

Гидроксид натрия (сода каустическая)

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 закупоренных 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.)

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/12020/>