

28.15 - Гидроксид натрия (сода каустическая); гидроксид калия (едкое кали); пероксиды натрия или калия:

– гидроксид натрия (сода каустическая):

2815.11 – – в твердом виде

2815.12 – – в водном растворе (щелок натровый или сода жидкая)

2815.20 – гидроксид калия (едкое кали)

2815.30 – пероксиды натрия или калия

(А) ГИДРОКСИД НАТРИЯ (СОДА КАУСТИЧЕСКАЯ)

Гидроксид натрия (сода каустическая) (NaOH) следует отличать от технической соды (карбоната натрия) (**товарная позиция 28.36**).

Гидроксид натрия получают, например, каустификацией карбоната натрия известковым молоком или электролизом хлорида натрия. Он может находиться как в водном растворе, так и в безводном твердом состоянии. При выпаривании водного раствора гидроксида натрия получают твердый гидроксид натрия в виде хлопьев или кусков. Чистый продукт представлен в виде таблеток или кубиков и хранится в стеклянной посуде.

В твердом виде гидроксид натрия разъедает кожу и раздражает слизистую оболочку. Он очень гигроскопичен и хорошо растворяется в воде; поэтому он должен храниться в хорошо укуренных стальных сосудах.

Гидроксид натрия является сильным основанием и широко используется в промышленности: при изготовлении некоторых видов древесной целлюлозы путем отщепления лигнина, в производстве регенерированной целлюлозы, мерсеризации хлопка, в металлургии тантала или ниобия, в производстве твердых сортов мыла, многих химических продуктов, включая соединения фенола (фенол, резорцин, ализарин и т.д.).

В данную товарную позицию **не включается** щелок (натровый щелок), остающийся при изготовлении древесной целлюлозы щелочным или сульфатным способом (**товарная позиция 38.04**); из этого щелока может быть получено талловое масло **товарной позиции 38.03** и регенерированный гидроксид натрия.

В данную товарную позицию также **не включаются** смеси гидроксида натрия и извести, известные как "натриевая известь" (**товарная позиция 38.24**).

(Б) ГИДРОКСИД КАЛИЯ (ЕДКОЕ КАЛИ)

Гидроксид калия (едкое кали) (KOH) аналогичен гидроксиду натрия, рассмотренному выше. Его следует отличать от карбоната калия (**товарная позиция 28.36**) или технического кали (в ряде стран все соли калия, особенно хлорид, обозначают общим термином "техническое кали").

Гидроксид калия обычно получают электролизом растворов природного хлорида калия (товарная позиция 31.04), но он может быть получен также каустификацией карбоната калия известковым молоком (образующим "известковый поташ"). Чистый гидроксид калия получают спиртовой обработкой или двойным разложением гидроксида бария и сульфата калия.

Гидроксид калия может существовать как в виде более или менее высококонцентрированного (обычно около 50%) водного раствора (калиевый щелок), так и в виде твердого вещества, содержащего (помимо других примесей) хлорид калия. Хранится так же, как и гидроксид натрия, и имеет аналогичные свойства.

28.15

Используется в производстве жидких сортов мыла, для травления поверхностей в процессе их подготовки к металлизации или повторному окрашиванию, для отбеливания, в производстве перманганата калия и т.д. Используется также в медицине как прижигающее средство (в виде палочек), для этой цели он иногда смешивается с известью и в таких случаях рассматривается в **товарной позиции 30.03** или **30.04**.

(В) ПЕРОКСИД НАТРИЯ

Пероксид натрия (диоксид динатрия, Na_2O_2), получаемый сжиганием натрия, представляет собой быстро расплывающийся белый или желтоватый порошок с удельным весом около 2,8. Разлагается водой с выделением тепла и с образованием пероксида водорода. Хранится в виде кусков, помещенных в заваренные металлические контейнеры.

Пероксид натрия используется при производстве мыла, для отбеливания тканей, как окислитель в органическом синтезе и для очистки воздуха в замкнутом пространстве (например, на подводных лодках). Будучи смешанным с катализаторами (небольшие количества солей меди или никеля и т.п.), применяется для быстрого получения пероксида водорода и рассматривается в **товарной позиции 38.24**.

(Г) ПЕРОКСИД КАЛИЯ

Пероксид калия (диоксид дикалия) (K_2O_2) аналогичен пероксиду натрия по способам получения, свойствам и использованию.