

28.34

28.34 - Нитриты; нитраты:

- 2834.10 – нитриты
- нитраты:
- 2834.21 – – калия
- 2834.29 – – прочие

(А) НИТРИТЫ

При условии соблюдения **исключений**, указанных в общих положениях к данной подгруппе, в данную товарную позицию включаются нитриты, соли металлов азотистой кислоты (HNO_2) (товарная позиция 28.11).

- (1) **Нитрит натрия** (NaNO_2). Получают восстановлением нитрата натрия свинцом и в процессе производства свинцового глета. Бесцветные кристаллы, гигроскопичные и хорошо растворимые в воде. Используется как окислитель в кубовом крашении; в органическом синтезе; для обработки мяса; в фотографии; как крысиный яд и т.п.
- (2) **Нитрит калия** (KNO_2). Получают теми же способами, что и нитрит натрия, или действием диоксида серы на смесь оксида кальция и нитрата калия. Белый кристаллический порошок или желтоватые палочки; часто содержит другие соли в качестве примесей. В воде растворяется, на воздухе сильно расплывается с ухудшением свойств. Используется в тех же целях, что и нитрит натрия.
- (3) **Нитрит бария** ($\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$). Кристаллы, используемые в пиротехнике.
- (4) **Прочие нитриты**. К ним относится нитрит аммония, неустойчивый и взрывчатый продукт; используется в виде раствора для получения азота в лаборатории.

В данную товарную позицию **не включаются** кобальтинитриты (товарная позиция 28.42).

(Б) НИТРАТЫ

При условии соблюдения **исключений**, указанных в общих положениях к данной подгруппе, в данную товарную позицию включаются нитраты, соли металлов и азотной кислоты (товарная позиция 28.08), **кроме** нитрата аммония и нитрата натрия как чистых, так и неочищенных (товарная позиция 31.02 или 31.05). (Другие исключения см. ниже.)

Основные нитраты также включаются сюда.

- (1) **Нитрат калия** (KNO_3) (также называемый "селитра"). Получают из нитрата натрия и хлорида калия. Представляет собой бесцветные кристаллы или стекловидную массу, или белый кристаллический порошок, растворимый в воде и гигроскопичный в неочищенном виде. Используется аналогично нитрату натрия, а также для получения пороха, химических детонаторов, в пиротехнике, для изготовления спичек и металлургических флюсов.
- (2) **Нитраты висмута:**
 - (а) **нейтральный нитрат висмута** ($\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$). Получается действием азотной кислоты на висмут; крупные бесцветные расплывающиеся кристаллы. Используется для получения оксидов или солей висмута и некоторых лаков;

- (б) **основной нитрат висмута** ($\text{BiNO}_3(\text{OH})_2$). Получается из нейтрального нитрата висмута; жемчужно-белый порошок, не растворимый в воде. Используется в медицине (для лечения желудочно-кишечных заболеваний); в производстве керамики (радужные краски), в косметике, в производстве взрывателей и т.п.
- (3) **Нитрат магния** ($\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$). Бесцветные кристаллы, растворимые в воде. Используется в пиротехнике, для получения огнеупорных продуктов (с оксидом магния), калильных сеток и т.п.
- (4) **Нитрат кальция** ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$). Получается при обработке дробленого известняка азотной кислотой. Белая расплывающаяся масса, растворимая в воде, спирте и ацетоне. Используется в пиротехнике, в производстве взрывчатых веществ, спичек, удобрений и т.п.
- (5) **Нитрат трехвалентного железа** ($\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ или $9\text{H}_2\text{O}$). Голубые кристаллы. Используется как протрава при крашении и печатании (в чистом виде или в смеси с ацетатом). Чистый водный раствор используется в медицине.
- (6) **Нитрат кобальта** ($\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$). Пурпурные, красноватые или коричневатые кристаллы, растворимые в воде и расплывающиеся. Используется при получении кобальтовых синей или кобальтового желтого и симпатических чернил; для декорирования керамики; для электроосаждения кобальта и т.п.
- (7) **Нитрат никеля** ($\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$). Водорастворимые, расплывающиеся зеленые кристаллы. Используется в производстве керамики (коричневые пигменты); при крашении (как протрава); при электроосаждении никеля; для получения оксида никеля или чистых никелевых катализаторов.
- (8) **Нитрат двухвалентной меди** ($\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$). Получают растворением меди в азотной кислоте и последующей кристаллизацией (содержит 3 или 6 молекул воды в зависимости от температуры). Голубые или зеленые кристаллы, растворимые в воде, гигроскопичные; ядовитые. Используется в пиротехнике; в производстве красителей; при крашении или печатании текстильных материалов (протрава); для получения оксида двухвалентной меди и изготовления фотографической бумаги; при нанесении гальванического покрытия, для придания металлам искусственной патины и т.п.
- (9) **Нитрат стронция** ($\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$). Получают при действии оксида стронция или сульфида стронция на азотную кислоту при нагревании в виде безводной соли или в виде гидратированной соли (с 4 молекулами воды) при пониженных температурах. Бесцветный кристаллический порошок, расплывающийся, растворимый в воде, разлагающийся при нагревании. Используется в пиротехнике (красный свет), при изготовлении спичек.
- (10) **Нитрат кадмия** ($\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$). Получается из оксида. Бесцветные иголки, расплывающиеся, растворимые в воде. Используется как красящее вещество в керамической или стекольной промышленности.
- (11) **Нитрат бария** ($\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$). Получают из природного карбоната (витерита) (товарная позиция 25.11). Бесцветные или белые кристаллы или кристаллический порошок; растворимые в воде, ядовит. Используется в пиротехнике (зеленый свет); в производстве взрывчатых веществ, оптического стекла, керамических глазурей, солей бария или нитратов и т.п.
- (12) **Нитрат свинца** ($\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$). Нитрат свинца образуется как побочный продукт при получении диоксида свинца действием азотной кислоты на красный свинец. Бесцветные кристаллы, растворимые в воде; ядовит. Используется в пиротехнике (желтый свет), в производстве спичек, взрывчатых веществ и некоторых красящих веществ; в дублении, фотографии и литографии; для получения солей свинца, как окислитель в органическом синтезе.

28.34

Кроме указанных выше **исключений**, также **не включаются** следующие продукты:

- (а) нитраты ртути (**товарная позиция 28.52**);
- (б) ацетонитраты (**группа 29**) (например, ацетонитрат железа, используемый как протрава);
- (в) двойные соли, с примесями или без примесей, сульфата аммония и нитрата аммония (**товарная позиция 31.02 или 31.05**);
- (г) взрывчатые вещества, состоящие из смесей на основе нитратов металлов (**товарная позиция 36.02**).