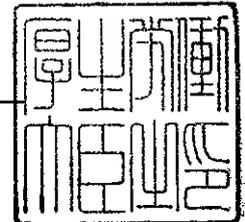


厚生労働省発食安第 0905002 号
平成 20 年 9 月 5 日

食品安全委員会
委員長 見上 彪 殿

厚生労働大臣 舩添 要



食品健康影響評価について

食品安全基本法(平成15年法律第48号)第24条第2項の規定に基づき、
下記事項に係る同法第11条第2項に規定する食品健康影響評価について貴委
員会の意見を求めます。

記

食品衛生法(昭和22年法律第233号)第18条第1項の規定に基づく「食
品、添加物等の規格基準(昭和34年厚生省告示第370号)」について、別紙
に示す次の改正を行ったこと。

1. 第3のA「器具若しくは容器包装又はこれらの原材料一般の規格」の2、
3及び4についての鉛の含有量等に係る改正
2. 第3のD「器具若しくは容器包装又はこれらの原材料の材質別規格」の1
「ガラス製、陶磁器製又はホウロウ引きの器具又は容器包装」についてのカ
ドミウム及び鉛の溶出量等に係る改正

以上



食品、添加物等の規格基準の一部を改正する件新旧対照条文
 ○食品、添加物等の規格基準 (昭和34年厚生省告示第370号)

(別紙)

(傍線部分は改正部分)

	改 正 後	改 正 前
第3	器具及び容器包装 器具若しくは容器包装又はこれらの原材料一般の規格	第3 A 器具及び容器包装 器具若しくは容器包装又はこれらの原材料一般の規格
A	1 食品に接触する部分に使用するメッキ用スズは、鉛を0.1%を超えて含有してはならない。 2 鉛を0.1%を超えて又はアンチモンを5%以上含む金属をもつて器具及び容器包装の食品に接触する部分に製造又は修理してはならない。 3 器具若しくは容器包装の食品に接触する部分の製造又は修理に用いるハンダは、鉛を0.2%を超えて含有してはならない。	1 食品に接触する部分に使用するメッキ用スズは、鉛を5%以上含有してはならない。 2 鉛を10%以上又はアンチモンを5%以上含む金属をもつて器具及び容器包装を製造又は修理してはならない。 3 器具若しくは容器包装の製造又は修理に用いるハンダは、鉛を20%以上含有してはならない。ただし、缶詰用の缶の外部に用いるハンダについては、サニタリー缶にあつては鉛を98%、サニタリー缶以外の缶にあつては鉛を60%まで含有することは差し支えない。
B	(略)	B (略)
C	1 3 標準溶液、標準原液 (中略) (削除) (以下略)	C 1 3 (略) 4 標準溶液、標準原液 (中略)
D	器具若しくは容器包装又はこれらの原材料の材質別規格 ガラス製、陶磁器製又はホウロウ引きの器具又は容器包装は、次の試験法による試験に適合しなければならぬ。 (1) 液体を満たしたときにその深さが2.5cm以上である試験料(ただし、ホウロウ引きのものであつて容量が3L以上のものを除く。)	D 器具若しくは容器包装又はこれらの原材料の材質別規格 ガラス製、陶磁器製又はホウロウ引きの器具又は容器包装は、次の試験法による試験に適合しなければならぬ。 (1) 液体を満たしたときにその深さが2.5cm以上である試験料
	1 試験溶液の調製 試験料を水でよく洗つた後、4%酢酸を満たして、常温で暗所に24時間放置する。この液をピーカーに移し試験溶液とする。 2 溶出試験 a カドミウム及び鉛 ① 検量線の作成 カドミウム標準溶液及び鉛標準溶液を4%酢酸で適宜希釈し、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により測	1. 試験溶液の調製 試験料を水でよく洗つた後、4%酢酸を満たして、常温で暗所に24時間放置する。この液をピーカーに移し試験溶液とする。 2. 溶出試験 a カドミウム及び鉛 試験溶液について、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により、標準溶液として、カドミウム標準溶液(ガラス等試験用)及び鉛標準溶液をそれぞれ用いて、カドミウム及び鉛の

定し、カドミウム及び鉛それぞれの検量線を作成する。

② 定量法

試験溶液について、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により、カドミウム及び鉛の溶出量を求めるとき、その量は、次の表の第1欄に掲げる器具又は容器包装の区分に応じ、それぞれカドミウムにあつては同表の第2欄に掲げる量以下、鉛にあつては同表の第3欄に掲げる量以下でなければならない。

ガラス製の器具又は容器包装	第1欄			第2欄			第3欄											
	加熱調理用器具以外のもの	容量600ml未満のもの	容量600ml以上3L未満のもの	容量3L以上のもの	0.25 μg/ml	0.75 μg/ml	容量1.1L未満のもの	容量1.1L以上3L未満のもの	容量3L以上のもの	0.05 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	1.5 μg/ml	0.25 μg/ml	1 μg/ml	0.25 μg/ml	0.5 μg/ml	
陶磁器製の器具又は容器包装	加熱調理用器具以外のもの	容量1.1L未満のもの	容量1.1L以上3L未満のもの	容量3L以上のもの	0.05 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	0.5 μg/ml	2 μg/ml	0.25 μg/ml	1 μg/ml	0.25 μg/ml	0.5 μg/ml		
ホウロウ引きの器具又は容器包装	加熱調理用器具であつて容量3L未満のもの	加熱調理用器具以外のものであつて容量が3L未満のもの			0.07 μg/ml	0.4 μg/ml	0.07 μg/ml	0.07 μg/ml	0.07 μg/ml	0.07 μg/ml	0.07 μg/ml	0.4 μg/ml	0.07 μg/ml	0.8 μg/ml				

(2) 液体を満たすことのできない試料若しくは液体を満したときにその深さが2.5cm未満である試料又はホウロウ引きのものであつて容量が3L以上の試料

1. 試験溶液の調製

試料（ホウロウ引きのものであつて容量が3L以上のもの場合は、試験片を作成してこれを試料とする。）を水でよく洗つた後、4%酢酸を浸出用液として、常温で暗所に24時間放置する。

2. 溶出試験

a カドミウム及び鉛

試験を行うとき、これに適合しなければならない。これに適合するとき、試験溶液中のカドミウムは0.5 μg/ml以下、鉛は5 μg/ml以下となる。また、容量1.1L以上の試料の場合は、標準溶液として、カドミウム標準溶液(ガラス等試験用)及び鉛標準溶液各50mlにそれぞれ4%酢酸を加えて100mlとしたものを用いて同じく試験を行うとき、これに適合しなければならない。これに適合するとき、カドミウム0.25 μg/ml以下、鉛2.5 μg/ml以下となる。

(2) 液体を満たすことのできない試料又は液体を満したときにその深さが2.5cm未満である試料

1. 試験溶液の調製

試料を水でよく洗つた後、4%酢酸を浸出用液として、常温で暗所に24時間放置する。この液をピーカーに移し試験溶液とする。

2. 溶出試験

a カドミウム及び鉛

① 検量線の作成

カドミウム標準溶液及び鉛標準溶液を4%酢酸で適宜希釈し、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により測定し、カドミウム及び鉛をそれぞれの検量線を作成する。

② 定量法

試験溶液について、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により、カドミウム及び鉛の濃度C ($\mu\text{g}/\text{ml}$) をそれぞれ求め、試料の表面積をS (cm^2)、浸出液の全量をV (ml) とし、次式により単位面積あたりの溶出量をそれぞれ求めるとき、その量は、次の表の第1欄に掲げる器具又は容器包装の区分に応じ、それぞれカドミウムにあつては同表の第2欄に掲げる量以下、鉛にあつては同表の第3欄に掲げる量以下でなければならない。

$$\text{単位面積当たりの溶出量} (\mu\text{g}/\text{cm}^2) = (C \times V) / S$$

第1欄		第2欄	第3欄
ガラス製の器具又は容器包装		0.7 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$	8 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$
陶磁器製の器具又は容器包装		0.7 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$	8 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$
ホウロウ引きの器具又は容器包装	液体を満たすことのできるもの又は液体を満したときにその深さが2.5cm未満のもの	0.5 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$	1 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$
		0.7 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$	8 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$
	液体を満したときにその深さが2.5cm以上のものであつて容量が3L以上のもの	0.5 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$	1 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$

(以下略)

① 検量線の作成

10mlのメスフラスコにカドミウム標準溶液(ガラス等試験用)及び鉛標準溶液をそれぞれ2.0ml, 4.0ml, 6.0ml, 8.0ml及び10.0ml別々に採り、それぞれに4%酢酸を加えて10mlとする。これらについて試験溶液と同様の方法により測定し、カドミウム及び鉛をそれぞれの検量線を作成する。

② 定量法

試験溶液について、原子吸光度法又は誘導結合プラズマ発光強度測定法により、カドミウム及び鉛の濃度C ($\mu\text{g}/\text{ml}$) をそれぞれ求め、試料の表面積をS (cm^2)、浸出液の全量をV (ml) とし、次式により単位面積あたりの溶出量をそれぞれ求めるとき、その量は、カドミウムにあつては1.7 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ 以下、鉛にあつては17 $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ 以下でなければならない。

$$\text{単位面積当たりの溶出量} (\mu\text{g}/\text{cm}^2) = (C \times V) / S$$

(以下略)