

НИЖЕГОРОДХИМ

Продажа химической продукции по всей России

Наша компания предлагает Вам поставки азотной кислоты с доставкой до вашего производства транспортными компаниями, а также и различные емкости для их хранения и транспортировки.

Полный список продуктов химического сырья с примерными ценами вы можете посмотреть в каталоге продукции на сайте **нижегородхим.рф**.

АЗОТНАЯ КИСЛОТА

Азотная кислота — коррозионно активное, токсическое вещество и сильный окислитель. Со средних веков известно такое название, как «сильная вода» (Aqua fortis). Алхимики, открывшие кислоту в 13 веке, дали такое название, убедившись в ее необычайных свойствах (разъедала все металлы, кроме золота), превосходящих в миллион раз силу уксусной кислоты, которую в те времена считали самой активной. Но еще через три столетия было установлено, что разъедать, даже золото, может смесь таких кислот, как азотная и соляная в объемном соотношении 1:3, которую по этой причине и назвали «царская водка». Появление желтого оттенка при хранении объясняется накоплением в ней окислов азота. В продаже кислота чаще бывает с концентрацией 68 %, а при содержании основного вещества более 89 % ее называют «дымящей».

ПОДРОБНЕЕ



Применение азотной кислоты

Азотная кислота HNO_3 в промышленности широко применяется для получения лекарств, красителей, взрывчатых веществ, азотных удобрений и солей азотной кислоты. Кроме того, она используется для растворения металлов (например, медь, свинец, серебро), которые не реагируют с другими кислотами. В ювелирном деле используется для определения золота в сплаве (это способ является основным).

В органическом синтезе широко применяется смесь концентрированной азотной кислоты и серной кислоты - «нитрующая смесь». В металлургии азотная кислота применяется для растворения и травления металлов, а также для разделения золота и серебра. Также азотную кислоту применяют в химической промышленности, в производстве взрывчатых веществ, в производстве полупродуктов для получения синтетических красителей и других химикатов.

Кислота азотная техническая используется при никелировании, гальванизации и хромировании деталей, а ткаже в полиграфической промышленности. Широко используется кислота азотная в молочной, электротехнической промышленности.

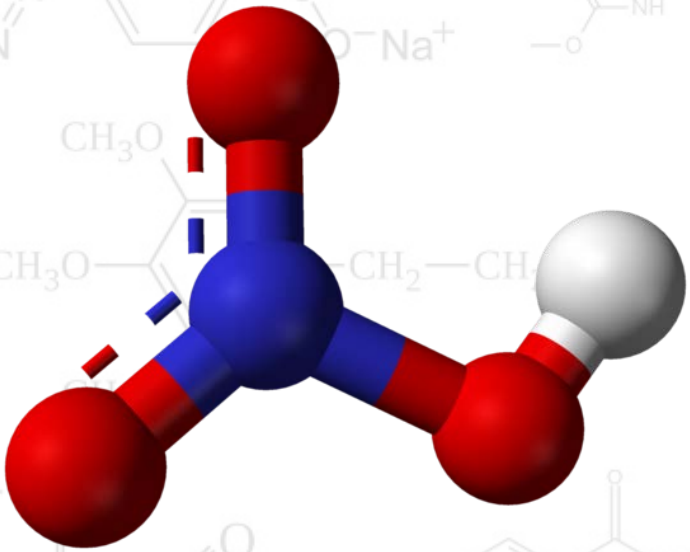
Получение азотной кислоты

Современные промышленные способы получения азотной кислоты основаны на каталитическом окислении аммиака кислородом воздуха. При« описании свойств аммиака было указано, что он горит в кислороде, причём продуктами реакции являются вода и свободный азот. Но в присутствии катализаторов - окисление аммиака кислородом может протекать иначе.

Если пропускать смесь аммиака с воздухом над катализатором, то при 750 °С и определенном составе смеси происходит почти полное превращение :

$$4NH_3 + 5O_2 = 4NO + 6H_2O + 907кДж$$

Образовавшийся NO легко переходит в NO2, который с водой в присутствии кислорода воздуха дает азотную кислоту. В качестве катализаторов при окислении аммиака используют сплавы на основе платины.
Получаемая окислением аммиака азотная кислота имеет концентрацию, не превышающую 60%. При необходимости ее концентрируют, Промышленностью выпускается разбавленная азотная кислота концентрацией 55, 47 и 45%, а концентрированная—98 и 97.



НИЖЕГОРОДХИМ
CHEMICAL COMPANY

Наша компания предлагает Вам поставку продуктов химической промышленности для производства и конечного потребления, а также и различные емкости для их хранения и транспортировки.

Отправьте нам запрос по желаемой позиции и объему через форму на сайте Нижегородхим.рф или позвоните по телефону . Наши менеджеры предложат Вам индивидуальную цену и ответят на все вопросы.

- Прямые поставки от производителей
- Любые объемы продукции
- Доступны пробные образцы сырья
- Быстрое оформление

ЕСЛИ ВЫ ЗАИНТЕРЕСОВАЛИСЬ НАШЕЙ ПРОДУКЦИЕЙ И ХОТИТЕ С НАМИ СОТРУДНИЧАТЬ, ТО ПОЗВОНИТЕ ИЛИ НАПИШИТЕ НАМ

Общество с ограниченной ответственностью
«НИЖЕГОРОДХИМ»

Нижегородская область,

г. Дзержинск, Студенческая 28

spt.him@bk.ru

Телефон:

8 (831) 235-14-40, +7 (930) 705-39-09