

Соединения фтора

1. Фторид водорода (HF). Получают действием серной кислоты на природный фторид кальция (флюорит) или на криолит. Очищают путем обработки карбонатом калия или дистилляцией (иногда он содержит в качестве примесей незначительные количества силикатов и гексафторокремневой кислоты). В безводном состоянии фторид водорода является очень гигроскопичной жидкостью (точка кипения 18 - 20 град. С); он "дымит" во влажной атмосфере. В безводном состоянии и в концентрированном растворе (плавиковая кислота) он глубоко прожигает кожу и обугливает органические материалы. Он хранится в металлических бутылках со свинцовой, гуттаперчевой или церезиновой футеровкой, а также в резиновых или пластиковых сосудах; очень чистая кислота хранится в серебряных бутылках.

Он применяется для травления стекла, изготовления беззольной фильтровальной бумаги, получения тантала, фторидов, для очистки и травления литейных изделий, в органическом синтезе или для контроля процессов брожения.

2. Фторзамещенные кислоты. К ним относятся:

а) тетрафторборная кислота (фтороборная кислота) (HBF₄);

б) гексафторокремниевая кислота (кремнефтористоводородная кислота) (H₂SiF₆), например, в водных растворах, полученных в качестве побочных продуктов в производстве суперфосфатов или из фторидов кремния. Применяется для электролитической очистки олова и свинца, для получения фторосиликатов и т.п

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

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/31537/>