

Соединения брома

1. Бромид водорода (HBr). Это бесцветный газ с сильным едким запахом. Его можно хранить под давлением или в виде водных растворов (бромистоводородная кислота), которые медленно разлагаются на воздухе (особенно под действием света). Бромистоводородную кислоту применяют для получения бромидов и в органическом синтезе.

2. Бромноватая кислота (HBrO₃). Существует только в водных растворах; применяется в органическом синтезе

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/20772/>