



ХЛОРИД ЖЕЛЕЗА - БЕЗВОДНЫЙ

Внешний вид: зеленовато-коричневые, черные с зеленоватым оттенком, темно-фиолетовые кристаллы (порошок).

Свойства:

- Железо хлорное быстро впитывает влагу и обезвоживается. Железо хлорное легко растворяется в воде, этаноле, ацетоне, а также в жидком сернистом ангидриде, этилаmine и анилине;
- Железо хлорное не растворяется в глицерине, трихлориде фосфора.
- Водный раствор — кислый.
- Массовая доля хлорного железа $FeCl_3$ (основного вещества), % -96%. **Области применения**

- в качестве реагента (коагулянта) для обработки воды в промышленности
- для очистки промышленных и городских сточных вод и обеззараживания выделяющихся из них осадков.
- в металлургии.
- как оксидант и закрепитель в красильной промышленности,
- в качестве катализатора в процессах органического синтеза; для
- травления печатных плат в радиопромышленности, авиационной промышленности и приборостроении и др.
- для изготовления железистой соли.



ХЛОРИД ЖЕЛЕЗА - БЕЗВОДНЫЙ, ХЛОРИД ЖЕЛЕЗА - КУСКОВЫЙ, АЗОТНОКИСЛОЕ ЖЕЛЕЗО

ХЛОРИД ЖЕЛЕЗА - КУСКОВЫЙ

Применение:

- в качестве коагулянта, предназначенного для обработки воды; для очистки промышленных и городских сточных вод и обезвреживания выделяющихся из них осадков;
- в качестве катализатора в процессах органического синтеза;
- для травления печатных плат в радиотехнической промышленности; авиационной промышленности и приборостроении; и в других отраслях промышленности

[Техническая консультация](#)

Типовые характеристики

Синонимы	железа (III) хлорид ангидрид, хлорид железа, железо трихлорид
Международное название	ferric chloride anhydrous
CAS №	7705-08-0
Производство	импорт
Упаковка	Барабан 50 кг
Химическая формула	FeCl ₃
Класс опасности груза по ДОПОГ (ООН)	8

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



АЗОТНОКИСЛОЕ ЖЕЛЕЗО

Свойства

Лиловые (в совершенно чистом виде — бесцветные) кристаллы моноклинной системы, пл. 1,684 г/см³. При 47,2 °С препарат плавится в своей кристаллизационной воде, образуя красную жидкость, которая при 50 °С теряет часть HNO₃ и при 125 °С кипит с дальнейшим разложением. Расплавленный препарат легко переохлаждается: при охлаждении до 21 °С он остается еще жидким. Хорошо растворим в воде (45,4% безводной соли при 20 °С). Хранить его следует в прохладном месте.

Приготовление

Железо (III) азотнокислое можно получить при действии разбавленной азотной кислоты на металлическое железо:



В круглодонную колбу 1 емкостью 1 л (рис. 16) помещенную на водяной бане, вставляют двугорлую насадку 2, к которой присоединяют обратный холодильник 4. Холодильник соединяют газоотводной трубкой с двумя поглотительными склянками 5 емкостью 200 мл каждая. Через вертикальное горло насадки 2 в колбу опускают стеклянную трубку 3 так, чтобы она доходила почти до уровня жидкости. Трубка служит для подвода в колбу воздуха. В поглотительные склянки 5 наливают по 60 мл HNO₃ (х. ч.). Склянки присоединяют к слабо действующему водоструйному насосу. Для соединений узлов прибора следует применять только резиновые пробки.

По вопросам приобретения продукции: **хлорид железа - безводный, хлорид железа - кусковый, азотнокислое железо** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: