

Соединения хлора

Самые важные из этих соединений являются мощными окисляющими и хлорирующими агентами, используемыми для отбеливания и в органическом синтезе. Они, как правило, являются неустойчивыми соединениями. К ним относятся:

1. Хлорноватистая кислота (HClO). Продукт, который опасно вдыхать, взрывающийся при соприкосновении с органическими материалами. Газ обычно существует в водных растворах, желтых или иногда красноватых.
2. Хлорноватая кислота (HClO_2). Эта кислота существует только в виде бесцветного или желтоватого водного раствора.
3. Хлорная кислота (HClO_4). Данный продукт в более или менее концентрированном виде дает различные гидраты. Поражает кожу. Применяется для проведения анализов

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