナノマテリアルの経口曝露による体内吸収に関する化学文献の収集調査を行った結果を公表した。以下に、その調査で取りあげられた 10 種のナノマテリアルに関する経口曝露吸収に関する結果の概要を示す。腸管吸収を精査するためにデザインされた試験の報告はかなり限られていた。経口曝露によるヒト健康へのリスクを評価するためにはさらなる研究が必要であるとされている。しかし、現時点の評価からは、大量経口曝露の可能性のある物質として銀、二酸化ケイ素、二酸化チタン、酸化亜鉛などについて将来的な調査対象候補物質となり得るとまとめられていた。

<カーボンナノチューブ (CNT)>

用途: CNT は独特の電氣的、機械的および熱的特性を有し、電子機器、コンピューター、航空宇宙、建築などの産業で広く適用できる。CNT は最強の引張強度を有する合成繊維である。CNT を含む高強度の複合材料は宇宙船や宇宙エレベータにも利用可能である (Lam *et al.* 2006)。また、CNT は生物医学的用途のための潜在的なツールとして特に興味深く (Kolosnjajtabi *et al.* 2010)、修飾 CNT は薬物送達システムに役立つ可能性がある (Bianco *et al.* 2005)。

In vivo 試験: Swiss マウスを用いて 3 種類の SWCNT (マイクロメートル単位の長さの原料 SWCNT および精製 SWCNT、長さ 20~80 nm の超短 SWCNT) の単回多用量 (1000 mg/kg) 投与後の肉芽腫形成と毒性を調査した (Kolosnjajtabi *et al.* 2010)。どの SWCNT においても (長さ、表面積、表面相互作用及び鉄含有量に関わらず) 肉芽腫の形成や急性経口毒性は認められなかった。

妊娠 6~19 日の SD ラットに 0、40、200、1000 mg/kg/day の MWCNT (直径 10~15 nm、長さ約 20 μ m) を反復経口投与した試験 (Lim *et al.* 2011a, b) において、最高用量で毒性影響が認められたことから、母体毒性と発生毒性の無毒性量は 200 mg/kg/day とされた。

単回または 28 日間、SWCNT または MWCNT を雄雌 CrI:CD (SD) ラットに強制経口投与した試験 (Matsumoto *et al.* 2012) において、急性毒性 / 反復投与毒性は最高用量 (急性: SWCNT 50 mg/kg、MWCNT 200 mg/kg。反復: SWCNT 12.5 mg/kg/day、MWCNT 50 mg/kg/day) まで認められなかった。

雄 Swiss アルビノマウスに MWCNT (直径 20~30 nm、長さ 5~50 μ m) を 0、60 または 100 mg/kg、単回投与した試験 (Awasthi *et al.* 2013) では、投与後 7、14、21 および 28 日に肝臓の SOD、CAT 活性および顕微鏡検査の結果、用量にかかわ

らず明らかな肝毒性は認められなかった。

近交系 Swiss および C57BL/6 の雌マウスに SWCNT または酸官能性 SWCNT を 100 μ m/動物、気管内注入、静脈内注射、腹腔内注射あるいは強制経口によって単回投与した試験 (Sachar & Saxena 2011) において、酸官能性 SWCNT の注射 (静脈 / 腹腔内) 後、赤血球数とヘモグロビン値が一過性の減少が認められたが、強制経口投与後には認められなかった。

In vitro 試験: 濃度 5~1000 μ g/ml のカルボン酸官能性 SWCNT (ニッケル 5~10% 含有) に分化または未分化の Caco-2 細胞を 24 時間曝露した試験 (Jos *et al.* 2009) において、曝露 24 時間後に細胞毒性の濃度依存傾向がみられ、100 μ g/ml で顕著になった。

雄 Fischer 344 ラットに SWCNT または MWCNT の懸濁液を 0 または 50 mg/kg 単回経口投与して 24 時間後に採取した尿を用いて行った Ames 試験の結果は、代謝活性の有無にかかわらず陰性であった (Szendi & Varga 2008)。

24 時間、濃度 50~150 μ g/ml の酸化 SWCNT に培養細胞 (ヒト歯肉線維芽細胞) を曝露した試験において、遺伝毒性影響が報告された (Cicchetti *et al.* 2011)。

SWCNT または酸官能性 SWCNT の、近交系 Swiss または C57BL/6 の雌マウスから単離された赤血球への取り込みが検討され (Sachar & Saxena 2011)、酸官能性 SWCNT に曝露された培養液において赤血球の回復低下が用量及び時間依存的に認められたが、SWCNT 曝露培養液では赤血球の回復に影響は、みられなかった。また、新鮮な赤血球を蛍光標識の付いた酸官能性 SWCNT とともに培養したところ、69% の赤血球が蛍光陽性であり、洗浄後でも 18% が陽性のままであった。

模擬環境での試験: CNT は疎水性有機化合物のキャリアとなることから、模擬胃液および胆汁塩液中における CNT へのフェナントレンの吸着や吸着フェナントレンの生物学的利用能が調査さ

れた (Wang *et al.* 2011)。フェナントレンの吸着は模擬胃液中で抑制され、ペプシンや胆汁塩はCNTからのフェナントレンの脱着を増加させた。

<フラーレン>

用途: フラーレンの用途として、標的薬物送達、分子ボールベアリング、潤滑剤、ポリマーマトリックスの補強材等が提案されている (Vogelson 2001, Holister *et al.* 2003)。フラーレン C60 は皮膚における酸化ストレスを減少させるために化粧品に使用され、水溶性フラーレン C60 は増白剤として使用することができる。水溶性フラーレン C60 誘導体は、種々の炎症性疾患の治療に有効である可能性がある (Yamashita *et al.* 2013)。

In vivo 試験: Fischer ラットに水溶性フラーレン C60 を経口 (18 kBq) または静脈注射 (9 kBq) により単回投与した試験において、肝臓、脾臓、肺、腎臓、心臓、脳、精巣および血液では投与後 160 時間まで、糞では 2 日間まで、尿では 30 時間まで 14C 標識を測定した (Yamago *et al.* 1995)。経口投与後 48 時間以内に標識は糞中に排泄され、3 および 6 時間後の肝臓や他の組織の標識は、わずかであった。また、静脈注射後には血中の標識は急速に減少し、様々な組織、特に肝臓に分布し、1 時間後に総標識量の 73%、16 時間後に 92%、30 時間後には 80% が肝臓に存在した。

7 日間、雌 C57BL/6 マウスにポリビニルピロリドンで覆われたフラーレン C60 を 0 または 2,000 mg/kg/day 強制経口投与した反復投与試験において、体重、血液学・血液生化学検査、器官重量および病理組織学的検査に明らかな毒性影響は、認められなかった (Yamashita *et al.* 2013)。

(以下のフラーレンに関する *in vivo* 試験情報はデンマーク環境省の報告書に記載されていないが、本研究にとって比較的重要であると思われるので、研究概要を追加した)

29 日間、雄雌 Crl:CD (SD) ラットにフラーレン C60 を 0、1、10、100 または 1,000 mg/kg/day 強制経口投与した反復投与試験において、一般状態、体重、血液学・血液生化学検査、血中ホルモン濃度、器官重量および病理組織学的検査に明ら

かな毒性影響は認められなかった (Takahashi *et al.* 2012)。

In vitro 試験: 情報なし

<金>

用途: 金 NPs は独特の表面・電子・光学特性に起因する種々の生物医学的用途のために使用されてきた。その物理化学的特性 (表面プラズモン共鳴、蛍光発光、容易な表面機能化) により、金 NPs はバイオセンサー、がん細胞イメージング、光熱療法及び薬物送達に使用されている。また、懸濁液中で比較的高い安定性を示すことから、金 NPs はプロセスを研究するためのモデル NPs として研究用途にも使用される。

In vivo 試験: 7 日間、BALB/c マウスに濃度 0.2 mg/ml の金 NPs を飲水投与し、金属金コロイド粒子の消化管への取り込みおよび組織/臓器分布 (直径 4、10、28 および 58 nm の非抱合金 NPs) を調べた (Hillyer & Albrecht 2001)。金 NPs (直径 4 nm) の濃度は、腎臓、小腸、肺、胃、脾臓、肝臓、心臓、血液及び脳の順に高い。金 NPs の取り込みは、粒子径に依存し、粒子径が小さいもの (4~10 nm) は大きいもの (28~58 nm) より消化管を容易に通過した。小腸絨毛におけるパーソプションにより金 NPs は取り込まれていた。

14 日間、雄 ICR マウスに 137.5 ~ 2200 µg/kg/day のクエン酸で安定化した金 NPs (13.5 nm) を強制経口投与した毒性試験 (Zhang *et al.* 2010) において、2200 µg/kg/day を投与したマウスの赤血球と骨髄細胞の TEM 画像から、金 NPs を含む複数の小胞がみられた。多くの金 NPs が細胞膜外で認められ、平均サイズは約 10~15 nm であった。

In vivo 遺伝毒性をスクリーニングする目的で、7 日間、雄ラットに 3 種類の大きさの金粒子、金 NPs : 直径 16 または 55 nm、金ナノシェル : 直径 160 nm (120 nm の二酸化ケイ素のコアおよび 20 nm の金のシェル) を 0.25 mg Au/kg/day 強制経口投与したところ、遺伝毒性は認められなかった (Jumagazieva *et al.* 2011)。また、組織中の

金 NPs の検出は行われなかった。

In vitro 試験： 情報なし

<酸化鉄>

用途：酸化鉄 NPs は磁気共鳴画像のコントラスト強調に用いられ、その他、がん治療のための磁気温熱療法や標的薬物送達の担体に使用される (Singh *et al.* 2013)

In vivo 試験：ナノサイズ (NPs：平均 29.8 nm) またはマイクロサイズ (バルク：平均 2.2 μm) の酸化鉄 (Fe_2O_3) を超純水に懸濁して雌 Wistar ラットに 0、500、1000 または 2000 mg/kg 単回強制経口投与し、その組織分布および遺伝毒性を調査した (Singh *et al.* 2013)。遺伝毒性試験のために血液と骨髄が採取され、また、組織分布の調査のために、投与 48 時間まで全血、肝臓、腎臓、心臓、脳、脾臓、骨、尿及び糞便のサンプルが採取された。結果として、NPs およびバルクともに遺伝毒性は認められなかった。NPs では、鉄の濃度が脳以外の組織と血液で増加し、その濃度は血液、脾臓、肝臓、腎臓、心臓及び骨髄の順に高く、各組織での NPs からの鉄の取り込みは 0.2 ~ 9.4% であった。バルクでは、鉄の濃度は肝臓と脾臓でのみ増加し、各組織のバルクからの鉄の取り込みは 0.01 ~ 2.3% であった。したがって、経口投与された酸化鉄 NPs は、酸化鉄バルクよりも消化管から吸収されやすいことが示された。

雄 SD ラットにミルクに懸濁した鉄粉 (金属鉄：サイズ 5–30 nm ~ 6–9 μm) を摂餌投与した試験 (McCullough *et al.* 1995) において、24 時間投与後に採取した十二指腸サンプルから鉄の沈着物が認められ、また、粘膜細胞による鉄摂取レベルの変動に伴う絨毛中の鉄の選択的局在化が明らかになった。十二指腸サンプルの分析により、刷子縁、粘膜細胞の横方向の間隙、粘膜と間質細胞のミトコンドリアクリステと細胞質への金属鉄 NPs の取り込みが明らかになった。

In vitro 試験： 情報なし

<セレン>

用途：ナノサイズのセレン (Se-NPs) は、必須微

量元素セレンの代替源として食品添加物および栄養補助食品に使用されている。急性毒性は、一般的に食品添加物および栄養補助食品に使用される亜セレン酸ナトリウムに比較し低毒性である。

In vivo 試験： 情報なし

In vitro 試験：抗酸化酵素であるグルタチオンペルオキシダーゼを含む亜セレン酸ナトリウム、Se-NP およびセレノメチオニンからの Caco-2 細胞 (ヒト結腸癌由来の細胞株) へのセレン (Se) の取り込みを調べた (Wang & Fu 2012)。赤色の元素 Se-NPs のサイズは、動的光散乱法によって測定した結果 60 ~ 80 nm (平均 69 nm) であった。Caco-2 細胞単層を横切る Se (all at 0.1 $\mu\text{mol/L}$) の三つの異なる形態の輸送および取り込みを 2 時間測定し取り込み効率を算出した。最も高い取り込み効率は、Se-NPs を処理した細胞で観察された。全試料中の Se 濃度は原子吸光分析によって測定した。酸中の試料の溶解に続いて試料中の損傷の無い Se-NPs からの情報は得られなかった。以上の結果、以下のように要約される。この試験では、Se-NPs から Se への輸送および取り込みは、時間の依存性が認められ、Caco-2 細胞単層を横切る上皮輸送は、主に受動輸送経路を介して起こっていた。更に、この結果から、Se-NPs が可能生物活性酵素への取り込みを行うために、溶存種として存在することが示された。Se-NPs を用いて Se の膜通過を検討した結果、他の 2 つの試験した分子の Se 種より優れていた。

<二酸化ケイ素>

用途：二酸化ケイ素ナノ粒子 ($\text{SiO}_2\text{-NP}$) は、二つの主要な種類に分けることができる。それは、結晶性および非結晶性の $\text{SiO}_2\text{-NPs}$ である。結晶性の $\text{SiO}_2\text{-NP}$ は、石英、クリストバル石および鱗ケイ石などのいくつかの異なる物質で存在する。非結晶性の $\text{SiO}_2\text{-NPs}$ は、メソ多孔性と非結晶質性 $\text{SiO}_2\text{-NP}$ である。 $\text{SiO}_2\text{-NP}$ は、例えば、セメントの成分、塗料、固体潤滑剤、シャンプー、

化粧品及びフェイシャルクリームのような多数の用途に使用される。さらに潜在的な応用は、硬化剤、バイオ電気化学用、石油の回収および他の粒子の製剤に用いられる (Mikkelsen *et al.* 2011)。

合成アモルファスの SiO₂-NP (SAS) は、粉末製品の流動特性を維持し、ペーストを厚くする固化防止剤として、またビールやワインの透明化剤のような食品用途に長年使用されてきた。アモルファスの SiO₂-NP の従来の形態は、食品添加物 E551 として知られている。原則的に合成アモルファスの SiO₂-NP は、結晶の SiO₂-NP を含んでいない。合成アモルファスの SiO₂-NP を食品に適用して許可されているが、ナノメートルサイズを中心とした SiO₂-NP の試験はおそらく実施されていない。本剤が 50~200 nm の範囲にあることは、いくつかの食品中の SiO₂-NP の粒度を測定して判明し、処理された食品 (クリーム入りコーヒー) 中の粒度は 30~120 nm であったと報告している (Dekkers *et al.* 2011)。

In vivo 試験: Balb/c マウスを用いた混餌による 10 週間の反復投与毒性試験において、1 群雌雄 5 匹を用いて、対照群、ナノ化 SiO₂-NP (30~90 nm) およびミクロ化 SiO₂ (0.5~30 μm) を飼料中に 1% 添加した試験を実施した。ケイ素は肺と肝臓で測定された。飼料中と臓器中濃度に特性の評価ができた。特に SiO₂-NP は、ミクロ化 SiO₂ および対照群に比較して ALT の増加が C57BL/6 マウスだけでなく Balb/c マウスでも認められた (So *et al.* 2008)。

In vitro 試験: これらの知見は、E 551 を含有する食品を摂取すると、SiO₂-NP は、腸の上皮に多く曝露する可能性があることを示唆している。単体の SiO₂-NP は、集合体 (凝集) 粒子に比較してより簡単にヒトの腸から吸収される可能性がある (Dekkers *et al.* 2012)。

<銀>

用途: 歴史的に、銀塩はその静菌効果を利用して医薬品に使用されている。本剤は、軟膏として皮

膚へまた溶液として経口的に投与する。今日では、銀の NP (Ag-NPs) は、単品では最も広範に使用されている。2000 年代後半に使用が急速に増加している。同様に Ag-NPs を利用して衣類、家庭用浄水器および水筒の静菌に応用されている。

In vivo 試験: ラットへ Ag-NPs を 28 日間反復投与経口投与し銀の吸収性を検討した。銀の臓器分布は Ag-NPs と酢酸銀 (AgAc) で類似していた。しかし、臓器の絶対的な銀濃度は AgAc に比較して Ag-NPs が低濃度であった。これらの分布吸収試験は、Ag-NPs の投与後の糞便中の高濃度銀と一致する。Ag-NPs が胃腸系で溶解するか、または臓器や組織に投与した元の NPs が吸収および移行するかなどの更なる試験が必要である (Loeschner *et al.* 2011)。

70 nm の Ag-NPs を生食にて懸濁しラットへ 0、0.25、0.5、1 または 2 mg/kg/day の用量で 30 日間反復投与毒性試験を行った (Sardari *et al.* 2012)。解剖および病理組織学的の結果、腎、肝および脾臓に変化が認められた。銀の分布から Ag-NPs または硝酸銀投与による標的臓器は、肝および脾臓でそれに加えて精巣、腎、脳および肺にも影響が認められた。可溶性の銀のみを考慮に入れると Ag < 20 nm と硝酸銀の比率はむしろ同程度であった。銀は、イオンの形で吸収され、Ag-NPs 投与後は微粒子ではない (Loeschner *et al.* 2011)。

Kim ら (2009) の実験結果では、ラットに経口投与した Ag と Ag-NPs は銀が吸収されたことを間接的に証明したが、銀の血液循環と腸壁通過との関係は議論されていない。

Kim ら (2010) では、71 nm ~ 22 nm の Ag-NPs は容易に消化管から吸収され、臓器に蓄積され悪影響を及ぼすと結論していた。しかし、この研究は、銀が血液循環に入るための腸壁通過について議論されていない。

雄 Swiss white マウスに 3~20 nm の Ag-NPs を 0、5、10、15 または 20 mg/kg/day を 21 日間反復投与した結果、光学および電顕所見から

Ag-NPs は小腸の上皮細胞ならびに微絨毛に損傷を与えた (Shahare *et al.* 2013)。Ag-NPs からの銀は、実験動物の消化管から吸収されることを証明している。複数の研究から、銀は強制経口投与によって血液中に移行し、さらに臓器・器官に分布し、糞便を介して排泄される。血液中のレベルと臓器中濃度は、用量依存性がある。Ag-NPs は、粒度によって影響が異なる。つまり直径 100 nm より小さいと吸収され、大きな粒子は吸収されないように見える。

In vitro 試験: この試験は、細胞膜を通過する転位の銀は、Ag⁺イオンであり Ag-NPs ではない (Bouwmeester *et al.* 2011)。

他の報告では、十分にヒト肝や腸細胞における Ag-NPs の潜在的な吸収を判断するには不十分である (Gaiser *et al.* 2009)。

模擬環境での試験: 消化モデル試験の結果から、経口的に 60 nm の Ag-NPs を摂取すると生理学的に関連する条件 (すなわちタンパク質の存在下) の下で消化され、最終的にはその大きさと粒子の分散によって腸壁に到達することができる。したがって、この異なる化学組成の Ag-NPs と Ag⁺イオンの二者の摂取は、最終的に腸へ NPs として曝露される (Walczak *et al.* 2012)。同様の試験では、摂取した Ag-NPs は、凝集および化学的に修飾された種々の粒子に変換することができる (Roger *et al.* 2012)。

<二酸化チタン>

用途: 二酸化チタン (TiO₂) は顔料に使用し、バルク形態で流通している高生産量物質である。主な用途は、塗料、紙、プラスチック、保護剤、セラミックス、インク、医薬品、化粧品、練り歯磨きおよび食品で最も世界的に使用されている白色顔料である。この中にナノサイズがあるが現時点では、EU や世界的に流通していない。この理由は、ナノ材料の在庫がないことによる。しかし、幾つかの製品中で日焼け止め剤は、ナノ粒子の TiO₂ の生産量割合は、数パーセントである

(Hansen *et al.* 2008)。食品添加物 E171 の TiO₂ は、TiO₂-NP の画分を含み、菓子、ホワイトソース、ドレッシング、粉末食品、美白および食品の増白に使用される。英国では、TiO₂ (非ナノ+ナノ) の食事摂取量は 1 日一人あたり 5 mg (Powell *et al.* 2010) と推定できる。特に、光触媒酸化 TiO₂-NPs の用途が増加すると、使用量がかなり増加する。また、TiO₂ を高含量する食品は、ガムでそれは子供に TiO₂ の最も高い曝露が推定され、菓子の摂取に留意する (Wang *et al.* 2012)。TiO₂ の結晶構造の違いによって TiO₂ のルチル型およびアナターゼ型に分類できる。この二つの生産と消費量の資料が最も重要である。両結晶構造は着色剤として承認されている。

In vivo 試験: アナターゼ型 TiO₂-NPs (75 nm) を雄 SD ラットに 0、10、50 または 200 mg/kg/day 投与し胃腸への吸収を検討するため 30 日間の反復投与試験をした。200 mg/kg/day の吸収は低かった。一般的に消化管で大きい粒子の NPs は、凝集によって吸収が少ないと推測されている。この試験の最高用量は、ヒトに対する安全量 (0.1 mg/kg/day) の 2000 倍であった (Wang *et al.* 2012)。

次の報告は、生理的条件に近い状態で試験した。TiO₂-NPs は、マイクロサイズの粒子に比較して容易に吸収され、結晶の粒度に依存し吸収性は、ルチル型が最も高かった。しかし、チタンは、ヒトが摂取している 1000 倍の投与量で肝臓に検出した (Onishchenko *et al.* 2012)。

高濃度 (5 g/kg) TiO₂-NPs の経口投与後の臓器蓄積性を検討した試験において、曝露 2 週間後の肝臓で観察された粒子の量は、サイズ依存性であるかどうかは明確ではなかった。80 nm では高濃度が検出されたが 25 nm と 155 nm では、対照群と有意な差が無かった。腎臓への蓄積は、25 と 80 nm の粒子が 155 nm の細粒の TiO₂ に比較して高い (Wang *et al.* 2007)。

TiO₂ の微粒子ルチル型は、吸収され多くの臓器に分布する。しかし、投与した TiO₂ の粒子サ

イズがナノサイズの範囲外であった (Jani *et al.* 1994)。

In vitro 試験 : TiO₂-NPs (< 40 nm) を低用量の 10 µg/ml を投与することによって胃腸管の上皮層 (Caco-2) を通過することが認められた (Koeneman *et al.* 2010)。

(以下の酸化チタンに関する *in vivo* 試験情報はデンマーク環境省の報告書に記載されていないが、本研究にとって比較的重要であると思われるので、研究概要を追加した)

反復経口投与試験が Hong らのグループによりいくつか行われている。各試験には約 6 nm の二酸化チタンが用いられた。30日間、雌マウスに 0、62.5、125、250 mg/kg/day を投与し、肝臓・腎臓・脾臓・胸腺について調査したところ、125 mg/kg/day 以上で体重の低値とともに各臓器の相対重量の高値、肝機能への影響が認められ、肝臓に病理所見がみられた (Duan *et al.* 2010)。60日間、雌マウスに 0、5、10、50 mg/kg/day を投与し、肝臓の病理組織学的検査および微細構造について調査したところ、10 mg/kg/day 以上で構造に変化がみられた (Cui *et al.* 2010)。30日間、雌マウスに 0、5、50、150 mg/kg/day を投与し、脾臓について調査したところ、50 mg/kg/day 以上で肝臓に病理所見がみられた (Wang 2011)。60日間、雌マウスに 0、5、10、50 mg/kg/day を投与し、海馬ニューロンの微細構造について調査したところ、10 mg/kg/day 以上で構造に変化がみられた (Hu *et al.* 2011)。60日間、雌マウスに 0、5、10、50 mg/kg/day を投与し、肝臓について調査したところ、5 mg/kg/day 以上で構造変化、10 mg/kg/day 以上で病理所見、肝機能への影響がみられた (Cui *et al.* 2011)。90日間、雌マウスに 0、2.5、5、10 mg/kg/day を投与し、腎臓について調査したところ、2.5 mg/kg/day 以上で重量の高値、腎機能への影響、病理所見が認められた (Gui *et al.* 2011)。90日間、雌マウスに 0、2.5、5、10 mg/kg/day を投与し、脾臓について調査したとこ

ろ、2.5 mg/kg/day 以上で重量の高値、血液学的項目への影響、病理所見が認められた (Sang *et al.* 2012)。90日間、雌マウスに 0、10 mg/kg/day を投与し、肝臓について調査したところ、10 mg/kg/day で血液学的項目や肝機能への影響、病理所見が認められた (Cui *et al.* 2012)。90日間、雄マウスに 0、2.5、5、10 mg/kg/day を投与し、腎臓について調査したところ、2.5 mg/kg/day 以上で重量の高値、病理所見が認められた (Gui *et al.* 2013)。

< 酸化亜鉛 >

用途 : 酸化亜鉛は、一般的に使用される金属酸化物で、伝統的に、塗料、医薬品およびセラミックスに使用されてきた。近年、開発された酸化亜鉛のナノ粒子 (ZnO-NPs) は、日焼け止用化粧品、歯科材料および皮膚への軟膏で使用されてきた。ZnO-NPs は、粒度に依存する抗菌活性を有す (Li *et al.* 2008)。その良好な吸収と光触媒特性のため ZnO-NPs は、水や空気中の汚染物質の除去または分解能力があり環境修復に使用することができる (Wang *et al.* 2008)。

In vivo 試験 : ZnO-NP の薬物動態試験の結果、20および70 nm の二種のコーティング ZnO-NPs (50、300または2000 mg/kg) を雌雄のラットに単回強制経口投与した。投与後 0、0.5、1、2、4、6、10、24、48、72 および 96 時間に採血し、加えて投与後 1 および 2 時間後と 1、2、3 および 7 日後に脳、心、腎、肺および精巣/卵巣内の ZnO を測定した。その結果、血漿亜鉛濃度は両サイズの ZnO-NPs とも投与後 24 時間に増加した。粒子のサイズおよび性差はなかった。推定吸収率は、用量依存性が認められた。即ち、低用量が 5~17% および高用量が 28~33% を示した。吸収は小さい粒子が大きい粒子に比較して高かった。組織中の TEM 画像および XAS 試験の結果、ZnO-NPs は臓器に亜鉛の粒子ではなくイオンの形で分布しているように観察できた。7 日後、摂取した Zn の 0.1% 未満を分析臓器中に検出した。微量の

ZnO-NPs を経口投与した結果、異なる臓器にイオンとして分布した。亜鉛は、肝、肺および腎臓に分布し、大量投与の場合、糞中に7日以内に排泄される。また ZnO-NPs は、蓄積しないことを示した。微細な ZnO-NPs は、大きい粒子のものより若干高く亜鉛として取り込まれる (Baek *et al.* 2012)。

標的臓器に対する ZnO の分布と毒性は、ZnO-NPs の粒度に依存し、また ZnO-NPs は、大きいサイズより効率よく吸収される。分布は、肝、脾および腎臓に認められた。この試験の投与量は非現実的で非常に高用量 (2.5 g/kg) であった。組織および血中の NPs の存在を特徴づけるデータとしては不十分である (Li *et al.* 2012)。

20 と 120 nm の ZnO を 5 g/kg でマウスに経口投与した実験では、投与2週間後の標的器官の肝、心、脾、膵および骨において ZnO が分布していた (Wang *et al.* 2008)。しかし、この試験から ZnO-NPs がイオンかまたは粒子かどちらが吸収されたか結論できない。

蛍光標識した ZnO-NP による経口曝露後の NPs のリアルタイム光学イメージング解析では、吸収後の移動 (血中への移行と消失、主な分布先として腎臓と肝臓あること) を追跡できたが、吸収量および吸収の形態は測定できてない (Lee *et al.* 2012a)。

PET (ポジトロン断層法) によるイメージング検査は、経口投与後生体組織に吸収された ¹⁸F でラベルした ZnO-NPs の挙動を追跡し評価ができる可能性を持つ手法である。しかし、吸収量および吸収の形態は測定できない (Lee *et al.* 2012b)。

In vitro 試験：情報なし。

D. 考察

食品に関連するナノ銀は、抗菌目的の使用が確認できた。容器・包装用、浄水用途で銀の使用は多いと思われるが、銀の総使用量は不明である。特に、容器・包装用途は、相当量が使用されると思われる。一方、サプリメントとして銀コロイドを直接摂取する製

品もインターネット販売されていた。

銀の形態は、ナノ銀 (金属)、銀イオン及び銀コロイドと多様であった。抗菌剤として使用されているものは、多くは Ag₂O、AgCl、AgNO₃ などを使用し、銀イオンを溶出させて抗菌効果を求めていた。

二酸化チタンは、容器・包装に遮光性や抗菌性を付与する目的の使用が確認できた。食品添加物用の二酸化チタンナノ粒子製品は見つけれなかったが、研究論文から、一般の食品添加物の中にナノ粒子が含まれている事がわかった。

銀および二酸化チタンともに、一般工業用と比較して食品関連の使用総量は非常に少ないことがわかった。しかし、両方の物質ともに、容器・包装など幅広く使われる製品に含まれており、さらに二酸化チタンの期待される効果は、抗菌、紫外線遮蔽、ガスバリア及び着色と多様であった。

二酸化チタンの一般消費者向けの製品はインターネットでも見つからなかったが、銀はサプリメントをはじめとして、各種用途の抗菌剤が一般消費者向けに販売されていた。

ナノ粒子のみならず、バルクとしての食品用途の数量も把握できない状況であったが、曝露されている人数は意外に多いと思われた。使用されている可能性のある製品群を把握することが必要であると考えられる。

< 経口吸収に関する知見の引用文献 >

- Awasthi KK, John PJ, Awasthi A, Awasthi K. 2013. Multi walled carbon nano tubes induced hepatotoxicity in Swiss albino mice. *Micron* 44:359-364.
- Baek M, Chung HE, Yu J, Lee JA, Kim TH, Oh JM, Lee WJ, Paek SM, Lee JK, Jeong J, Choy JH, Choi SJ. 2012. Pharmacokinetics, tissue distribution, and excretion of zinc oxide nanoparticles. *Int J Nanomedicine* 7:3081-3097.
- Bianco A, Kostarelos K, Prato M. 2005. Applications of carbon nanotubes in drug delivery. *Current opinion in Chemical Biology* 9:674-679.
- Bouwmeester H, Poortman J, Peters RJ, Wijma E, Kramer E, Makama S, Puspitaninganindita K, Marvin HJP, Peijnenburg AACM, Hendriksen PJM. 2011. Characterization of Translocation of Silver Nanoparticles and Effects on

- Whole-Genome Gene Expression Using an In Vitro Intestinal Epithelium Coculture Model. *ACS Nano* 5:4091-4103.
- Cicchetti R, Divizia M, Valentini F, Argentin G. 2011. Effects of single-wall carbon nanotubes in human cells of the oral cavity: Genotoxicity risk. *Toxicol in Vitro* 25:1811-1819.
- Dekkers S, Krystek P, Peters RJB, Lankveld DPK, Bokkers BGH, van Hoeven-Arentzen PH, Bouwmeester H, Oomen AG. 2011. Presence and risks of nanosilica in food products. *Nanotoxicology* 5(3):393-405.
- Dekkers S, Bouwmeester H, Bos PMJ, Rietveld AG, Oomen AG. 2012. Knowledge gaps in risk assessment of nanosilica in food: evaluation of the dissolution and toxicity of different forms of silica. *Nanotoxicology* Early online, 1-11.
- Gaiser BK, Fernandes TF, Jepson M, Lead JR, Tyler CR, Stone V. 2009. Assessing exposure, uptake and toxicity of silver and cerium dioxide nanoparticles from contaminated environments. *Environ Health (London, U K)* 8:No.
- Hansen SF, Michelson ES, Kamper A, Borling P, Stuer-Lauridsen F, Baun A. 2008. Categorization framework to aid exposure assessment of nanomaterials in consumer products. *Ecotoxicology* 17(5):438-477.
- Hillyer JF, Albrecht RM. 2001. Gastrointestinal persorption and tissue distribution of differently sized colloidal gold nanoparticles. *J Pharm Sci* 90:1927-1936.
- Holister P, Vas CR, Harper T. 2003. Fullerenes. *Technology White papers nr 7*. Cientifica 2-12.
- Jani PU, McCarthy DE, Florence AT. 1994. Titanium dioxide (rutile) particle uptake from the rat GI tract and translocation to systemic organs after oral administration. *Int J Pharm* 105:157-168.
- Jos A, Pichardo S, Puerto M, Sanchez E, Grilo A, Camean AM. 2009. Cytotoxicity of carboxylic acid functionalized single wall carbon nanotubes on the human intestinal cell line Caco-2. *Toxicol in Vitro* 23:1491-1496.
- Jumagazieva DS, Maslyakova GN, Suleymanova LV, Bucharskaya AB, Firsova SS, Khlebtsov BN, Terentyuk GS, Kong SM, Khlebtsov NG. 2011. Mutagenic effect of gold nanoparticles in the micronucleus assay. *Bull Exp Biol Med* 151:731-733.
- Kim WY, Kim J, Park JD, Ryu HY, Yu IJ. 2009. Histological study of gender differences in accumulation of silver nanoparticles in kidneys of Fischer 344 rats. *J Toxicol Environ Health, Part A* 72:1279-1284.
- Kim YS, Song MY, Park JD, Song KS, Ryu HR, Chung YH, Chang HK, Lee JH, Oh KH, Kelman BJ, Hwang IK, Yu IJ. 2010. Subchronic oral toxicity of silver nanoparticles. *Part Fibre Toxicol* 7:No.
- Koeneman BA, Zhang Y, Westerhoff P, Chen Y, Crittenden JC, Capco DG. 2010. Toxicity and cellular responses of intestinal cells exposed to titanium dioxide. *Cell Biol Toxicol* 26:225-238.
- Kolosnjajtabi J, Hartman KB, Boudjemaa S, Ananta JS, Morgant G, Szwarc H, Wilson LJ, Moussa F. 2010. In vivo behavior of large doses of ultrashort and full-length single-walled carbon nanotubes after oral and intraperitoneal administration to Swiss mice. *ASCNANO* 4(3):1481-1492.
- Lam C-W, James JT, McCluskey R, Arepalli S, Hunter RL. 2006. A Review of Carbon Nanotube Toxicity and Assessment of Potential Occupational and Environmental Health Risks. *Critical Reviews in Toxicology*, 36:189-217.
- Lee CM, Jeong HJ, Kim DW, Sohn MH, Lim ST. 2012a. The effect of fluorination of zinc oxide nanoparticles on evaluation of their biodistribution after oral administration. *Nanotechnology* 23:205102.
- Lee CM, Jeong HJ, Yun KN, Kim DW, Sohn MH, Lee JK, Jeong J, Lim ST. 2012b. Optical imaging to trace near infrared fluorescent zinc oxide nanoparticles following oral exposure. *Int J Nanomed* 7:3203-3209.
- Li CH, Shen CC, Cheng YW, Huang SH, Wu CC, Kao CC, Liao JW, Kang JJ. 2012. Organ biodistribution, clearance, and genotoxicity of orally administered zinc oxide nanoparticles in mice. *Nanotoxicology* 6:746-756.
- Li Q, Mahendra S, Lyon DY, Brunet L, Liga MV, Li D, Alvarez PJJ. 2008. Antimicrobial nanomaterials for water disinfection and microbial control: Potential applications and implications. *Water Research* 42:4591-4602.
- Lim JH, Kim SH, Lee IC, Moon C, Kim SH, Shin DH, Kim HC, Kim JC. 2011a. Evaluation of Maternal Toxicity in Rats Exposed to Multi-Wall Carbon Nanotubes during Pregnancy. *Environ Health Toxicol* 26:e2011006.
- Lim JH, Kim SH, Shin IS, Park NH, Moon C, Kang SS, Kim SH, Park SC, Kim JC. 2011b. Maternal exposure to multi-wall carbon nanotubes does not induce embryo-fetal developmental toxicity in rats. *Birth Defects Res, Part B* 92:69-76.
- Loeschner K, Hadrup N, Qvortrup K, Larsen A, Gao X, Vogel U, Mortensen A, Lam HR, Larsen EH. 2011. Distribution of silver in rats following 28 days of repeated oral exposure to silver nanoparticles or silver acetate. *Part Fibre Toxicol* 8:18.
- Matsumoto M, Serizawa H, Sunaga M, Kato H, Takahashi M, Hirata-Koizumi M, Ono A, Kamata E, Hirose A. 2012. No toxicological

- effects on acute and repeated oral gavage doses of single-wall or multi-wall carbon nanotube in rats. *J Toxicol Sci* 37:463-474.
- McCullough JS, Hodges GM, Dickson GR, Yarwood A, Carr KE. 1995. A morphological and microanalytical investigation into the uptake of particulate iron across the gastrointestinal tract of rats. *J Submicrosc Cytol Pathol* 27:119-124.
- Mikkelsen SH, Hansen E, Christensen TB, Baun A, Hansen SF, Binderup M-L. 2011. Survey on basic knowledge about exposure and potential environmental and health risks for selected nanomaterials. MST. Environmental Project No. 1370 2011.
- Onishchenko GE, Erokhina MV, Abramchuk SS, Shaitan KV, Raspopov RV, Smirnova VV, Vasilevskaya LS, Gmoshinski IV, Kirpichnikov MP, Tutelyan VA. 2012. Effects of titanium dioxide nanoparticles on small intestinal mucosa in rats. *Bulletin of Experimental Biology and Medicine* 154(2): 265-270.
- Park EJ, Park YK, Park K. 2009. Acute toxicity and tissue distribution of cerium oxide nanoparticles by a single oral administration in rats. *Toxicol Res (Seoul, Repub Korea)* 25:79-84.
- Powell JJ, Faria N, Thomas-McKay E, Pele LC. 2010. Origin and fate of dietary nanoparticles and microparticles in the gastrointestinal tract. *J Autoimmun* 34(3):J226-33. Epub 2010 Jan 21.
- Roger KR, Bradham K, Tolaymat T, Thomas DJ, Hartmann T, Ma L, Williams A. 2012. Alterations in physical state of silver nanoparticles exposed to synthetic human stomach fluid. *Sci Total Environ* 420:334-339.
- Sachar S, Saxena RK. 2011. Cytotoxic effect of poly-dispersed Single walled Carbon Nanotubes on erythrocytes in vitro and in vivo. *PLoS One* 6:e22032.
- Shahare B, Yashpal M, Singh G. 2013. Toxic effects of repeated oral exposure of silver nanoparticles on small intestine mucosa of mice. *Toxicol Mech Methods* 23(3):161-167.
- Sardari RRR, Zarchi SR, Talebi A, Nasri S, Imani S, Khoradmehr A, Sheshde SAR. 2012. Toxicological effects of silver nanoparticles in rats. *Afr J Microbiol Res* 6:5587-5593.
- Singh SP, Rahman MF, Murty USN, Mahboob M, Grover P. 2013. Comparative study of genotoxicity and tissue distribution of nano and micron sized iron oxide in rats after acute oral treatment. *Toxicol Appl Pharmacol* 266:56-66.
- So SJ, Jang IS, Han CS. 2008. Effect of Micro/Nano Silica Particle Feeding for Mice. *J Nanosci nanotech* 8:5367-5371.
- Szendi K, Varga C. 2008. Lack of genotoxicity of carbon nanotubes in a pilot study. *Anticancer Res* 28:349-352.
- Takahashi M, Kato H, Doi Y, Hagiwara A, Hirata-Koizumi M, Ono A, Kubota R, Nishimura T, Hirose A. 2012. Sub-acute oral toxicity study with fullerene C60 in rats. *J Toxicol Sci*, 37:353-361.
- Vogelson CT. 2001. Advances in drug delivery systems. *Drug Delivery Discovery* 4:49-50, 52.
- Walczak AP, Fokkink R, Peters R, Tromp P, Herrera RZ, Rietjens IMCM, Hendriksen PJM, Bouwmeester H. 2012. Behaviour of silver nanoparticles and silver ions in an in vitro human gastrointestinal digestion model. *Nanotoxicology Early Online*, 1–13.
- Wang B, Feng W, Wang M, Wang T, Gu Y, Zhu M, Ouyang H, Shi J, Zhang F, Zhao Y, Chai Z, Wang H, Wang J. 2008. Acute toxicological impact of nano- and submicro-scaled zinc oxide powder on healthy adult mice. *J Nanopart Res* 10:263-276.
- Wang J, Zhou G, Chen C, Yu H, Wang T, Ma Y, Jia G, Gao Y, Li B, Sun J, Li Y, Jiao F, Zhao Y, Chai Z. 2007. Acute toxicity and biodistribution of different sized titanium dioxide particles in mice after oral administration. *Toxicol Lett* 168:176-185.
- Wang Y, Fu L. 2012. Forms of Selenium Affect its Transport, Uptake and Glutathione Peroxidase Activity in the Caco-2 Cell Model. *Biol Trace Elem Res* 149:110-116.
- Wang Y, Chen Z, Ba T, Pu J, Chen T, Song Y, Gu Y, Qian Q, Xu Y, Xiang K, Wang H, Jia G. 2012. Susceptibility of Young and Adult Rats to the Oral Toxicity of Titanium Dioxide Nanoparticles. *SmallAhead* 2013 May 27;9(9-10):1742-52.
- Yamago S, Tokuyama H, nakamura E, Kikuchi K, Kananishi S, Sueki K, Nakahara H, Enomoto S, Ambe F. 1995. In vivo biological behavior of a water-miscible fullerene: ¹⁴C labeling, absorption, distribution, excretion and acute toxicity. *Chem Biol* 2:385-389.
- Yamashita K, Yoshioka Y, Pan H, Taira M, Ogura T, Nagano T, Aoyama M, Nagano K, Abe Y, Kamada H, Tsunoda SI, Aoshima H, Nabeshi H, Yoshikawa T, Tsutsumi Y. 2013. Biochemical and hematologic effects of polyvinylpyrrolidone-wrapped fullerene C60 after oral administration. *Pharmazie* 68:54-57.
- Zhang XD, Wu HY, Wu D, Wang YY, Chang JH, Zhai ZB, Meng AM, Liu PX, Zhang LA, Fan FY. 2010. Toxicologic effects of gold nanoparticles in vivo by different administration routes. *Int J Nanomed* 5:771-781.

E. 結論

平成 25 年度はナノ銀と、白の着色用途として使用されている酸化チタンのナノマテリアルとしての使用実態の調査を行った。また、デンマーク環境省より公表されたナノマテリアルの経口曝露による体内吸収に関する最新知見の概要を取り纏めた。

食品に関連するナノ銀としては、用量の総量は把握できなかったが、特に容器・包装用途における抗菌目的の使用が確認できた。二酸化チタンは、容器・包装に遮光性や抗菌性を付与する目的の使用が確認できたが、食品添加物用としての二酸化チタンナノ粒子製品が明示的に使用される例は見つけられなかった。一方、公表研究論文には一般の食品添加物の中に二酸化チタンナノ粒子成分も含まれていることが示されていた。銀および二酸化チタンに関して一般工業用と比較した場合、食品関連の使用総量は非常に少ないと思われたが、使用されている製品の状況や、デンマーク環境省の報告概要による大量経口曝露による吸収性に関する研究の必要性より、今後は使用されている可能性のある製品群の分析調査による正確な実態を把握や、腸管吸収性を定量的に評価するためのするための試験研究が必要であると考えられた。

G. 研究発表

(論文発表)

Xu J, Futakuchi M, Alexander DB, Fukamachi K, Numano T, Suzui M, Shimizu H, Omori T, Kanno J, Hirose A, Tsuda H. Nanosized zinc oxide particles do not promote DHPN-induced lung carcinogenesis but cause reversible epithelial hyperplasia of terminal bronchioles. Arch Toxicol. 88:65-75. (2014)

Taquahashi, Y, Ogawa, Y, Takagi, A, Tsuji, M, Morita, K, Kanno, J. An improved dispersion method of multi-wall carbon nanotube for inhalation toxicity studies of experimental animals. J Toxicol Sci. 38(4):619-28. (2013)

広瀬明彦, ナノマテリアルの健康影響評価指針の国際

動向, 薬学雑誌, 133(2), 175-180. (2013)

(学会発表)

Akihiko Hirose, Norihiro Kobayashi, Tomoko Fujitani, Yoshimitsu Sakamoto, Yasuo Yoshioka, Yasuo Tsutsumi, Hiroyuki Tsuda, Jun Kanno : Nanotoxicity and nano safety science in various exposure scenarios. (Symposium invited) EUROTOX2013 (2013.9, Switzerland, Interlaken)

Akihiko Hirose, Norihiro Kobayashi, Mayumi Kawabe, Hironao Nakashima, Takamasa Numano, Reiji Kubota, Yoshiaki Ikarashi: Developmental toxicity by intratracheal instillation of multi-wall carbon nanotubes in pregnant mice. 6th International Symposium Nanotechnology, Occupational and Environmental Health (2013.10, Nagoya)

坂本義光, 小縣昭夫, 湯澤勝弘, 久保喜一, 安藤弘, 長澤明道, 高橋博, 矢野範男, 西村哲治, 広瀬明彦, 井上義之, 橋爪直樹, 猪又明子, 中江 大 “ラットにおいて多層カーボンナノチューブの経気管噴霧反復投与が及ぼす影響” 第 30 回 日本毒性病理学会 2014. 1. 徳島

坂本義光, 小縣昭夫, 猪又明子, 西村哲治, 広瀬明彦, 中江 大 “繊維長の異なる多層カーボンナノチューブによるラット中皮腫誘発性の検討” 第 40 回 日本毒性学会 2013.6, 幕張

藤谷知子, 安藤弘, 久保喜一, 猪又明子, 小縣昭夫, 広瀬明彦, 西村哲治, 中江大: マウスにおけるナノマテリアルの催奇形性に関する研究。第 40 回日本毒性学会学術年会, 2013, 6,17-19, 幕張

小林憲弘, 沼野琢旬, 中島弘尚, 河部真弓, 久保田領志, 広瀬明彦: 妊娠マウスを用いた気管内投与による多層カーボンナノチューブの生殖・発生毒性の評価, 第 40 回日本毒性学会学術年会, 2013, 6,17-19, 幕張

山本行男, 坂本義光, 大貫文, 猪又明子, 小縣昭夫, 広瀬明彦, 中江大: 多層カーボンナノチューブ

(MWCNT) 投与による中皮腫誘発ラットにおける
 プロテオーム解析 (第三報): 形状の異なる
 MWCNT 投与ラットにおける血清タンパク質の発
 現変動。第 86 回日本生化学会大会、2013,
 9,11-13, 横浜

Sakamoto Y, Ogata A, Nishimura T, Hirose A,
 Nakae D. Induction of mesothelioma by an
 intraperitoneal administration of 7 different
 manufactured multi-wall carbon
 nanotubes. 72 th Annual Meeting of the
 Japanese Cancer Association ; Yokohama,
 2013,10

Nishimaki-Mogami, T., Cui, H., Wu, W.,
 Okuhira, K., Naito, M., Nishimura, T.,
 Sakamoto, Y., Ogata, A., Maeno, T., Inomata,
 A., Nakae, D., Miyazawa, K., Hirose, A.
 High-temperature calcined fullerene
 nanowhiskers and multi-wall carbon
 nanotubes have abilities to induce IL-1beta
 secretion through NLRP3-dependent
 mechanism, depending on their lengths.
 EUROTOX 2013 (9.3) (Interlaken,
 Switzerland)

G. 知的財産権の出願・登録状況 (予定を含む)

1. 特許取得
(該当なし)
2. 実用新案登録
(該当なし)
3. その他
(該当なし)

表 1 抗菌性樹脂中の銀化合物量

樹脂 100g に対する		抗菌剤中銀含量	銀の形態	備考(抗菌材料例など)	特許 整理 No
抗菌剤量	銀化合物 含量				
0.05 ~ 1.0 重量部	0.025 ~ 50mg	約 0.05 ~ 5%	Ag ₂ O	溶融性ガラス粉末 粒径 0.5 ~ 0.6 μm	6
0.2 ~ 1.0 重量部	0.2 ~ 50mg	約 0.1 ~ 5%	Ag ₂ O	イオンビュア	17
75 ~ 200mg	0.075mg	約 0.5 ~ 1.0%	銀イオン	クッキングペーパーのバイン ダーに抗菌剤使用	18

表 2 水および浄水器の銀化合物量

処理水中銀イオン濃度	抗菌剤の量	抗菌剤中銀化合物量	水処理剤に対する銀化合物量	銀の形態	抗菌剤の種類	特許整理 No.
3 ~ 50ppb	-	-		銀イオン	イオン水	33
	2 ~ 5%	-	2 ~ 5%	Ag ₂ O	ガラス	51
5 ~ 100ppb	25 ~ 35%	0.082 重量%		銀、銀化合物	活性炭他	54,55
10 ~ 100ppb		0.03 ~ 0.2 重量%	30 ~ 200mg	炭酸銀	活性炭	37
		0.1 ~ 3 重量%			活性炭	61
0.1mg/L 以下(抗菌部から溶出量)		0.1%と0.9%	0.3 ~ 3%		活性炭	66
		0.1 ~ 5%	0.05 ~ 2%	塩化物イオン	活性炭	73
		1 ~ 3 重量%		オルトリン酸銀	樹脂	41
		0.001 ~ 2 重量%	0.001 ~ 2 重量%		樹脂	75

空欄: 情報欠如により詳細不明を示す

表 3 ナノ銀を含むと思われる抗菌製品の年代別登録件数 ⁸より作成

年代	登録件数
1950 年代	1
1960 年代	0
1970 年代	4
1980 年代	13
1990 年代	11
2000 年代	20
合計	49

表 4 1 回のスプレー中の銀の量 ¹⁰より作成

	デオドラント	表面消毒	喉スプレー
1 回のスプレー中の銀の量	12.0 ± 2.7ng	0.24 ± 0.12ng	55.6 ± 8.2ng
粒径 1μm 以下の銀の量	3.4ng	0.17ng	14.2ng
全体に対する粒径 1μm 以下の割合	28.3%	70.8%	25.5%

表 5 工業用二酸化チタンの用途別粒径 ¹⁶より作成

用途	粒子径	結晶形態
白色顔料	0.2 ~ 0.4 μm	ルチル
赤外線反射(顔料用)	1 μm	ルチル
紫外線カット(透明)	数 nm ~ 数十 nm	ルチル
光触媒	数 nm ~ 数百 nm	アナターズ

別表1 ナノ銀・銀イオンに関する特許一覧

整理No.	分野	特許の概要	想定応用製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
1	器具・容器包装	粒径 500nm 以下の水難溶性無機微粒子 (A)、カルボキシル基を含有する高分子化合物 (B)、(B) と架橋反応性を有する高分子化合物 (C) から構成されるバリアフィルム用材料。水難溶性無機微粒子は、周期表 2 族元素、アルミニウム、ケイ素、第 4 周期遷移金属、亜鉛、ジルコニウム、銀、錫などを用いる。	フィルム	ガスバリア	ナノ	水難溶性無機微粒子(銀と酸から非層状構造イオン結晶を合成する)			2004-018806	三井化学株式会社	バリアフィルム用材料
2	器具・容器包装	イオン交換体に銀イオンを負荷し、飽和度の高い物質から飽和度の低いポリ不飽和長鎖脂肪酸、その誘導体を生成する。	食品製造用	還元作用	イオン	イオン交換体に銀イオンを担持			2004-529976	ヌートリノヴァ ニュートリション スペシャルティーズ アンド フード イングリーディエンツ ゲー・エム・ペー・ハー	高純度の不飽和化合物または該化合物の誘導体を得るための固相抽出方法
3	器具・容器包装	耐熱コーティングの装飾を、透明ガラスセラミックプレートの下面に施す。このコーティングは、白金、パラジウム、金及び銀、及び他の金属成分が有機溶剤に溶けたものであり、コロイドの形態の金属を含有したものである。	調理器具	光沢	コロイド	銀(金属含有顔料)を有機溶媒溶解			2003-528281	ショット アクチエンゲゼルシャフト	クッキングトッパ
4	器具・容器包装	缶蓋外面用塗料をコイル塗装、あるいはシート塗装し、通常の焼き付けを行う。この後、缶蓋表面に、ワックス固形分 100 質量部に対し、銀イオンを無機系担体に保持させたものである抗菌剤を 0.1 ~ 10 質量部含有する抗菌剤含有ワックスを 1 ~ 100mg/m ² 塗布して抗菌性缶蓋を構成する。	缶蓋	殺菌・抗菌	イオン	銀-リン酸カルシウム系、銀-リン酸ジルコニウム系などの抗菌剤			2006-232369	DIC 株式会社	抗菌性缶蓋
5	器具・容器包装	抗菌作用を有する金属イオン(亜鉛イオン、銅イオン、鉄イオン、銀イオンなど)と、水に不溶の金属塩を生成する界面活性剤(ソルビタン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル、ショ糖脂肪酸エステルなど)とから成る抗菌性液体組成物。	消毒剤	殺菌・抗菌	イオン	銀イオン	消毒剤		2011-168518	イーダ株式会社	抗菌性液体組成物
6	器具・容器包装	スチレン-ブタジエン-スチレン型ブロック共重合体を主成分とするポリスチレン系樹脂組成物で延伸処理したポリスチレン系熱収縮フィルム。ポリスチレン系樹脂組成物の全ブタジエン単位の含有量が 10 ~ 25 重量%であるポリスチレン系樹脂組成物 100 重量部に対して、銀イオンを Ag ₂ O 換算で、0.05 ~ 5.0 重量%含有する平均粒径 0.5 ~ 6 μm の溶解性ガラス粉末の抗菌剤を 0.05 ~ 1.0 重量部配合する。	ラップ	殺菌・抗菌	イオン	Ag ₂ O をガラスに含む			2002-047359	シーアイ化成株式会社	抗菌性ポリスチレン系熱収縮フィルム
7	器具・容器包装	内層が抗酸化剤(フラボノイド等)と抗菌剤(銀イオン系抗菌剤等)とを含有し、外層が高ガスバリア性の積層構造(中間層に高ガスバリア性のポリビニルアルコールフィルム、外層にポリプロピレンフィルムを積層)プラスチックシートからなる包装容器用プラスチックシート。	食品用保存容器	殺菌・抗菌	イオン	-			WO2008139593	ジェイケミカル株式会社	包装容器用プラスチックシート
8	器具・容器包装	取水口に取り付ける蛇口中に配設した銀イオン放出させる。	水	殺菌・抗菌	イオン	塩化銀			2010-119943	ニューメディカ・テック販売株式会社	貯水タンクおよびそれを用いた浄水器
9	器具・容器包装	食品配膳車の冷蔵庫、温蔵室には、温蔵吸込口、冷蔵吸込口に対して、銀イオンの添加により抗菌性が強化され、空気中の臭気成分を吸着分解可能な脱臭フィルタ本体を備える。	空気清浄	殺菌・抗菌	イオン	-			2007-144068	ホシザキ電機株式会社	配膳車
10	器具・容器包装	コーティング中にゼオライト中に組み込まれたイオン性銀(殺生物剤)を分散する。次いで、基板に殺生物剤を含むコーティングを塗布する。コーティングを塗布する際に、ゼオライト中に組み込まれたイオン性銀がコーティングの表面を超えて広がるよう塗布する。	調理台コーティング	殺菌・抗菌	イオン	粒子、ゼオライト中に銀イオン			2011-530400	マディコ インコーポレイテッド	抗菌コーティングの製造方法

整理 No.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
11	器具・ 容器包装	耐熱ガラス容器の内表面を研磨した表面に銀を含有する溶液を塗布し銀膜を形成する。工程と、銀膜が形成された容器を 300～550 で加熱処理し、ガラス表面から内部に銀イオンを拡散させ、ガラス内部に拡散させず表面に残留した銀を硝酸などの酸を用いて洗浄除去する。	食器	殺菌・ 抗菌	イオン	金属銀膜			2010-202437	旭硝子株式会社	抗菌性耐熱ガラス容器の製造方法
12	器具・ 容器包装	ガラス自体に銀イオンを含有した抗菌性能を付与したことを容易に識別できる耐熱ガラス容器。	食器・ 容器	殺菌・ 抗菌	イオン	ガラス中に銀コロイド、表面は銀塗膜。			2012-046397	旭硝子株式会社	抗菌性耐熱ガラス容器の製造方法および抗菌性耐熱ガラス容器
13	器具・ 容器包装	機能水は、炭酸水素ナトリウム等を含む水が電気分解された電解水に、銀イオンが含有されている。銀イオンは、電解水と接触している樹脂成形体(ポリエチレン樹脂等)に含有された銀化合物(Ag ₂ O等)から供給され、銀化合物の含有量は0.03～0.20質量%(好ましくは0.08～0.15質量%)である。	野菜などの洗 浄剤	殺菌・ 抗菌	イオン	Ag ₂ Oなど銀化合物	真美水 Ag (平成18年度名古屋工業技術グランプリ受賞)		2008-114138	株式会社アリカコーポレーション、株式会社サンテック	機能水
14	器具・ 容器包装	塩素イオンを含有する3%塩化ナトリウム溶液中でもヒスチジン銀錯体の殺菌活性を維持することのできる液状添加剤組成物。		殺菌・ 抗菌	イオン	ヒスチジン銀錯体			2012-224571	株式会社ネオス	塩素イオンを含有する溶液中でヒスチジン銀錯体の殺菌活性を發揮させる方法、液状添加剤組成物および液状抗菌性組成物
15	器具・ 容器包装	ポリエチレンイミンに代表されるような水溶性含窒素ポリマーを添加することによって、塩素イオンを含有する液中でも、ヒスチジン銀錯体の殺菌活性をさせる。		殺菌・ 抗菌	イオン	ヒスチジン銀錯体。(a)酸化銀、(b)L-ヒスチジン、(c)水溶性含窒素ポリマー、(d)溶媒を混合			2012-224563	株式会社ネオス	塩素イオンを含有する溶液中でヒスチジン銀錯体の殺菌活性を維持する方法および液状抗菌剤組成物
16	器具・ 容器包装	熱可塑性剤の母材の表面に、平均粒径が約2μm、比重が2.1～2.2であり、イオン交換率が4.5%のAg-A型ゼオライト(銀イオン交換A型ゼオライト)の無機抗菌性粉末、界面活性剤を構成する。なお、無機質抗菌性粉末は、母材の表面の溶融時に直接的に付着される。	洗浄剤	殺菌・ 抗菌	イオン	ゼオライト担持銀イオン			2008-127425	喜務良工業株式会社	界面活性剤
17	器具・ 容器包装	ポリプロピレンと、スチレン系熱可塑性エラストマーと、抗菌剤とを主として含む配合物を成形し、透明で抗菌性樹脂を作成する。抗菌剤は、三次元網目構造のガラス組成にイオン化した銀、亜鉛、銅等を結合させ、重金属に徐放性機能をもたせたもので、樹脂に配合しても透明性を阻害しない。配合割合は、ポリプロピレンが80～40重量部、スチレン系熱可塑性エラストマーが20～60重量部、抗菌剤が0.2～1.0重量部である。		殺菌・ 抗菌	イオン	銀イオンを練り込んだガラス(石塚硝子イオンビュア)を使用			2002-060564	広島化成株式会社、クラレトレーディング株式会社	オレフィン系抗菌性フィルム
18	器具・ 容器包装	バルブ繊維とバインダーとを含む不織布シートであり、目付量が40～60g/m ² であり、シート密度が0.1～0.15g/cm ³ であり、バインダーの配合量が15～20重量%であり、バインダー中に0.5～1.0重量%の抗菌剤として銀イオンを含むクッキングペーパーとする。	クッキングペーパー	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2008-214786	大王製紙株式会社	クッキングペーパー

整理 No.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
19	器具・ 容器包装	銅、銀及び亜鉛の中から選ばれた金属の金属元素、金属化合物又は金属イオンを担持させた、直径 5～100 μm、長さ 10～2000 μm の、カルボキシル基含有繊維粉体と樹脂。	食器	殺菌・ 抗菌	イオン	金属、金属化合物、金属イオンのいずれかを担持カルボキシル基含有繊維			2003-063913	日本蚕毛染色株式会社	抗菌消臭性樹脂組成物
20	器具・ 容器包装	プラスチックフィルムの片側に銀、銅、又は亜鉛或いはそれら抗菌性金属または抗力性金属を含む合金を皮膜する。金属被膜には、保護層や保護フィルムを持たない。	抗菌性 フィルム	殺菌・ 抗菌	イオン	金属被膜から金属イオンの溶出。金属を酸に侵出し金属イオンを生成させる。			2013-099919	髙崎 佐太郎	シート状抗菌剤と抗菌・抗力性金属イオン水及び包装材料と化粧品
21	器具・ 容器包装	表面に、ビタミン、ビタミン誘導体、界面活性物質、二価又は三価の金属イオンを含む消毒剤。銀およびまたはルテニウムの単一金属・粒子は、50nm 未満で、製造する。	消毒剤	殺菌・ 抗菌	イオン、 ナノ	銀金属			2010-505618	エージーエックス インテレクチュアル プロパティーズ ホールディング ゲーエム ベーハー	ルテニウムを含有する生物活性コーティング およびその装置
22	器具・ 容器包装	最終濃縮物に対する濃度が 30～70 体積%の過酸化水素、150～1000 重量 ppm のコロイド銀、10～100 重量 ppm パイオポリマーを含む安定剤（特にアラビア・ゴム等）、pH 値を 3 以下に調整するためのリン酸と、硝酸ナトリウムが 200～350 重量 ppm で、ゼラチン、グアーガム、カラギーン、ペクチンなどをベースにした殺菌剤	水、配 水管、 調理器具	殺菌・ 抗菌	コロイド	アラビア・ゴム、ゼラチン、グアーガム、カラギーン、ペクチンなど安定剤の中にコロイド銀を含む。			2011-527288	ザノジール アーゲー	殺菌剤を 作製する ための濃 縮物及び その作製 及び使用 方法
23	器具・ 容器包装	内容物と接触する面に抗菌作用を有するが固定された樹脂製品。抗菌作用物質は、銀コロイド粒子を用いる。		殺菌・ 抗菌	コロイド	塩素酸銀、硝酸銀、酢酸銀、乳酸銀等を溶解し、保護剤（ポリビニルピロリドなど）に吸着、銀コロイド作成			2006-104272	有限会社サンサーラコーポレーション、田中貴金属工業株式会社	抗菌作用 を有する 樹脂製品
24	器具・ 容器包装	銀ナノ複合材料の粉体。粒子サイズが 150nm 未満のヒドロキシアパタイトなどのリン酸カルシウムと、その表面に付着した大きさ 50nm 未満の Ag ナノ粒子によって形成される。	器具な どの消 毒剤	殺菌・ 抗菌	ナノ	150nm 未満のリン酸カルシウムと、その表面に付着した 50nm 未満の Ag 粒子。) Ag ₂ O を用いる。			2012-513971	コンセジョ スペリオル デインベスティゲーションズ シンティフィカス	ナノ構造 のリン酸 カルシウム銀複合 粉体、その 粉体の製 造方法並 びに抗菌 及び殺菌 への利用
25	器具・ 容器包装	プラスチック基質あるいはナノクレイのセラミック基質にリスベイトロールなどの抗酸化剤、金属塩（硝酸銀、塩化コバルト等）とアンモニウム塩（例えばヘキサデシルトリメチル臭化アンモニウム）を組み合わせた抗菌剤を含む。	食品用 包装容 器	殺菌・ 抗菌	ナノ	ナノクレイに硝酸銀を挿入。			2011-526939	ナノバイオマターズ、エス・エル	活性ナノ 複合材料、 及び活性 ナノ複合 材料を得 るための プロセス
26	器具・ 容器包装	透明性を有するポリ乳酸を含む樹脂にガラス粉末ベースからなる抗菌性金属を含むリン酸系ガラス、またはホウ素酸化物系ガラスの抗菌剤を混ぜ合わせて成形する。抗菌剤は銀、銅、亜鉛、錳等の金属を含み、平均粒径が 30 μm 以下かつ 0.1 μm 以上である。抗菌剤にシランカップリング剤の処理が施されている。		殺菌・ 抗菌	ナノ	Ag ₂ O をガラスに含む			2006-213796	株式会社東芝、東芝コンシューマエレクトロニクス・ホールディングス株式会社、東芝ホームアプライアンス株式会社	ポリ乳酸 系樹脂成 形物
27	器具・ 容器包装	プラスチックより成るライナーと芯材を接合した状態として形成したものを使用し、ライナーの最外部の 1 面は、約 10nm 未満の大きさの銀の微粉末を、プラスチック 1kg 当たり 3000ppm 以上含有した圧縮ナノシルバー材を、プラスチック成形材料に、重量比で 6～15% 混合したものより成る。		殺菌・ 抗菌	ナノ	銀微粉末			2008-155952	今田 徹雄、株式会社コバック、盧 相 煥、中浦 正浩	抗菌防臭 効果を有 するプラ スチック 段ボール 製の容器
28	器具・ 容器包装	食品が接する樹脂部品を脱臭加工することにより、冷蔵庫内の悪臭を防止する。脱臭剤は少なくとも亜鉛、銀、シリカを含有する。樹脂部品のうち、外して洗える部品には酸化亜鉛イオンとシランイオンを生成する成分を練りこむ。透明樹脂部品には平均粒径が 1～100nm の酸化チタン粒子を含む。		殺菌・ 抗菌	ナノ	-			2007-333261	日立アプライアンス株式会社	冷蔵庫

整理 N o.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
29	器具・容器包装	ポリ乳酸 100 重量部に、消臭剤 1～20 重量部を添加したポリ乳酸発泡体。消臭剤は、銀イオンまたは亜鉛イオンの珪酸塩化合物、銀イオンまたは亜鉛イオンのリン酸塩化合物、銀イオンまたは亜鉛イオンのリン酸カルシウム化合物、及びポリフェノール類から選ぶ 1 種以上の化合物を含む。	食品用容器	消臭	イオン	珪酸銀または、リン酸カルシウム銀化合物			2008-239738	東レ株式会社	ポリ乳酸発泡体
30	食品	レシチンまたはサポニンの存在下で金属イオンを還元することにより金属コロイド含有水溶液を製造する。	飲料水		-	銀化合物	白金(塩化白金)(製品としては白金飲料水を販売中)		2008-169151	アイノバックス株式会社	レシチンまたはサポニンを使用する金属コロイド含有水溶液の製造方法
31	食品	エーテル型非イオン界面活性剤の存在下で金属イオンを還元することにより、金属コロイドが水溶液中での安定した分散状態を保持し、かつ、風味が良く飲みやすい金属コロイド含有水溶液を製造する。金属は白金、金、銀又はパラジウムである。	飲料水		コロイド	銀化合物	白金(塩化白金)(製品としては白金飲料水を販売中)		2009-167478	アイノバックス株式会社	エーテル型非イオン界面活性剤を用いた金属コロイド含有水溶液の製造方法
32	食品/化粧品	金イオンと銀イオンを含有する抗酸化剤及びチロシナーゼ活性阻害剤。金イオン濃度が 0.0001～150ppm であり、銀イオン濃度が 0.05～50ppb である飲食品。		抗酸化	イオン	Ag ₂ O をガラスに含む高密度ポリエチレン樹脂を水に浸漬し銀イオン水調整			2012-067026	クラシエホームプロダクツ株式会社、株式会社アリカコーポレーション、フューシーズ株式会社、株式会社セレスコムテック	抗酸化剤、チロシナーゼ活性阻害剤、皮膚外用剤及び飲食品
33	水浄化	銀電極の電解により生成した銀イオンを含有する銀イオン水を利用して食器、および食器洗浄機を制御する食器洗い機である。洗浄に用いられる銀イオン水の銀濃度が 3ppb 以上、50ppb 以下である	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	銀(金属)、銀合金			2001-340281	TOTO 株式会社	食器洗い機
34	水浄化	少なくとも 3 種類の電極からなる電解手段を備え、洗浄工程に応じて異なる電解に電圧を印加することにより、異なる性質の洗浄水を生成し、高い洗浄性、殺菌性を得ようとする。1 回目の洗浄工程である場合は、ややアルカリ性の次亜塩素酸水により洗浄が行われる。また、最終の洗浄工程である場合は、ややアルカリ性の銀イオン水による洗浄が行われる。さらにそれ以外の洗浄工程である場合は電極全てに電圧が印加され、電気分解が行われる。この結果ややアルカリ性の次亜塩素酸と、銀イオンが含まれる洗浄水により洗浄が行われる。	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	銀(金属)、銀合金			2003-079559	TOTO 株式会社	食器洗浄機
35	水浄化	セラミックボールに蒸留水を加えて加熱しながら、ボラックスと硫酸銅の混合物、及び硝酸と銀粉末とシリカ粉末の混合物を添加して加熱・脱水することによって、セラミックボールに水中の微生物や細菌を除去・殺菌する機能を与える。	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	酸化銀(II)			2004-502542	イー コ バイオカンパニー	水処理用セラミックボールの製造方法
36	水浄化	逆浸透膜やナノろ過膜に、縮合型タンニン酸を含む有機物質および銀イオンを含む水を加圧通水し、膜に銀イオンを固定化し、膜の抗菌作用を向上させる。	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	硝酸銀、硫酸銀			2008-259967	オルガノ株式会社	分離膜の改質方法および装置、その方法により改質された分離膜、並びに分離膜の運転方法および装置
37	水浄化	0～40、40～80 において 10～100ppb の銀イオンを安定的に溶出することができる銀着活性炭を使用する浄水器。活性炭に添着された銀化合物が炭酸銀を主体とする銀化合物で、銀添着量が 0.03 重量%以上 0.2 重量%以下である。	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	炭酸銀	特殊活性炭(添着炭) T-S、クラクティブカートリッジフィルター	http://www.kuraray.co.jp/business/function_b/products.html	2008-285348	クラレケミカル株式会社	銀添着活性炭およびその製造方法、並びに浄水器

整理 No.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
38	水 浄化	濾過部と一對の蓋体によって囲まれる空洞部内部が水が通過する筐体を設け、その筐体内には水流により流動分散するように銀処理活性炭粒子を収容する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	銀、銀化合物			2002-001311	クリタック株式 会社	浄水カー トリッジ
39	水 浄化	浄水器用カートリッジに、銀担持活性炭を収容した銀イオン添加装置を設置する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2003-094043	クリタック株式 会社	浄水器用 カートリ ッジ及び 浄水器
40	水 浄化	アンモニア水中の銀塩溶液を調整、オルトリン酸銀の沈殿形成を行いながら、懸濁液のpHが6.0～8.0にリン酸を添加し調整。固体を分離し・洗浄、固体を乾燥する。この固体をプラスチックに練り込み成型する。	医療器 具	殺菌・ 抗菌	イオン	オルトリン酸 銀、または部 分還元オルト リン酸銀			2013-076079	スピーゲルベル ク（ゲーエム ペーハー ウン ト コンパニ ー） カーゲー	抗菌性プ ラスチッ ク製品お よびその 製造方法
41	水 浄化	アンモニア水中の硝酸銀の溶液を作る。リン酸を添加して沈殿を生成させながらpHを6.0～8.0にする。固体を分離し、洗浄する。乾燥後、プラスチックに1～3重量%の量で組み入れる。	医療器 具	殺菌・ 抗菌	イオン	オルトリン酸 銀 Ag ₃ PO ₄			2010-534729	スピーゲルベル ク（ゲーエム ペーハー ウン ト コンパニ ー） カーゲー	抗菌性プ ラスチッ ク製品お よびその 製造方法
42	水 浄化	プレフィルタールカートリッジ、活性炭カートリッジとは別に、合金フィルタールカートリッジ（殺菌成分銀を添加）を設置する。これらの下流側に、金属イオンを分離する膜カートリッジを設ける。最終的な浄化水には、銀イオンは含まれない。	浄水装 置	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2011-152491	パナソニック株 式会社	浄水装置
43	水 浄化	浄水システム用フィルタールハウジングの内部に銀イオンを放出する銀化合物、pH調節のための水酸化イオンを放出する水酸化化合物及び各種の有効ミネラル成分を含む天然石及び遠赤外線放射天然石などを含む。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	銀化合物			2006-035214	ピコグラム コ リミテッド	浄水シス テム用フ ィルター カートリ ッジ及び それを取り 付けたフ ィルター ハウジ ング組立 体
44	水 浄化	銀電極を収容した槽内に処理水を供給する供給管路と、槽内の処理水を排出する排出管路とを装備した電解槽において、供給管路の出口を電極へ向けて下方に開口させることにより、電極から溶出した銀イオンを拡散させ、イオン水の濃度を均一に維持する。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	銀の電気分解	飲料水		2004-121914	ホシザキ電機株 式会社	電解槽
45	水 浄化	銀ガラス、亜鉛と組み合わせた銀ゼオライト及び大きな比表面積を有する元素銀から、銀を膜ポリマーに分散させる。この膜は、ポリオレフィン類、ポリエステル等から選ぶ有機ポリマーから調製する。抗菌性濾過膜の調製は、銀放出粒子をこの有機ポリマーの中に沈澱法もしくは押し出し成形法によつて含ませる。飲料水及び / 又は廃水を精製及び / 又は浄化するのに有用である。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	銀ゼオライ ト、銀亜鉛ゼ オライト、銀 ガラス、銀ナ ノ粒子	飲料水		2011-500306	ポリマーズ シ ーアールシー リミテッド	抗菌性膜
46	水 浄化	銀イオン水溶液に対して、クエン酸は15～25%前後、マンガン15～25%前後、ピタミンCは15～25%前後加えた水である。	洗浄剤	殺菌・ 抗菌	イオン	-	E&S	http://ptl-japan.com/shouhin.html	2013-213016	株式会社 POWERFUL TRADE LIMITED JAPAN	静菌殺菌 消臭組成 物の製造 方法及び 静菌殺菌 消臭組成 物
47	水 浄化	逆浸透膜と銀ゼオライトを併用することにより、飲用に適した水を製造する。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	硝酸銀(銀ゼ オライト)	飲料水		2011-020072	株式会社シナネ ンゼオミック	浄水方法、 飲料水の 製造方法、 浄水装置 および飲 料水の製 造装置
48	水 浄化	合成樹脂フィルムにイオン交換可能な金属を蒸着させて蒸着被膜を成膜し、成膜した合成樹脂フィルム同士を蒸着被膜が内側になるように、サンドイッチ状構造体製造し、サンドイッチ構造体を粉砕後に粉砕又は糸状に切断して使用する。イオン交換可能な金属は、銀、銅、亜鉛等の金属のことである。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2003-155201	株式会社ミュー ファン	積層体、袋 状体及び 布地
49	水 浄化	水道蛇口に銀イオン発生装置を取り付ける。銀イオン発生装置は、銀の一對の板状電極を有する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	銀(金属)			2006-083656	株式会社三栄水 栓製作所	水道用コ ンセント

整理 No.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
50	水 浄 化	銀イオンを担持した活性炭を充填した浄水シリンドラーにおいて、水を満遍なくろ過することにより浄化能力を高める。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2006-159039	吉田 浩之	浄水シリンドラー及び浄水シリンドラーの製造方法
51	水 浄 化	全体量に対し、B ₂ O ₃ の添加量 30～60%、SiO ₂ の添加量 30～60%、Ag ₂ Oの添加量 2～5%、及びアルカリ金属酸化物の添加量 5～10%の抗菌性ガラス。ガラスの最大径は 5mm 以上とする。	食器洗 浄機、 野菜洗 浄機、 浄水装 置、加 湿装置	殺菌・ 抗菌	イオン	Ag ₂ O	「ミリ オンガ ード」 ガラス	http://www.koaglass.co.jp/	2013-155114	興亜硝子株式 会社	抗菌性ガラスおよび抗菌性ガラスの製造方法
52	水 浄 化	硝酸性窒素とともに硫酸イオン成分を含有する水で、硝酸性窒素成分を除去できる浄水器用カートリッジや浄水器及び浄水方法を提供する。この浄水器は、水が流入する第一の浄水フィルターと、浄水フィルターを通過した水が通過し流出する第二の浄水フィルターを備え、第一のフィルターと第二のフィルター間にセパレータを設ける。セパレータは、表面が銀コーティングされたものであるが、銀含有繊維からなる網状部分を有するものである。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2005-288438	前田 芳聡	浄水フィルター
53	水 浄 化	金属銀を表面に化学メッキした繊維または多孔質と水を接触させ、銀イオンを水中に溶出させてバクテリア、黴及び藻類の繁殖抑制方法である。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	銀(金属)			2001-212569	大阪電気工業株 式会社、株式会 社タケヤリ	水中のバクテリア、黴及び藻類の繁殖抑制方法
54	水 浄 化	抗菌剤を担持した吸着剤 20～35 重量%、非抗菌吸着剤 60～75 重量%、イオン交換体 2～6 重量%の浄水器。イオン交換体は、チタノケイ酸塩またはアルミノケイ酸塩を含む。抗菌吸着剤に担持させる抗菌剤は、銀単体及び/又は銀化合物である。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	銀、銀化合物			2008-155203	東レ株式会社	浄水器
55	水 浄 化	銀添着活性炭を用い、通水初期から 7500L 通水するまでの間の銀イオン溶出量を 5～100ppb に調整する。170 時間滞留した水への銀イオンの溶出量は、5～100ppb の範囲内である。賦活活性炭を塩酸で洗浄し、賦活活性炭の表面に塩化物イオンを吸着させ電気乾燥機で乾燥させ、その後、硝酸銀水溶液を接触させることで銀イオンと塩化物イオンとを結合させて塩化銀を活性表面に吸着させ、さらに電気乾燥機で乾燥させ銀添着活性炭を得た。銀の含有量は賦活活性炭に対し、0.082 重量%であった。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	硝酸銀を塩素 イオンと反応 させる			2005-279494	東レ株式会社	浄水器
56	水 浄 化	銀添着活性炭を用いて、ろ液を滅菌する。ろ液中の銀イオン濃度は、5 µg/L 以下とする(WHO のガイドライン 100 µg/L 以下)。銀イオンの溶出は、水温制御によって行う。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2008-296103	東レ株式会社	浄水器および浄水方法
57	水 浄 化	膜ろ過部と貯水部との間の管路に銀イオン発生抗菌ユニットを配置する。銀イオン発生ユニットには、銀添着活性炭を用いる。活性炭は 48～100 メッシュ(0.15～0.3mm)が良い。銀添着活性炭を通過した後の水中の銀イオン濃度は、1 µg/L 以上 100 µg/L 以下。銀の担持は、硝酸銀と硝酸マグネシウムを蒸留水に溶解し、これを活性炭に均一に散布した後、乾燥する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	硝酸銀			2007-325983	東レ株式会社	浄水器
58	水 浄 化	銀添着活性炭を用いて、ろ液を滅菌する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2009-233577	東レ株式会社	浄水器
59	水 浄 化	銀添着活性炭を用いて、ろ液を滅菌する。ろ液中の銀イオン濃度は、5 µg/L 以上とする(WHO のガイドライン 100 µg/L 以下)。銀イオンの溶出は、水温制御によって行う。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2009-233570	東レ株式会社	浄水器
60	水 浄 化	銀添着活性炭を用いて、ろ液を滅菌する。ろ液中の銀イオン濃度は、5 µg/L 以上とする(WHO のガイドライン 100 µg/L 以下)。銀イオンの溶出は、水温制御によって行う。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2009-233566	東レ株式会社	浄水器

整理 N o.	分野	特許の概要	想定応用 製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
61	水 浄 化	除塩素材と、抗菌性能を有する金属イオンを溶出する抗菌イオン溶出部材とを、浄水器用カートリッジの軸方向に、この順序で配設することにより、遊離塩素を分解する性能が高く、かつ浄水器内部に溜まつた水での細菌増殖を抑制する。銀の添着量は粒状活性炭に対して0.1～3重量%の範囲内、活性炭の粒度は、細かいほうが単位体積あたりの表面積が大きくなるが、製造コストを考慮すると20～150メッシュの範囲が望ましい。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2004-290847	東レ株式会社	浄水器用 カートリ ッジおよ び浄水器
62	水 浄 化	銀添着活性炭で水を処理する前処理カートリッジと、RO膜又はNF膜による膜ろ過カートリッジ浄水器である。銀添着活性炭を通過した後の水中の銀イオンの濃度は5～100µg/Lとすることが好ましい。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2009-233591	東レ株式会社	浄水器
63	水 浄 化	膜ろ過部と貯水部との間の管路に銀イオン発生抗菌ユニットを配置する。銀イオン発生ユニットには、銀添着活性炭を用いる。活性炭は48～100メッシュ(0.15～0.3mm)が良い。銀添着活性炭を通過した後の水中の銀イオン濃度は、1µg/L以上100µg/L以下。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2007-326065	東レ株式会社	浄水器
64	水 浄 化	浄水器所定時間毎に、抗菌性を有する金属イオンを含む水を浄水側流路に吐出する。浄水側流路に吐出する水に含まれる銀イオン濃度を0.005～0.1mg/Lに制御する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2007-054750	東レ株式会社	浄水器
65	水 浄 化	銀添着活性炭を用いて、ろ液を滅菌する。ろ液中の銀イオン濃度は、5µg/L以下とする(WHOのガイドライン100µg/L以下)。銀イオンの溶出は、水温制御によって行う。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2009-078219	東レ株式会社	浄水器用 カートリ ッジ
66	水 浄 化	膜ろ過部と貯水部との間の管路に銀イオン発生抗菌ユニットを配置する。銀イオン発生ユニットには、銀添着活性炭を用いる。銀添着活性炭(銀添着量0.1%)をポリスルホン中空糸膜モジュールを組み込み、さらに、抗菌部内に銀添着活性炭(銀添着量0.9%)を充填する。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2007-237164	東レ株式会社	浄水器用 カートリ ッジおよ び浄水器
67	水 浄 化	銀添着活性炭で水をろ過処理する活性炭処理の前処理カートリッジ、次に逆浸透膜又はナノろ過膜で膜ろ過する。電圧を印加した電極から塩素を生成し、貯水タンク内の水の塩素濃度を0.1～0.4mg/Lに制御する。銀添着活性炭を通過した後の水中の銀イオンの濃度は5～100µg/Lとすることが好ましい。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2008-246376	東レ株式会社	浄水器お よび浄水 方法
68	水 浄 化	イオン交換能を有する無機酸化物に抗菌性金属をイオン交換法により担持した後、水素存在下で加熱する抗菌性金属含有無機酸化物の製造方法。抗菌剤の徐放性に優れた、水浄化を行う。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	銀ゼオライト	飲料水		2006-273777	東レ株式会社	抗菌性金 属含有無 機酸化物 の製造方 法、抗菌剤 および水 の処理方 法
69	水 浄 化	水道水を銀添着活性炭カートリッジで処理をし、次いでRO膜カートリッジまたはNF膜カートリッジで膜ろ過処理した後に、膜ろ過処理水を貯留タンクに貯留する。貯留タンク内に浸漬設置された銀ゼオライトカートリッジから浄水に銀を徐放させる。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	硝酸銀と硝酸 マグネシウム を溶解し活性 炭に担持			2006-281023	東レ株式会社	浄水シス テムおよ び浄水方 法
70	水 浄 化	膜ろ過部と貯水部との間の管路に銀イオン発生抗菌ユニットを配置する。銀イオン発生ユニットには、銀添着活性炭を用いる。活性炭は48～100メッシュ(0.15～0.3mm)が良い。銀添着活性炭を通過した後の水中の銀イオン濃度は、1µg/L以上100µg/L以下。	水浄化	殺菌・ 抗菌	イオン	-			2007-167785	東レ株式会社	浄水器お よび浄水 方法
71	水 浄 化	銀系無機抗菌剤を1～50質量%を含む樹脂組成物からなる成形体。銀置換リン酸ジルコニウムを用いる。	飲料水 製造	殺菌・ 抗菌	イオン	硝酸銀をリン 酸ジルコニウム に加えて、 銀置換リン酸 ジルコニウム を調整			2013-056833	東亜合成株式 会社	水処理用 抗菌処理 材および 水処理方 法

整理 N o.	分野	特許の概要	想定応用製品	期待効果	銀の大きさ	銀の形態	製品例	関係 http	公開・公表番号	出願人	発明等の名称
72	水浄化	六方晶リン酸ジルコニウム塩粒子からなり、粒径が 10 μm 以上 100 μm 以下の粒子が体積基準で 90%以上を占める粒度分布を有する、銀系無機抗菌剤である。	飲料水製造	殺菌・抗菌	イオン	硝酸銀を六晶方リン酸ジルコニウムに担持			WO2010131667	東亜合成株式会社	銀系無機抗菌剤およびその製造方法
73	水浄化	水処理用吸着剤は、塩化物イオンを活性炭に対し 0.1～2 質量%吸着させた活性炭に、銀又は銀化合物を添着した活性炭と銀無添着活性炭を質量比 1：0.5～1：19 の割合で混合する。この吸着剤は、銀又は銀化合物を添着した活性炭の銀含有量が 0.1～5 質量%で、水処理用吸着剤全量に対する銀の含有量が 0.05～2 質量%とする。	水浄化	殺菌・抗菌	イオン	硝酸銀、硫酸銀、酢酸銀などの水溶性銀化合物			2007-216215	日本エンバイロケミカルズ株式会社	吸着剤
74	水浄化	高分子樹脂の質量に対して、0.1～1.0 重量%の銀ナノ粒子を混合したナノ繊維からなり、気孔率が 30～70%であり、純粋密度が 0.11～0.22g/cm ³ である平面状ナノ繊維不織布を、平面状マイクロ繊維不織布と交互に重ねて多層化した後、折り曲げて円筒状のナノ複合繊維フィルターを製造する。	水浄化	殺菌・抗菌	ナノ	ナノ銀粒子			2008-095266	李 鳳大	ナノ素材を用いた複合繊維フィルター、ナノ素材を用いた複合繊維フィルターの製造装置及びナノ素材を用いた複合繊維フィルターの製造方法
75	水浄化	水を滅菌するための抗菌性材料。抗菌性材料は顆粒材料とし、粒子の少なくとも 90%w/w は 1.0～8.0mm 粒度、8 以下の縦横比を有する。抗菌剤は元素銀ナノ粒子を含み、抗菌性材料上に 0.001～2%w/w で存在する。担体はポリアミドを含むポリマーを用いる。	飲料水製造	殺菌・抗菌	ナノ、担体を含む粒子は mm オーダー	硝酸銀(または酢酸銀、トリフルオロ酢酸銀)を熱分解し金属銀ナノ粒子を製造		http://www.ds.m.com/country/sites/japan/ja_JP/home.html	2013-501018	ディーエスエム アイビー アセツ ビー・ブイ.	水を滅菌するための抗菌性材料
76	水浄化	食器用がこは、鉄線材の表面に、無機材料が添加され調湿処理された樹脂皮膜を有する。樹脂皮膜の親水性を高めるために、水分率を上げることで樹脂皮膜の表面に水が分散され一様に濡れるが、水滴として形成されにくくなる。樹脂はナイロン 66 を使用している。このナイロンにいろいろ機能をもたせるためナノチタン、銀化合物、酸化チタン、酸化亜鉛等を単独または複合で添加している。	器具・容器	親水性	-	銀化合物			2007-006997	日立アプライアンス株式会社	食器洗浄機
77	水浄化	前処理として活性炭フィルター、逆浸透膜フィルター、後処理として銀イオンを担持したフィルターを設置する。銀イオンの放射性物質に対する化学反応によって、放射性セシウム 137 の 98%以上を除去、放射性ヨウ素 131 は完全に除去する。		放射性物質除去	イオン	-			2012-220487	川端 幸孝, 山本 幸司, 影山 和久	放射性物質除去性能を高めた浄水装置
78	容器包装、水	抗菌性を付与した熱可塑性繊維からなる帯状不織布を、有孔筒状体に綾状に巻き付けることにより、界面活性剤を使用せず、濾過性能の安定性に優れたフィルターカートリッジを製造する。抗菌性を有する金属イオンを保持させた無機微粒子を用い、抗菌性を有する金属イオンとしては、銀、銅、亜鉛等の金属イオンで、無機微粒子としてはシリカゲル等がある。	フィルター	殺菌・抗菌	イオン	銀イオンを樹脂に練り込み、フィルター作成。			2001-321619	チッソ株式会社、チッソポリプロ繊維株式会社	フィルターカートリッジ
79	容器包装/食品	コーティング剤は、セラック、ロジン、サンダラック、ゴマラカリマオ、アカロイド、カルナバロウ、ミツロウなどの天然樹脂成分と、銀、銀イオン、酸化銀、ヨウ素、ヨウ素包接デキストリン誘導体、マグネシウム、酸化マグネシウム、亜鉛、酸化亜鉛、酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化チタン系光触媒の中から選ばれる一種以上から成る添加成分とを含む。セラック 24.5 重量部と、エタノール 75 重量部と、酸化銀を含む添加剤 0.25 重量部と、カルナバ 0.25 重量部とを混合し、溶解、分散してコーティング剤を製造する。	食器や容器などのコーティング剤	殺菌・抗菌	-	樹脂に溶媒エタノールを使用し、酸化銀を混合。			2005-075912	株式会社岐阜セラック製造所	コーティング剤、建材、紙、フィルム、食品包装材、食品包装容器、及び食器

別表2 酸化チタンに関する特許一覧

整理 N.O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
1	器具・ 容器包 装	白色顔料、バインダー樹脂及び有機溶剤を含有するアルミナ蒸着フィルム用印刷インキ組成物であつて、バインダー樹脂としてポリウレタン樹脂(A)及び塩化ビニル-酢酸ビニル系共重合体樹脂(B)を、A/B=95/5~40/60(質量比)で含有する。顔料は酸化チタンを用いる。		ガスバリア	ナノ(0.5µm)	樹脂と混合	参考:Tiビュア960(デュボン)		2012-001672	サカタイムクス株式会社	アルミナ蒸着フィルム用印刷インキ組成物及びその用途
2	器具・ 容器包 装	最外層から容器内装に向かって、ポリエチレン層、紙基材層、酸化チタン(平均粒径10µm以下)を含むコート層、ポリエチレン層、バリア層、最内層であるポリエチレン層を積層する。酸化チタンを含むコート層を設け、紙基材層から発生する水分が最内層であるポリエチレン層に通過することを防止して、ピンホールの発生を防止している。	液体食 品用容 器	ガスバリア	µm	樹脂と混合			2009-220841	大日本印刷株式会社	液体用紙容器用包装材料およびその包装材料から製造される液体用紙容器
3	器具・ 容器包 装	最外層から容器内装に向かって、ポリエチレン層、紙基材層、酸化チタン(平均粒径10µm以下)を含むコート層、ポリエチレン層、バリア層、最内層であるポリエチレン層を積層する。酸化チタンを含むコート層を設け、紙基材層から発生する水分が最内層であるポリエチレン層に通過することを防止して、ピンホールの発生を防止している。	液体食 品用容 器	ガスバリア	µm	樹脂と混合			2009-220840	大日本印刷株式会社	液体用紙容器用包装材料およびその包装材料から製造される液体用紙容器
4	器具・ 容器包 装	厚紙上の第1層の被膜は、アルキド/エポキシ樹脂24~48%、酸化チタン24~48%、タルク9~22%、焼成クレー0~30%、触媒0~1%、パラライト0~5%、ニルセット117を0.1~0.2%、ハブコNZX0.05~0.1%、分散剤0~0.1%、ポリチ-コルE2を0.5~0.8%、及び適量の溶媒を含み、塗布、乾燥後の厚みは85~125µmである。第3層は、ポリエチレン又はポリプロピレンで、厚みは100~200µmである。	食用油 容器	ガスバリア	-	樹脂と混合			2007-527926	カウンスル オブサイエンティフィックアンドインダストリアルリサーチ	包装工業のための安備で、既存のものに代わる酸素バリア材料
5	器具・ 容器包 装	食品等の各種物品の包装用途として求められる白色系の内容物接触面が衛生的で、高い遮光性シート。隠蔽層と隠蔽補助層に含まれる白色顔料(酸化チタン)の総量が0.5g/m ² 以上であり、隠蔽層の白色顔料が隠蔽補助層の白色顔料より含有率が大きい。黒色顔料(カーボンブラック)は、多層シートに対して0.03~1質量%であり、遮光層の黒色顔料が隠蔽補助層の黒色顔料より含有率が大きい。	包装フ ィルム	ガスバリア	-	樹脂と混合			2005-349757	出光ユニテック株式会社	多層シート及び当該多層シートからなる包装体
6	器具・ 容器包 装	シロップ入りフルーツ製品ののためのプラスチック製の包装材であつて、変色や風味の低下が有効に防止され、長期にわたつて内容物の保存性に優れ、しかも外部から内容物を直接目視可能とする。無機蒸着二軸延伸ポリエステルフィルム、二軸延伸ナイロンフィルム、ヒートシール層から成る透明積層フィルムと、無機蒸着二軸延伸ポリエステルフィルム、二軸延伸ナイロンフィルム、二酸化チタン含有ポリオレフィンフィルム、ポリオレフィンと鉄系酸素吸収剤との組成物から成る酸素吸収層、二酸化チタン含有ヒートシール層から成る酸素吸収性積層フィルムを、ヒートシール層同士が対面するように重ね合わせて成ることが重要な特徴である。	容器包 装	ガスバリア	-	樹脂と混合			2006-335446	東洋製罐グループホールディングス株式会社	シロップ入りフルーツ製品用包装材
7	器具・ 容器包 装	電子レンジ加熱やレトルト殺菌が可能でありながら耐酸素透過性に優れ、容器内の残留酸素の捕捉も可能で、長期にわたつて内容物の保存性に顕著に優れるドライバック製品用包装材を得る。最外層から順に、無機蒸着二軸延伸ポリエステルフィルム、印刷層、二軸延伸ナイロンフィルム、二酸化チタン含有無延伸ポリオレフィンフィルム、ポリオレフィンと鉄系酸素吸収剤との組成物から成る酸素吸収層、二酸化チタン含有無延伸ポリオレフィンフィルムから成る。印刷層は二酸化チタン含有印刷インキを複数回塗布する。	容器包 装	ガスバリア	-	樹脂と混合	オキシガードパウチ	http://www.toyo-seikan.co.jp/technique/filmcup/barrier/	2006-334928	東洋製罐グループホールディングス株式会社	ドライバック製品用包装材
8	器具・ 容器包 装	ガスバリア性フィルムは、延伸ポリプロピレンなどの高分子フィルム基材の表面に酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化銅のうち何れかの金属酸化物アンカーコート層をスパッタ法などの密着力が強い成膜方法にて2nm以下形成した後、酸化アルミニウム、酸化ケイ素、その他の金属酸化物薄膜層とするガスバリア性薄膜を形成する。		ガスバリア	-	樹脂と混合			2010-000605	凸版印刷株式会社	強密着ガスバリア性フィルム

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
9	器具・ 容器包 装	冷凍保存性と電子レンジ加熱適性を兼ね備えた包装用容器。発泡層と少なくとも1層の非発泡層からなる積層シートを成形した包装用容器である。非発泡層用ポリエチレン系樹脂組成物が、非発泡層用ポリエチレン系樹脂100質量部に対して0.1~10質量部の微粒子酸化チタンを含有する。	容器包 装	気泡補助 剤	微粒子	樹脂と混合			2005-289494	株式会社エフビ コ、積水化成品 工業株式会社	発泡ポリエチ レン系樹脂包 装用容器及び その製造方法
10	器具・ 容器包 装	内部に水を入れることのできる透光性の容器で、この容器の内壁面に、酸化チタンを含む光触媒をコーティングすることにより、抗菌、消臭、防汚機能のある水を生成できるようにする。容器の内壁面には、1/1000mm程度の厚みのコーティング膜が形成されており、このコーティング膜は粒径50nm以下の微細なアナターゼ酸化チタンを含んでいる。コーティング膜に塗布するアナターゼ分散液は、チタン含有液体から沈殿形成によって形成した水酸化チタン、若しくはチタン酸化物を水中に分散した液に、過酸化物を添加してペルオキシチタン溶液とした後に、ペルオキシチタン溶液を加熱処理して得られたものである。	液体用 容器	抗菌	ナノ	酸化チタン溶 液を塗布			2004-306991	株式会社創侯	容器
11	器具・ 容器包 装	酸化チタン(アナターゼ)からなる表面を持つ基材の表面に、無機ケイ酸塩がコーティングされた無機ケイ酸塩-酸化チタン複合体。		抗菌	ナノ				2010-058994	独立行政法人産 業技術総合研 究所、藤倉化成 株式会社	ケイ酸塩でコー ティングされ た酸化チタン 揮発性有機 化合物分解材 料
12	器具・ 容器包 装	炭化珪素、又は酸化珪素50~70%重量、酸化アルミニウム15~25%重量、酸化チタン5~10%重量の割合で焼成されてなる微粒状抗菌セラミックス粉末を練り込んだポリオレフィン系樹脂シートから食品トレーを形成する。	食品用 トレー	抗菌	-	セラミックス 焼成			2013-123435	神原 幹夫	抗菌食品トレ ー
13	器具・ 容器包 装	容器内部に残存する酸素の吸収機能と容器外部から侵入する酸素に対するバリア機能とに優れ、電子レンジによる加熱や金属探知器による検査の影響も受けないようにする。熱可塑性樹脂に低次酸化チタンを混合分散した酸素吸収層と、両面に接着層を配した酸素バリア層と、この酸素バリア層側に設けた熱可塑性樹脂からなる外側表層とを含むシート材を、熱成型によって酸素吸収性容器に成型する。	容器包 装	酸素吸 収・酸素遮 蔽	μm	樹脂と混合			2006-240704	中央化学株式会 社、丸勝産業株 式会社	酸素吸収性容 器
14	器具・ 容器包 装	UV吸収性ポリマー組成物、および特に、有機樹脂と、有機分散媒質と、二酸化チタン粒子とを含むマスターバッチ組成物を用いて作製可能にする。一次二酸化チタン粒子の数平均長さは、好適には60~65nmである。平均幅は、好適には14~16nmである。	液体食 品用容 器	紫外線吸 収	ナノ	樹脂と混合			2009-540092	クローダ イン ターナショナル パブリック リ ミティド カン パニー	UV吸収性組 成物
15	器具・ 容器包 装	熱可塑性樹脂に無機微粒子を均一に分散し、樹脂自体の透明性を損なうことなく紫外線遮断能、赤外線遮断能を付与した熱可塑性樹脂組成物を提供する。熱可塑性樹脂100重量部に対して、一次粒子系が0.1μmである無機微粒子0.1~30重量部、分散剤としてイミダゾリウム系、ピリジニウム系、アンモニウム系、ホスホニウム系、スルホニウム系から選ばれる1種又は2種以上である常温溶融塩で構成される。	容器包 装	紫外線遮 断、透明性	ナノ	樹脂と混合			2009-096957	東洋インキS C ホールディング ス株式会社	熱可塑性樹脂 組成物及びそ の成形品
16	器具・ 容器包 装	酸化チタンが5~40質量%、ヒンダードアミン系光安定剤が0.01~2質量%含有されている白色ポリアミド単層フィルムあるいは、酸化チタンを含有するポリアミド樹脂層と酸化チタンを含有しないポリアミド樹脂層の複層構造を有する白色ポリアミドフィルムである。白色ポリアミドフィルム全体に含有される酸化チタンが5~40質量%、酸化チタンを含有するポリアミド樹脂層に含有されるヒンダードアミン系光安定剤が0.01~2質量%である。ナイロン6樹脂40質量部に、酸化チタン(ルチル型、平均粒径0.4μm)を60質量部ドライブレンドした後、これをシリンドラ温度設定250の30mm径2軸押出機で溶融混練し、ストランド状に押し出し、冷却、固化後、切断して、ベレット形状のチタンマスターバッチを得た。	容器包 装	遮光性	ナノ	樹脂と混合			2013-043975	ユニチカ株式会 社	耐候性に優れた 白色ポリア ミドフィルム

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
17	器具・ 容器包 装	各種食品包装材料などに必要な耐衝撃性、耐屈曲疲労性を有することができ、突き刺し強力・隠蔽性・遮光性に優れ、かつアルミニウムレスであることにより、電子レンジでの加熱可能な隠蔽性フィルム。酸化チタンを5~40質量%含むとともに、ポリアミド樹脂を60~95質量%含むフィルム。酸化チタンは0.2~0.5μmが望ましく、0.1μmでは、樹脂の中での分散性が悪い。	容器包 装	遮光性	ナノ(0.2~ 0.4μm)	樹脂と混合			WO2010084 846	ユニチカ株式会 社	隠蔽性フィル ムおよび同フ ィルムを用い た隠蔽性積層 体
18	器具・ 容器包 装	牛乳、ジュースやコーヒー飲料、酒類等の紙容器の包装材料に、光遮断性並びに耐熱性を付与することにより、内容物の変質等を防止するとともに、光遮断性を損なうことなく包装材料の積層構造を簡単にし、耐熱性、保存性、外観意匠性にも優れた紙容器を提供する。紙容器は、紙基材層の内面に、光隠蔽樹脂層、接着性樹脂層、熱可塑性樹脂層を順に積層し、紙基材層の外面に熱可塑性樹脂層を積層構成した積層材を用いて製造する。光隠蔽樹脂層に粒子径0.1μm以上の二酸化チタンと0.1μm以下の二酸化チタンとを共に含有する。	液体食 品用容 器	遮光性	ナノ	樹脂と混合			2007-245492	大日本印刷株式 会社	光遮断性を有 する耐熱紙容 器
19	器具・ 容器包 装	腰が強く、耐ブロッキング性に優れ、カールが小さく、低粉性、耐候性を併せ持つポリオレフィン系樹脂多層フィルムである。A層/B層/C層の3層構成からなるフィルムであって、C層の樹脂成分として、平均粒子径1~5μmの粒子を0.1~5重量%含有、B層の樹脂成分として、平均粒子径150~500nmのルチル型の酸化チタン粒子を5~30wt%含有するポリオレフィン系樹脂多層フィルム。	容器包 装	遮光性	ナノ	樹脂と混合			2012-171310	東レフィルム加 工株式会社	ポリオレフィ ン系樹脂多層 フィルム
20	器具・ 容器包 装	低酸性の液体栄養製品用のプラスチック容器。内側層と外側層との間に配置するリグラインド層とを備える。少なくとも一つの層に二酸化チタン及び酸化鉄を含む。	容器包 装	遮光性	-	樹脂と混合			2006-523155	アボット・ラボ ラトリーズ	レトルト遮光 容器およびそ の使用方法
21	器具・ 容器包 装	赤外線遮断性能と表面強度に優れたポリオレフィン系発泡フィルムを提供する。ポリオレフィン系発泡フィルムの発泡層に使用される発泡剤としては、炭酸カルシウムなど無機系フィラーがよい。発泡剤の配合量としては10重量%~15重量%であることが好ましい。発泡剤が8重量%未満では良好な発泡が得られず、低比重化、隠蔽化が困難となり、18重量%より多いとポイド率が高すぎ、層間強度が悪化する。粒径としては1.5μm~5μmが好ましい。1μm以下ではポイドが発生しにくく、10μm以上では凝集物による外観不良が発生する。発泡層)には赤外線遮断効果を有する無機微細粒子を配合することが必須である。無機微細粒子としては、二酸化チタンが特に好ましい。添加量は15wt%~20wt%である。12wt%よりも少ないと赤外線遮断効果が発揮されず、24wt%以上では製膜性が悪化する。また粒径としては500nm~1000nm好ましい。400nm以下では赤外線遮断効果を発揮しにくく、1500nm以上では凝集物によるブツ発生などの悪さがある。	包装フ ィルム	赤外線遮 断	ナノ	樹脂と混合			2008-114516	東洋紡績株式会 社	ポリオレフィ ン系発泡フィ ルム
22	器具・ 容器包 装	赤外線遮断性能と表面強度に優れたポリオレフィン系発泡フィルムを提供する。ポリオレフィン系発泡フィルムの発泡層に使用される発泡剤としては、炭酸カルシウムなど無機系フィラーがよい。発泡剤の配合量としては10重量%~15重量%であることが好ましい。発泡剤が8重量%未満では良好な発泡が得られず、低比重化、隠蔽化が困難となり、18重量%より多いとポイド率が高すぎ、層間強度が悪化する。粒径としては1.5μm~5μmが好ましい。1μm以下ではポイドが発生しにくく、10μm以上では凝集物による外観不良が発生する。発泡層)には赤外線遮断効果を有する無機微細粒子を配合することが必須である。無機微細粒子としては、二酸化チタンが特に好ましい。添加量は15wt%~20wt%である。12wt%よりも少ないと赤外線遮断効果が発揮されず、24wt%以上では製膜性が悪化する。また粒径としては500nm~1000nm好ましい。400nm以下では赤外線遮断効果を発揮しにくく、1500nm以上では凝集物によるブツ発生などの悪さがある。	包装フ ィルム	赤外線遮 断	ナノ	樹脂と混合			2008-114515	東洋紡績株式会 社	ポリオレフィ ン系発泡フィ ルム

整理 N.O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
23	器具・ 容器包 装	食品が接する樹脂部品を脱臭加工することにより、必要最低限の冷気循環量で食品の乾燥を抑制し、冷蔵庫内の悪臭を防止する。食品が接する樹脂部品に脱臭加工する。脱臭剤は少なくとも亜鉛、銀、シリカを含有する。樹脂部品のうち、外して洗える部品には酸化亜鉛イオンとシラノールイオンを生成する成分を練りこむ。透明樹脂部品には平均粒径が1~100nmの酸化チタン粒子を被覆したことを特徴とする冷凍冷蔵庫。	冷蔵庫 の脱臭	脱臭	ナノ	樹脂と混合			2007-333261	日立アプライア ンス株式会社	冷蔵庫
24	器具・ 容器包 装	臭気が少なく、滑り性が良好な着色樹脂組成物及び臭気が少なく、滑り性に優れた、着色樹脂組成物を用いた着色樹脂成形品を提供する。酸化物の被覆層を有する二酸化チタン、ポリオレフィン樹脂と純度90%以上のエルカ酸アミドとからなる食品容器用着色樹脂組成物である。二酸化チタンの平均粒径は0.2~0.3µmが適している。	容器包 装	着色	ナノ	樹脂と混合			2008-094998	東洋インキS C ホールディング ス株式会社	着色樹脂組成 物
25	器具・ 容器包 装	食品用缶詰の樹脂被覆金属板である。内面となる側に形成されたポリエステル樹脂層とを有する容器用樹脂被覆金属板である。内容物と接する上層のポリエステル樹脂層は、オレフィン系ワックスを0.1~5質量%含有し、下層のポリエステル樹脂層は、二酸化チタンの粒子を含有する。二酸化チタンの量は、樹脂層に対して、質量比で、30%未満とする。	食品用 缶	着色	-	樹脂と混合			2005-342912	J F E スチール 株式会社	容器用樹脂被 覆金属板
26	器具・ 容器包 装	複層白色ポリアミドフィルムは、酸化チタンおよび/または硫酸バリウムの白色顔料を20~60質量%含有するポリアミド樹脂層と、芳香族ポリアミド樹脂を5~30質量%含有するポリアミド樹脂層とを少なくとも1層ずつ有し、かつ、単層のポリアミド樹脂層の厚みが、複層白色ポリアミドフィルム全体の厚みに対して10~50%する。	フィル ム	着色	-	樹脂と混合			2011-224912	ユニチカ株式会 社	複層白色ポリ アミドフィル ム
27	器具・ 容器包 装	白色樹脂層におけるブツの発生を抑制して優れた外観性状を得ると共に、リサイクル樹脂層上に白色樹脂層を積層する状態において優れた明度と白色度を示す。中心層のリサイクル樹脂層で、少なくとも一方の面に、酸化チタンを含有するポリプロピレン系樹脂からなる白色樹脂層を積層する。白色樹脂層は、酸化チタンを1~15wt%含有する第1白色樹脂層と、酸化チタンを5~15wt%含有する第2白色樹脂層を備えている。	容器包 装	着色	-	樹脂と混合	参考： DIC マ スター バッチ	http://www.dic-global.com/jp/ja/products/function_master/titanium.html	2010-221665	株式会社エフビ コ	積層樹脂シー ト及び包装用 容器
28	器具・ 容器包 装	断熱性、耐熱性、耐油性、電子レンジ加熱可能な耐熱性を有し、剛性および表面の平滑性を向上する熱成形用積層シート及びシートを用いる包装容器を提供する。容器内側はバックプリントした樹脂に、白色顔料として酸化チタンを含有させる。		着色	-	樹脂と混合			2008-207471	株式会社エフビ コ	熱成形用積層 シート及び包 装用容器
29	器具・ 容器包 装	熱可塑性ポリマーと、そのポリマー中に分散された純度99%以上の食品添加物用の高純度酸化チタンとからのみなり、その高純度酸化チタンを多量に含有するマスターバッチを用いて製造される。	液体食 品用容 器	着色	-	樹脂と混合			2012-116867	日本テトラパッ ク株式会社	包装材料用組 成物
30	器具・ 容器包 装	遮光性に優れ、内容物保護性を有し、食品を充填包装するに有用な多層積層フィルムを提供する。この多層積層フィルムは、少なくとも一層が、ポリプロピレン系樹脂を主成分として含み、更に、黒色顔料と白色顔料とを含み、かつ、黒色顔料の含有量が、ポリプロピレン系樹脂に対し、1.0重量%~5.0重量%からなり、また、白色顔料の含有量が、黒色顔料の含有量に対し、1倍~30倍からなる樹脂組成物による遮光性ポリプロピレン系樹脂層からなる。黒色顔料は鉄黒、黒鉛、または、カーボンブラック、白色顔料が、塩基性炭酸鉛、塩基性硫酸鉛、塩基性けい酸鉛、亜鉛華、硫化亜鉛、リトボン、三酸化アンチモン、アノキス形酸化チタン、または、ルチル形酸化チタンからなる白色系顔料の1種ないし2種以上からなる。	容器包 装	着色・遮光 性	-	樹脂と混合			2005-225210	大日本印刷株式 会社	多層積層フィル ム

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
31	器具・ 容器包 装	塩化ビニル単量体または塩化ビニル単量体およびこれと共重合可能な単量体の混合物を水性媒体中で懸濁重合する。更に、平均粒子径 5 ~ 50nm の二酸化チタンを重合開始前の原料、重合中の反応混合物もしくは重合終了後の反応生成物またはこれらの 2 種以上の混合物に添加する。	容器包 装	熱安定性	ナノ	樹脂と混合			2011-246579	信越化学工業株式会社	塩化ビニル系重合体組成物の製造方法及びその製造方法により得られる塩化ビニル系重合体組成物
32	器具・ 容器包 装	ガスバリアー性の向上、包装物の含有水分蒸散の抑制、包装物の光曝露による品質変質の抑制、物流工程における包装袋内の生菌雑菌類繁殖の抑制、異臭発生の抑制を可能にした包装材料および包装袋を提供する。透明性を有する合成樹脂製の包装用フィルム上に、炭素系の半導体材料を用いて電気導電性をもたせた薄膜コーティング部と、薄膜コーティング部上の二酸化チタンによる光触媒性薄膜形成部分とを有する。コーティング部の厚さ 300nm 程度とする。	容器包 装	光触媒	ナノ	樹脂と混合			2007-331765	マルトモ株式会社、青柳 信夫	包装材料および包装袋
33	器具・ 容器包 装	セルロース系繊維に炭素改質二酸化チタンを含有する。尚、セルロース系繊維の由来が、木材もしくは他のリグノセルロース、碎木パルプ、故紙、繊維作物またはそれらのうちの 2 種以上のものの混合物である。また、炭素改質二酸化チタンが、表面で炭素改質されており、また、炭素改質二酸化チタンが、特に 7 ~ 25nm の微結晶サイズを有する。	紙たば この巻 紙	光触媒	ナノ	二酸化チタ ンのスラ リーを パルプに 混合			2013-519800	ローディア アセトウ ゲーエムペーパー	光分解性紙およびその使用
34	器具・ 容器包 装	数日から一ヶ月の短期間の鮮度保持に使用する多層フィルムを提供する。鮮度保持フィルムは、光触媒を添加したマスターバッチを用い、表面層に光触媒を含有する層となるようにした多層構造のポリオレフィンのフィルムからなる。未延伸フィルムを延伸して光触媒含有層を薄膜化し、光触媒を覆っているポリマー層を傷つけ、光触媒を露出させた態様を包含する。高温溶融したプラスチック中に光触媒を添加混練して調製したマスターバッチを表面層になるように配置して製造する。	容器包 装	光触媒	ナノ	樹脂と混合			2007-307884	公益財団法人かがわ産業支援財団、吉田樹脂化学株式会社	鮮度保持フィルム、その製造方法および使用方法
35	器具・ 容器包 装	DLC (ダイヤモンドライクカーボン) 膜の表面にコーティングし成膜した光触媒膜を備えることにより、効率的な酸化防止効果、消臭効果、防臭効果、及び耐摩耗性を有するようになる。容器の表面にプラズマ CVD 法によってコーティングし成膜した DLC 膜を形成し、この DLC 膜の表面にスパッタリング法によってコーティングし成膜した酸化チタンで構成する。DLC 膜の厚さは約 10 ~ 100nm、酸化チタン膜の厚さは約 50 ~ 1000nm である。	容器包 装	光触媒	ナノ	スパッタリ ング成膜			2010-260551	国立大学法人茨城大学	DLC 膜及び光触媒膜からなる複合薄膜を有するプラスチック容器
36	器具・ 容器包 装	5 ~ 30nm の二酸化チタン材料を有すると共に、金属粒がドーピングされた光触媒保護層と、光触媒保護層の塗布溶剤に添加されるアルコール類基礎の化合物とを備え、光触媒保護層を瓶状容器の外層表面に分布させる。	容器包 装	光触媒	ナノ				2005-206229	鄭 孟松、玄金 科技股 ぶん 有限公司	保護膜付き瓶状容器
37	器具・ 容器包 装	吸水性及び吸油性 (吸液性) に優れ、さらに抗菌性を示す衛生薄葉用紙を提供する。吸液性のパルプ繊維基材層と、光触媒及び接触阻止部材を含有するパルプ繊維中間層と、親水性金属酸化物及びバインダーを有する吸液性のパルプ繊維表面層が積層されており、どちら側が食品と接しても良い。光触媒は、酸化チタン、酸化亜鉛及び酸化スズの群から選ばれた一種又は複数種の混合物である。また、親水性金属酸化物は、酸化ゲイ素、酸化アルミニウム及び酸化ジルコニウムの群から選ばれた一種又は複数種の混合物である。	クッキ ングペ ーパー	光触媒	-	パルプと混合			2008-080029	大王製紙株式会社	衛生薄葉用紙
38	器具・ 容器包 装	透明材とおむすびとの間に酸化チタンを付着した光触媒シートを介在させる。	おにぎ りの包 装	光触媒(殺 菌)、耐久 性	-				2005-280787	株式会社オー・ティー・エー	防汚性おむすび包装体

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
39	器具・ 容器包 装	臭気の発生を極力抑えられる、二酸化チタンを配合したマスターバッチを提供する。二酸化チタンに対して0.1~5.0重量%の酸化アルミニウム、及び0.3~2.5重量%のシリコン系又はポリオール系有機処理剤で二酸化チタンを被覆する。表面処理した二酸化チタン100重量部に、金属石鹸0.1~5.0重量部、酸化防止剤0.01~2.5重量部、並びにキヤリア樹脂としてポリオレフィン25~300重量部を配合して、着色用マスターバッチを得る。二酸化チタンは、粒径0.01~0.1μmを用いる。マスターバッチをポリオレフィンに配合した組成物は、高温で製膜やラミネート等を行っても臭気の発生が抑えられ、例えば、紙基材に押出ラミネートして液体用紙容器用の積層材料を製造できる。印刷特性に優れ、且つ充填物に臭気や味覚の変化の発生を防止できる液体用紙容器を得る。熱可塑性樹脂を食品側にし、板紙をはさみ、マスターバッチを外側に積層する。	液体食 品用容 器	防臭	ナノ	樹脂と混合			WO2007052 851	日本製紙株式会 社、東京インキ 株式会社	無臭性紙製液 体容器用マス ターバッチ、 該無臭性紙製 液体容器用マ スターバッチ を用いて形成 されたポリオ レフィン層を 有する無臭性 紙製液体容器 用積層材料及 び該積層材料 を用いて成形 された無臭性 紙製液体用容 器
40	器具・ 容器包 装	二酸化チタンに白金を混合した触媒体を食用油に浸すことにより、食用油の酸化を抑制する。触媒体は、アルミナを母体とする担体としてのセラミック球体を備え、球体の表面に、触媒としての白金が混ざられた二酸化チタンが皮膜を形成するように焼成された球状体が好適である。この球状体の径は15mm、そのコーティング被膜の厚さは0.5μm、焼成温度は1430である。	食用油 処理	油脂酸化 防止	ナノ	セラミックの 被覆材			2011-041528	滝沢 真二、土 屋 眞志	食用油の酸化 抑制方法とそ の装置
41	器具・ 容器包 装	食用油が内部に向けて流通可能な保護部内に、チタン鋼材を陽極酸化することにより得られる酸化チタン皮膜を有するチタン板の表裏面の大半が、調理中の調理油が接触可能になるように保護部材の内面とは離間されて配設されている。チタン鋼材を陽極酸化することにより得られる酸化チタン皮膜を有するチタン板を食用油と接触させつつ高温で調理されることにより、調理油の寿命が増大され、また、調理品の食感が改善される。		油脂酸化 防止	板	酸化チタン膜	からっ と元気	http://www.ecosmile.asia/	2011-200406	鹿野 秀順、有 限会社アルセ・ エコ開発	調理油劣化防 止具および調 理方法
42	器具・ 容器包 装	ディーブライヤーを用いて揚げものをしてい るときのフライヤー中の食用油を濾過し保 存するための方法である。適切な濾過処理材 料とは、白色の普通ポルトランドセメント(白 セメント; white ordinary Portland cement; white OPC)、白セメントクリンカーを 50wt%、更にシリカ1~2wt%、チタニア1~ 2wt%、珪酸カルシウム等から選択される成分 とから成る。白さと強度を高められるチタニア(TiO ₂)、強度を高められるシリカ(SiO ₂) が含まれる。	フライ ヤー	油脂酸化 防止	-	白セメントと 混合			2013-063067	ビービーエム テクノロジー リミテッド	有機液体の保 存法
43	器具・ 容器包 装	ALD(原子層成膜)により特定温度未満の温 度で成膜することにより、優れたバリア層特 性を有するチタン酸化物バリアを得る。基板 上に成膜した蒸気バリアであつて、150 未満 の厚さで、0.5g/m ² /日未満の水蒸気透過速度を 有する金属酸化物の薄膜を備える蒸気バリア である。二酸化チタンのバリア層を基板上に 形成する。	ガスバ リア		ナノ	酸化チタン膜			2012-511106	ロータス アプ ライド テクノ ロジー エルエ ルシー	改善されたバ リア層の性質 を有する薄膜 の高速成膜
44	器具・ 容器包 装	ポリプロピレン系重合体50~88重量%、乳酸 10~50重量%、酸化チタンを除く微粒子1~ 20重量%、平均粒径が0.05~3μmである酸 化チタン微粒子1~20重量%、相溶化剤0~ 10重量%の延伸フィルム			ナノ	樹脂と混合			2011-116929	三井化学東セロ 株式会社	延伸フィルム 及びその用途
45	器具・ 容器包 装	膜が強く、耐ブロッキング性に優れ、カール が小さく、低粉性、耐紫外線性を併せ持つ、 食品、医療品、光学フィルム、電子・電気部 品、精密部品等の包装材料、及び太陽電池用 材料に適するポリオレフィン系樹脂多層フィ ルムを提供する。ポリオレフィン系樹脂多層 フィルムは、A層/B層/C層の3層構成か らなる。B層の樹脂成分100重量部に、平均 粒径0.2~0.5μmの無機酸化物で被覆され たルチル型の酸化チタン粒子を5~30重量部 含有したポリオレフィン系樹脂多層フィルム を用いる。			ナノ	樹脂と混合			2011-051124	東レフィルム加 工株式会社	ポリオレフィン 系樹脂多層 フィルム

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
46	器具・ 容器包 装	油性食品と接触した場合に油が漏れ出さず、油が耐油紙の表面に広がらず、油しみが目立たない耐油性を有し、水蒸気透過性、不透明性、安全性、資源の再利用可能な難溶性（リサイクル性）を兼ね備える耐油紙を提供する。水溶性高分子物質が酸化デンプン、リン酸エステル化デンプン、アセチル化デンプン、未変性デンプン、カルボキシメチルセルロース塩から選ばれた1種類以上を用い、填料が2~10質量%の二酸化チタンであることを特徴とする。	食品用 油取り 紙		-		耐油紙	http://www.papylia.com/products/kinouhin/taiyu/index.php	2005-171390	日本製紙パピリア株式会社	耐油紙
47	食品添 加物	長期安定な中性電解水の製造方法を提供する。NaCl、KCl及び/又はCaCl ₂ の塩と水とを有する被処理水を、流動するように、10~200Hzの周期と0.01~15mmの振幅振動とで振動させながら、直流又はパルス電流により、1~30Vの電圧と、5~300A/dm ² 以下の電流密度とで電気分解を行う。攪拌羽をアナターゼ型酸化チタン処理をする。	飲料 水・機能 水	抗菌	金属	アナターゼ型酸化チタンを攪拌羽に付与	トリノ水(非飲料用)、トリノひかりの水(飲料用)	http://www.jptechno.co.jp	WO2006041001	日本テクノ株式会社	中性電解水、中性電解水の製造方法及び中性電解水の製造装置
48	食品添 加物	水性食用色素インクを用いて画像をインクジェットした油性基層の表面に、保護用の油性のオーバーコートをし冷却硬化させるように処理し、食品に印刷する。水性食用インクは、二酸化チタン、分散剤、アルコール、水で構成している。	食品添 加物	着色	-		水性食用合成色素インク「JOY-S」(商標、サンリュウ社製)	http://www.sanryu.com/print/flatbed02.htm	2009-000095	株式会社サンリュウ、谷沢薬機工業株式会社	インクジェット印刷画像を形成した油性菓子とその画像形成方法
49	食品添 加物	酸化チタンの表面に無機成分、セルロース、及びセルロース誘導体1種以上の被覆成分と、被覆成分に担持される、アスコルビン酸、アスコルビン酸誘導体及びカタキニン類1種以上の機能性成分を有する。	食品添 加物、化 粧品原 料	光触媒・抗 酸化	-				2006-081971	株式会社エルブ	機能性材料、フィルタ、化粧品原材料用組成物及び食品添加物並びにその機能性材料の製造方法
50	食品添 加物	長時間において水分分散安定性が良好で、その分散液から乾燥しても凝集、溶着を起こさず、しかも、水に再分散を可能にする。微粒子の水分散コーティング剤に用いる結晶性両親媒性物質としてN-グリコシド型糖脂質、及びベプチド脂質を用いる。コアに酸化チタン(一次粒径約20nm)や酸化亜鉛(一次粒径約50nm)などを用いる。	機能性 食品、化 粧品、医 薬品	分散性	ナノ	微粒子			2011-240215	独立行政法人産業技術総合研究所	水分散性を持つ脂質コーティング微粒子及び該微粒子の水分散液、並びに該分散液の製造方法
51	食品添 加物	結晶性両親媒性物質により被覆された優れた水分散性を持つ微粒子である。コアに酸化チタン(一次粒径約20nm)や酸化亜鉛(一次粒径約50nm)などを用いる。	機能性 食品、化 粧品、医 薬品	分散性	ナノ	微粒子			2011-240214	独立行政法人産業技術総合研究所	水分散性微粒子、該微粒子の水分散液、及び該微粒子を含有する水分散ゲル、並びにそれらの製造方法
52	食品添 加物	二酸化チタンの沈殿が生じない安定な可食性コーティング液、及び高い皮膜強度と均一な着色のコーティング物。還元バラチノースを個体粒子として分散させてコーティング液を製造する。コーティング液は二酸化チタンの沈殿が生じず、高い皮膜強度と均一な着色のコーティング物を製造することができる。医薬品や食品等に用いる。ヒドロキシプロピルセルロース4重量%、二酸化チタン1重量%、還元バラチノース3~25重量%、含水量が15重量%の含水エタノール70~92重量%、二酸化チタンの隠蔽力を考慮すると粒径は0.2~0.4µm程度とする。	食品添 加物	分散性	ナノ				2011-190417	日本メナード化粧品株式会社	コーティング液
53	食品添 加物	食用油の劣化を防止し、食用油の寿命を大幅に延ばすことのできるコーティング剤およびそれを使用した触媒機能付省エネルギー型フライヤーを提供する。(a)銀を担持するゼオライト、(b)酸化コバルト、酸化スズ、酸化鉄、二酸化マンガン、酸化チタン黒、炭化ケイ素および活性炭から選ばれた少なくとも1種の充填材、(c)金属アルコキシドおよび/または金属ヒドロキシド、(d)コロイド状白金および/またはパラジウム、ならびに(e)水および/または親水性有機溶剤を主成分とするコーティング剤と、金属の基材の表面にコーティング剤を塗布して加熱・硬化させた触媒機能付省エネルギー型フライヤーである。		油脂酸化 防止	平均粒径 が0.1~5 µm		DENBA フライ ヤー	http://www.aguaclean.co.jp/denba/product02.html	2009-001600	市川 好男, 株式会社 AGUA JAPAN	コーティング剤、およびそれを使用した触媒機能付省エネルギー型フライヤーとその製造方法、および触媒機能付省エネルギー型フライヤーを使用した食品の調理方法

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
54	食品添加物	水溶性ポリマー粒子が炭酸カルシウムまたは二酸化チタンで被覆されていることを特徴とするポリマー組成物。二酸化チタンは平均粒径 0.44 ~ 0.55 μm。水溶性ポリマー粒子を含む水分散性ポリマー組成物は、最終用途に依存して、ラクトース、リン酸二カルシウム、砂糖、人工甘味料、ミネラル、崩壊剤、結合剤、潤滑剤、着色剤、調味料、医薬品またはその組み合わせのような医薬品添加剤または医薬品を含むことができる。			ナノ				2010-530440	ダウ グローバル テクノロジーズ エルエルシー	水分散性ポリマー組成物
55	食品添加物	貴金属ナノ粒子が、好ましくは白金で、担体がシリカ、アルミナ、ジルコニア、酸化チタンおよび酸化亜鉛、から選択され、ポリマーがポリビニルピロリドンからなるポリマー物質の群から選択される。貴金属の量が触媒に対して 0.01 ~ 10 重量%である。油脂に水添する。	食品添加物		ナノ				2008-543740	ビーエーエスエフ コーポレーション	不飽和トリグリセリドの水素化方法
56	食品添加物	低屈折率の透明なフレック状基体をベースとすることにより、特に高透明性に純粋な白色のマストーン、及び特有な緑色効果、青色効果等に優れた強いカラーフロップを有する顔料。TiO ₂ は、20 ~ 200nmの層厚を有する。基体フレックの厚さの標準偏差は、平均厚さに対して 15%である。透明なフレックは、SiO ₂ フレック、Al ₂ O ₃ フレック、天然もしくは雲母フレック又はガラスフレックである。	着色料		ナノ(TiO ₂ は、20 ~ 200nmの層厚)		Candurin®	http://www.merck-performance-materials.com/merck-ppf/detailRequest?source=PRONET&docId=200809.180	2005-314649	メルク パテント ゲゼルシャフト ミット ベシュレンクテル ハフツング	干渉顔料
57	生活用品	食品容器として、食品の長期保存用容器であり、食品を入れたまま電子レンジで加熱することができる容器を、二次成形によって容易に作ることができるような食品容器製造用シートを提供する。主体フィルムの表面には低臭気グレードのポリプロピレンフィルムを貼り合わせ、他方の主体フィルムの表面には酸化チタン含有フィルムを貼り合わせて積層シートとする。酸素バリア性フィルム又は接着フィルムにカーボンブラック 5 ~ 40 重量部と酸化チタン 95 ~ 60 重量部の混合物からなる遮光剤を 1 ~ 20 重量%の割合で含ませる。	食器	ガスバリア	-	樹脂と混合			2006-117282	ヤマトエスロン株式会社	食品貯蔵容器構成用シート
58	生活用品	容器本体の口部に酸素吸収キャップを付ける。このキャップは樹脂 90 ~ 99 重量%、酸素欠損を有する酸化チタンを 1 ~ 10 重量%含む。	食器・容器	酸素吸収	-	樹脂と混合			2013-086856	キョーラク株式会社	酸素吸収キャップ
59	生活用品	ジャー炊飯器は、水分を保持する連続気孔を備えた多孔質カーボンから成り、重量が変化した可能な内蓋とを備える。酸化チタンあるいは酸化ケイ素による表面処理によって内蓋の蒸気と接する面が親水性になることで、蒸気の吸着を助長すると共に、水滴状になるのを防ぐため、米飯への落下を防止できる。さらに酸化チタンは、エチレンガスを吸収・分解するため、長時間の保存においても米飯の劣化を抑制することができる。	電気炊飯器	親水性	-	酸化チタン膜			2011-125457	三菱電機株式会社	ジャー炊飯器
60	生活用品	注口の開口端部の内底面に酸化チタン溶液を塗布して焼成することにより、注出後の液だれを防止する。	食器	ぬれ性	-	チタンイソポロポキシアセチルアセトナート (マツモト交商 TC-100・商品名: オルガチックス) ((C ₃ H ₇ O) ₂ Ti(C ₅ H ₇ O ₂) ₂) をエタノール水で調整。			2013-006604	有限会社 K 2 R	容器注口構造
61	生活用品	Na-Ca ガラス表面に直接緻密で均質な結晶性チタニア薄膜を付与することにより、汚れ負荷量の大きく、絶えず多量な水蒸気や水のかかる、例えば、キッチン・洗い場等の環境下において好適に使用される調理皿を製造可能とする。チタニアの膜厚が 130nm 以内とする。	調理器具	保護膜	膜厚ナノオーダー	被膜			2006-346171	TOTO株式会社	調理皿、及びその製造方法
62	生活用品	粒径の大きな導電性セラミックス、及び/又は表面をセラミックス化した金属とからなる泥の小さなシリカ・アルミナ系原料とからなる泥しようを、泥しよう鑄込み法によって成形した後、加熱焼成し土鍋を製造する。IH 調理器でも使用可能な土鍋である。	調理器具(鍋)		μm	0.1 ~ 0.5mm の酸化チタンをセラミック原料と合わせて焼結する			2012-205868	ティーエムシー株式会社	土鍋状容器及びその製造方法。

整理 N O.	分野	特許概要	想定応 用製品	期待 効果	酸化チタ ンの大き さ	酸化チタ ンの用 法	製品例	関係 http	公開・公表番 号	出願人	発明等の名称
63	洗 浄 剤	紫外光の乏しい屋内において、通常照明用に用いられる昼白色蛍光灯の光で高い抗菌活性を示す抗菌性付与剤である。二酸化チタンと酸性物質および/またはその塩から生成する二酸化チタン複合体を含有する抗菌性付与剤とする。二酸化チタン複合体は、二酸化チタンに酸性物質および/またはその塩を含ま、吸着もしくは混合させるか、あるいはチタン化合物の水溶液と酸性物質および/またはその塩の水溶液を共沈殿させることにより得られる。酸性物質および/またはその塩は、硫酸、タングステン酸、硫酸アンモニウム、硫酸チタン、タングステン酸アンモニウムまたはタングステン酸チタンから選ばれる。	食器な どの除 菌	抗菌	-				2006-131583	丸勝産業株式会 社	抗菌性付与剤
64	水 浄 化	水浄化装置は、処理水を通過させる反応容器と、反応容器内に配置された光触媒機能を有する繊維の不織布からなる成形物と、成型物に紫外線を照射するように反応容器に配置された紫外線 LED ユニットとからなる水浄化装置である。光触媒機能を有する繊維は、シリカ成分を主体とする酸化物相（第1相）とチタンを含む金属酸化物相（第2相）との複合酸化物からなる繊維であって、第2相を構成する金属酸化物のチタンの存在割合が繊維の表層に向かって傾斜的に増大している。	飲料水	抗菌	-	繊維と混合	アクア ソリュ ーション (2013 年10月 で販売 中止)	http://www.ube-ind.co.jp/japanese/news/2006/2006_37.htm	2012-200672	宇部興産株式会 社	水浄化装置
65	水 浄 化	二酸化チタン超微粒子を、石英微粒子の表面上に固定化させ、固定化二酸化チタンと被処理水を含む懸濁液に紫外光を照射し、ハイドロサイクロンで固定化二酸化チタンを回収することにより、水中の有機不純物を分解する光触媒反応の効率と、固液分離の効率を両立させる。担持微粒子は、大きさが5μm以上30μm以下の石英から成る微粒子で、大きさが10nm程度の二酸化チタン超微粒子を用いる。	飲料水	光触媒	ナノ	10nmのアナ ターゼ型二酸 化チタンを石 英微粒子に担 持		http://panasonic.co.jp/corp/news/official.data/data.dir/2013/08/jn130805-6/jn130805-6.html	2012-254425	パナソニック株 式会社	複合化光触媒 による水浄化 技術
66	水 浄 化	光触媒機能被膜は、二酸化チタンを含む微粒子、好ましくは、アバタイト、ゼオライトおよび活性炭からなる群より選択される吸着剤と、二酸化チタンとを、1:99~7:93の質量比で含有する混合物を原料粉として、フレイム温度700~2000の高速フレイム溶射により形成される。	飲料水	光触媒	-	焼結			2008-194616	株式会社フジコ ー、国立大学法 人九州大学	光触媒機能皮 膜およびそれ を用いた水処 理方法

-
- ¹ Scientific Committee on Emerging and Newly Identified Health Risks(SCENIHR)、 Preliminary Opinion、 Nanosilver: safety, health and environmental effects and role in antimicrobial resistance、 SCENIHR approved this opinion at the 4th plenary of 12 December 2013、 p8
- ² <https://www.silverinstitute.org/site/silver-in-technology/silver-in-green/water-purification-anti-bacterial/>
- ³ 特開 2006-281023(東レ株式会社)
- ⁴ The National Institute for Public Health and the Environment (RIVM)、 Exposure to nanomaterials in consumer products、 RIVM Letter Report 340370001/2009、 p19
- ⁵ SNWG submission to NIOSH-Silver Nanoparticles (AgNPs); Information and Comment Request / February 2013 (https://www.silverinstitute.org/site/wp-content/uploads/2013/05/SNWG_SKMBT2013.pdf)
- ⁶ Scientific Committee on Emerging and Newly Identified Health Risks(SCENIHR)、 Preliminary Opinion Nanosilver: safety, health and environmental effects and role in antimicrobial resistance SCENIHR approved this opinion at the 4th plenary of 12 December 2013、 p21
- ⁷ 抗菌加工製品の内外市場に関する調査研究 (2004 年 9 月) 、
http://www.meti.go.jp/policy/mono_info_service/mono/human-design/koukin.html
- ⁸ Bernd Nowack,, Harald F. Krug, Murray Height、 Environmental Science & Technology、 Vol. 45、 p1177-1183(2011)
- ⁹ MARTINEZ-ABAD Antonio, LAGARON Jose M., OCIO Maria J. 、 Journal of Agricultural Food Chemistry、 Vol.60、 No.21, p.5350-5359 (2012)
- ¹⁰ Marina E. Quadros, Linsey C. Marr、 Environmental Science & Technology、 Vol.45 (24), p 10713–10719(2011)
- ¹¹ Nanomaterial in consumer products Detection, characterisation and interpretation RIVM Report 320029001/2011, The National Institute for Public Health and the Environment (RIVM), p53(2011)
- ¹² <http://www.nanotechproject.org/cpi/> (2014 年 2 月 5 日アクセス)
- ¹³ GOETZ Natalie von, FABRICIUS Lars, GLAUS Reto, WEITBRECHT Volker, GUENTHER Detlef, HUNGERBUEHLER Konrad、 Food Additives & Contaminants Pt A Chemistry Analysis Control Expo Risk Assess、 Vol.30, No.3, p612-620 (2013)
- ¹⁴ EMAMIFAR Aryou, KADIVAR Mahdi, SHAHEDI Mohammad, SOLEIMANIANZAD Sabihe 、 Food Control、 Vol.22 No.34,p.408-413 (2011)
- ¹⁵ M. Cushen, J. Kerry, M. Morris, M. Cruz-Romero, E. Cummins、 Journal of Agricultural and Food Chemistry、 Vol.62 (6), p1403–1411(2014)
- ¹⁶ 福田淳、生産と技術、Vol.66, No.1 p54-59 (2014)
- ¹⁷ Regulation (EC) No 1333/2008
<http://eur-lex.europa.eu/LexUriServ/LexUriServ.do?uri=CONSLEG:2008R1333:20131014:EN:PDF>
(Consolidated versions, 2013 年 10 月 14 日版)
- ¹⁸ WEIR Alex, WESTERHOFF Paul, FABRICIUS Lars, VON GOETZ Natalie, FABRICIUS Lars、 Environmental Science & Technology、 Vol.46, No.4, p2242-2250 (2012)
- ¹⁹ Xin-Xin Chen , Bin Cheng , Yi-Xin Yang , Aoneng Cao , Jia-Hui Liu , Li-Jing Du ,Yuanfang Liu , Yuliang Zhao , Haifang Wang 、 Small、 Vol. 9, No. 9-10, p1765-1774 (2013)
- ²⁰ http://www.merck-performance-materials.com/en/candurin/candurin_for_food/candurin_for_food.html
- ²¹ <http://www.merck-performance-materials.com/merck-ppf/detailRequest?source=PRONET&docId=201111.003>
- ²² PETER Anca, NICULA Camelia, MIHALY-COZMUTA Anca, MIHALY-COZMUTA Leonard, INDREA Emi、 International Journal of Food Science & Technology、 Vol.47, No.7, p1448-1456(2012)
- ²³ Systemic Absorption of Nanomaterials by Oral Exposure : Part of the "Better control of nano" initiative 2012-2015. – Annual report year: 2013.
(<http://www2.mst.dk/Udgiv/publications/2013/09/978-87-93026-51-3.pdf>)