



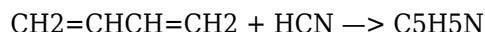
ПИРИДИН 2

Пиридин — бесцветная прозрачная жидкость с резким, отвратительным, характерным запахом. Смешивается в любых соотношениях с водой, этанолом, бензолом и многими органическими растворителями. Образует азеотропную смесь с водой (58% пиридина по массе, $T_{\text{кип}} 94^{\circ}\text{C}$). Пиридин — основание, причем его основность несколько ниже, чем у первичных, вторичных и третичных алкиламинов из-за влияния ароматического кольца, хотя, следует отметить, что неподеленная электронная пара азота непосредственно не участвует в образовании ароматической системы. Пиридин, как основание, образует устойчивые соли с неорганическими кислотами; в реакции с алкилгалогенидами получают соли пиридиния. Кроме этого, пиридин образует комплексные соединения с Льюисовыми кислотами — SO_2 , SO_3 , Br_2 , H_2O . Благодаря наличию неподеленной электронной пары, пиридин выступает в качестве нейтрального лиганда в комплексах с металлами. Пиридин обладает свойствами ароматических соединений: электрофильное замещение в нем проходит с большим трудом, в жестких условиях и с небольшими выходами. Нуклеофильное замещение протекает по положениям 2 и 4 в более мягких условиях, чем в бензоле. Пиридин устойчив к действию окислителей, но при действии надкислот легко образует N-оксид пиридина. Пиридин — хороший растворитель, способен растворять неорганические соли (AgBr , Hg_2Cl_2 и др.).

Получение.

Пиридин получают:

- из каменноугольной смолы (основной промышленный источник пиридина, содержание до 0.08%);
- из продуктов пиролиза древесины, торфа или кости;
- по реакции бутадиена с цианистым водородом в присутствии окиси алюминия Al_2O_3 :



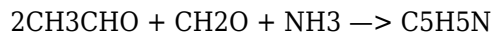
по реакции ацетилен с цианистым водородом. Процесс катализируется хлоридом ртути(II):



по реакции термической циклоконденсации ацетальдегида, формальдегида и аммиака при $200\text{--}250^{\circ}\text{C}$ при высоком давлении на цеолитном катализаторе (реакция Чичибабина):



ПИРИДИН 2, СУЛЬФОСАЛИЦИЛОВАЯ КИСЛОТА ДИГИДРАТ, ДВУОКИСЬ СЕЛЕНА



Применение.

Пиридин используют:

- как растворитель и реагент в синтетической органической химии и в промышленности;
- как исходное соединение и интермедиат при изготовлении инсектицидов, гербицидов, фунгицидов, красителей, добавок к каучукам, клеев, взрывчатых веществ, дезинфицирующих средств;
- при синтезе фармацевтических препаратов, пищевых отдушек;
- как денатурирующая добавка к техническому этиловому спирту, антифризам;
- как вспомогательное вещество в процессе окрашивания тканей;

СУЛЬФОСАЛИЦИЛОВАЯ КИСЛОТА ДИГИДРАТ

Химическая формула: $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_6\text{S} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Синоним: Салицилсульфоновая кислота, 2-гидрокси-5-суль-фобензойная кислота,

5-Сульфосалициловая кислота дигидрат

Международное название: SULFOSALICYLIC ACID

CAS No: 5965-83-3

Квалификация: Имп. «чда», ГОСТ 4478-78

Внешний вид: белый кристаллический порошок

Спецификация

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



ПИРИДИН 2, СУЛЬФОСАЛИЦИЛОВАЯ КИСЛОТА ДИГИДРАТ, ДВУОКИСЬ СЕЛЕНА

Техническая консультация

Молекулярный вес	254.2
Температура плавления	105 — 109°C
Температура кипения	105 — 109°
Плотность	0,8 г/см ³ (20°C)
Общая кислотность	99 — 104 % (по факт. 103,0 %)
Содержание сульфатов (SO ₄), не более	5,5 % (по факт. 5,1 %)
Содержание воды, не более	22 % (по факт. 16,0 %)

Описание

Сульфосалициловая кислота — белый кристаллический порошок; неограниченно растворим в воде и органических растворителях. Гигроскопична; кристаллизуется из воды в виде дигидрата, температура плавления 120°C.

Применение

Сульфосалициловую кислоту применяют в аналитической химии как маскирующий агент для некоторых металлов и для спектрофотометрического определения Fe, U, Be; благодаря способности осаждать белки из их растворов ее используют для нефелометрического определения белков (напр., альбумина в моче). Сульфосалициловая кислота и ее соли обладают антисептическим действием.

Гарантийный срок хранения — 6 месяцев со дня изготовления.

Фасовка: мешки по 25 кг

Условия хранения: в сухом, хорошо проветриваемом помещении

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



ДВУОКИСЬ СЕЛЕНА

SeO₂

Применяется как окислитель и как исходный продукт для получения органических соединений **Se**.

Получается при сжигании Se на воздухе, в кислороде или в смеси кислорода с окислами азота; при дегидратации селенистой кислоты.

Физические и химические свойства. Белые блестящие гигроскопичные кристаллы; легко возгоняются и могут быть расплавлены только в запаянном сосуде. Т. плавл. 340-390°: плотн. 3,954 (16°);раств. в воде 68,8% (25°), 77,5% (42°). Хорошо растворяется в бензоле, слабо в ацетоне, спиртах, горячей концентрированной уксусной кислоте. При растворении в воде дает селенистую кислоту, при нагревании с окислами металлов — селениты.

Применение:

Высокоочищенный оксид селена используется в основном в при производстве полупроводников, например селеновых фотоэлементов, в копировальной технике, при синтезе селенидов, которые используются как чувствительные элементы (например инфракрасные, или терморезисторы).

По вопросам приобретения продукции: **пиридин 2, сульфосалициловая кислота дигидрат, двуокись селена** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: