

Фосфорная кислота

Фосфорная кислота (ортофосфорная кислота или обыкновенная фосфорная кислота) (H_3PO_4) получается при действии серной кислоты на природный фосфат трикальция. Полученная таким образом техническая кислота содержит в качестве примесей пентаоксид дифосфора, диводородфосфат кальция, триоксид серы, серную кислоту, гексафторокремневую кислоту и т.п. Чистую фосфорную кислоту получают регулируемой гидратацией пентаоксида дифосфора.

Фосфорная кислота может существовать в виде расплывающихся призматических кристаллов, но так как ее трудно сохранить в твердом состоянии, обычно приготавливают ее водные растворы (например, 65%, 90%). Концентрированный раствор, который остается сверхнасыщенным при комнатной температуре, иногда называют "сиропом фосфорной кислоты"

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/21963/>