

28.16 - Гидроксид и пероксид магния; оксиды, гидроксиды и пероксиды стронция или бария:

2816.10 – гидроксид и пероксид магния

2816.40 – оксиды, гидроксиды и пероксиды стронция или бария

(А) ГИДРОКСИД И ПЕРОКСИД МАГНИЯ

- (1) **Гидроксид магния** ($\text{Mg}(\text{OH})_2$). Белый порошок, тяжелее оксида магния, устойчив, но на воздухе медленно превращается в карбонат. Используется в фармацевтике.
- (2) **Пероксид магния** (MgO_2). Получают действием пероксида водорода на гидроксид магния. Белый порошок, содержащий в качестве примеси оксид, почти не растворим в воде. Используется для отбеливания пера, при производстве зубных паст и порошков или в качестве желудочно-кишечного антисептика.

Оксид магния **не включается** (товарная позиция 25.19 или 38.24, если используется в виде искусственно выращенных кристаллов, массой не менее 2,5 г каждый).

(Б) ОКСИД, ГИДРОКСИД И ПЕРОКСИД СТРОНЦИЯ

- (1) **Оксид стронция** (безводный или каустический оксид стронция) (SrO). Получают прокаливанием осажденного карбоната стронция. Пористый белый гигроскопичный порошок, растворимый в воде. На воздухе превращается в карбонат. Используется в пиротехнике или медицине, а также для получения гидроксида стронция и пигментов.
- (2) **Гидроксид стронция** ($\text{Sr}(\text{OH})_2$). Существует в безводном аморфном состоянии или кристаллизуется с восемью молекулами воды; на воздухе превращается в карбонат. Используется в производстве стекла, для получения солей стронция и люминесцентных пигментов.
- (3) **Пероксид стронция** (SrO_2). Получается действием кислорода на оксид стронция. Белый порошок, разлагается горячей водой. Используется в пиротехнике.

(В) ОКСИД, ГИДРОКСИД И ПЕРОКСИД БАРИЯ

- (1) **Оксид бария** (безводный барит) (BaO). Его следует отличать от природного сульфата бария, известного как барит. Оксид бария получают кальцинированием осажденного нитрата бария или осажденного карбоната бария, а также гидролизом силиката бария. Оксид бария внешне напоминает оксид стронция, но тяжелее его (удельный вес около 5,5) и может кристаллизоваться. Оксид бария используется в производстве гидроксида и пероксида бария, а также металлического бария.

В товарную позицию **не включается** неочищенный продукт, полученный кальцинированием витерита (товарная позиция 25.11).

- (2) **Гидроксид бария** ($\text{Ba}(\text{OH})_2$). Обычно существует в виде кристаллических пластин беловатого или белесого цвета (с 8 молекулами воды) или в виде водного раствора (баритовая вода). Используется в производстве стекла, не проницаемого для рентгеновского излучения, при изготовлении керамики, для очистки воды, в производстве гидроксида калия и различных соединений бария.
- (3) **Пероксид бария** (BaO_2). Получают нагреванием оксида бария в воздухе, не содержащем диоксида углерода. Представляет собой белый порошок или серые нерастворимые куски (удельный вес около 5). При разложении пероксида бария водой образуется пероксид водорода; используется для производства последнего.