

Хлорид водорода (соляная кислота)

Хлорид водорода (HCl) - это бесцветный дымящийся газ с удушливым запахом, получаемым действием водорода (или воды и кокса) на хлор или действием серной кислоты на хлорид натрия.

Он легко сжижается под давлением и легко растворим в воде. Хранится под давлением в жидком виде в стальных баллонах. Также поставляется в концентрированных водных растворах (обычно 28 - 38%) (хлористоводородная кислота, или соляная кислота) в стеклянных, керамических сосудах или в железнодорожных и автоцистернах с резиновой футеровкой. В чистом виде эти растворы с едким запахом бесцветны, при наличии примесей (хлорид железа, мышьяк, диоксид серы, серная кислота) имеют желтоватый цвет. На влажном воздухе над концентрированными растворами появляется белый "дым".

Соляная кислота имеет множество способов применения, например, травление железа, цинка и других металлов, экстракция желатина из костей, очистка животного угля, получение хлоридов металлов и т.п. Газообразный хлорид водорода часто используется в органическом синтезе (например, в производстве хлоропрена, винилхлорида, искусственной камфоры, гидрохлорида каучука)

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