

28.52 - Соединения ртути, неорганические или органические, определенного или неопределенного химического состава, кроме амальгам:

2852.10 – определенного химического состава

2852.90 – прочие

В данную товарную позицию включаются неорганические или органические соединения ртути, определенного или неопределенного химического состава, кроме амальгам. Наиболее распространенные соединения ртути перечислены ниже:

- (1) **Оксиды ртути.** Оксид двухвалентной ртути (HgO) является наиболее важным оксидом ртути. Он может быть в виде ярко-красного кристаллического порошка (**красный оксид**) или более плотного оранжево-желтого аморфного порошка (**желтый оксид**). Используются для изготовления красок, устойчивых к воздействию морской воды, или для получения солей ртути и как катализаторы.
- (2) **Хлориды ртути:**
 - (а) **хлорид ртути (I)** (каломель) (Hg_2Cl_2). Может существовать в виде аморфной массы, порошка или в виде белых кристаллов; в воде не растворяется. Хлорид ртути используется также в пиротехнике, в производстве фарфора и т.п.;
 - (б) **хлорид ртути (II)** (дихлорид ртути, сулема) (HgCl_2). Кристаллизуется в виде призм или длинных белых игл. Растворяется в воде (особенно в горячей); сильный яд. Чрезвычайно сильный антисептик, микробицид и паразитицид; применяется в виде очень слабых растворов. Используется для "бронзирования" железа, для пропитки древесины в целях придания ей огнестойкости, как усилитель в фотографии, как катализатор в органической химии и в производстве оксида ртути.
- (3) **Йодиды ртути:**
 - (а) **йодид ртути (I)** (HgI или Hg_2I_2). Порошок, обычно аморфный, иногда кристаллический; чаще желтого, иногда зеленоватого или красноватого цвета, умеренно растворяющийся в воде; очень токсичен. Используется в органическом синтезе;
 - (б) **йодид ртути (II)** (дийодид ртути, красный йодид) (HgI_2). Кристаллический красный порошок, почти не растворимый в воде; очень токсичен. Используется в фотографии (как усилитель) и в лабораторных анализах.
- (4) **Сульфиды ртути.** Искусственный сульфид ртути (HgS) представляет собой продукт черного цвета. При сублимации или нагревании с полисульфидами щелочных металлов черный сульфид превращается в красный порошок (красный сульфид ртути, искусственная киноварь), используется в качестве пигмента для красок и сургуча. Продукт, полученный влажным способом, более блестящий, но не устойчив к воздействию света. Эта соль токсична.

Природный сульфид ртути (киноварь, природная киноварь) **не включается (товарная позиция 26.17)**.
- (5) **Сульфаты ртути:**
 - (а) **сульфат ртути (I)** (Hg_2SO_4). Белый кристаллический порошок, разлагается водой с образованием основного сульфата. Применяется для получения каломели и изготовления стандартных электрических элементов;
 - (б) **сульфат ртути (II)** (HgSO_4). Представляет собой белую безводную кристаллическую массу, чернеющую на свету, или гидратированные кристаллические хлопья (с одной молекулой воды). Применяется для получения хлорида или других солей двухвалентной ртути, в металлургии золота и серебра и т.п.;

(в) **диоксид сульфат триртути** ($\text{HgSO}_4 \cdot 2\text{HgO}$) (основной сульфат ртути).

(6) **Нитраты ртути:**

(а) **нитрат ртути (I)** ($\text{HgNO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$). Ядовит. Бесцветные кристаллы. Используется в процессе золочения; в медицине; при изготовлении фетровых шляп для придания рыжего цвета шерсти перед процессом валяния, для получения ацетата ртути (I) и т.п.;

(б) **нитрат ртути (II)** ($\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$). Гидратированная соль (как правило, с двумя молекулами воды). Бесцветные кристаллы или белые, или желтоватые пластинки; на воздухе расплывается, токсичен. Используется при изготовлении шляп и в процессе золочения. Используется также в качестве вспомогательного средства для нитрования, как катализатор в органическом синтезе, для получения фульмината или оксида ртути (II) и т.п.;

(в) **основные нитраты ртути.**

(7) **Цианиды ртути:**

(а) **цианид ртути (II)** ($\text{Hg}(\text{CN})_2$);

(б) **цианид оксид ртути (II)** ($\text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot \text{HgO}$).

(8) **Цианомеркураты неорганических оснований.** Цианомеркурат калия. Бесцветные кристаллы, растворимые в воде, токсичные. Используется для серебрения зеркал.

(9) **Фульминат ртути** (предположительно, $\text{Hg}(\text{ONC})_2$). Белые или желтоватые игольчатые кристаллы, растворимые в кипящей воде, ядовитые. Взрывается с выделением красного дыма. Поставляется в неметаллических сосудах, наполненных водой.

(10) **Тиоцианат ртути (II)** ($\text{Hg}(\text{SCN})_2$). Белый кристаллический порошок, умеренно растворимый в воде. Ядовитая соль, используемая в фотографии для усиления негативов.

(11) **Арсенаты ртути.** Ортоарсенат ртути (II) ($\text{Hg}_3(\text{AsO}_4)_2$). Бледно-желтый порошок, не растворимый в воде. Используется в необрастающих красках.

(12) **Двойные или комплексные соли:**

(а) **хлорид аммония с ртутью (хлорид аммония ртути (II) или хлоромеркурат аммония).** Белый кристаллический порошок, слабо растворимый в горячей воде; токсичен. Используется в пиротехнике;

(б) **йодид меди ртути.** Темно-красный порошок, не растворимый в воде и ядовитый. Используется в термоскопии.

- (13) **Аминохлорид ртути** (HgNH_2Cl). Белый порошок, который на свету становится сероватым или желтоватым; не растворим в воде, ядовит. Используется в пиротехнике.
- (14) **Лактат ртути**, соль молочной кислоты.
- (15) **Органо-неорганические соединения ртути**. Они могут содержать один или более атомов ртути, в частности, группу ($-\text{Hg}\cdot\text{X}$), в которой X представляет собой остаток неорганической или органической кислоты:
- (а) **диэтилртуть;**
 - (б) **дифенилртуть;**
 - (в) **ацетат фенилртути.**
- (16) **Гидромеркуриодибромфлуоресцеин.**
- (17) **Соединения ртути неопределенного химического состава** (таннаты ртути, альбуминаты ртути, нуклеопротеиды ртути и т.д.).

В данную товарную позицию **не включаются**:

- (а) ртуть (**товарная позиция 28.05** или группа 30);
- (б) амальгамы драгоценных металлов, амальгамы, содержащие как драгоценные металлы, так и недрагоценные металлы (**товарная позиция 28.43**), и целиком амальгамы недрагоценного металла (**товарная позиция 28.53**).