



СУЛЬФАТ НИКОТИНА 40%, ХЛОРИД ПАЛЛАДИЯ, НИТРАТ ПАЛЛАДИЯ

СУЛЬФАТ НИКОТИНА 40%

Никотин никотина сульфат является наиболее важным производством промежуточных товаров, CAS: 65-30-5 формула $(C_{10}H_{14}N_2)_2$ · Никотин, никотин и другие соли цитрата никотина, никотин пестицидов можно H_2SO_4 , молекулярная масса 422.55, промышленные товары, содержащие более 40% никотина (эквивалент 52% сульфата никотина) в воде, желтый или красный коричневый маслянистая жидкость, доля 1.18, pH 5.2 для ее сырья для производства фосфорной кислоты.

Свойства

Светло-оранжевая или темно-коричневая жидкость с неприятным запахом табака; содержит 50-52 % никотин-сульфата. Хорошо растворяется в воде и органических растворителях.

Действующим началом препарата является никотин.

Хранят с предосторожностью (список Б).

Применение

Применяют в качестве инсектицида (для борьбы с тлями, трипсами, жуками, вшами, клещами куриными и паутиными, мухами, комарами, тараканами и т.п.).

Токсичен для животных и человека: 50 мг никотина при приеме внутрь могут вызвать тяжелое отравление. Легко проникает через неповрежденную кожу, оказывает раздражающее действие на слизистые оболочки глаз и дыхательных путей.

ХЛОРИД ПАЛЛАДИЯ

Синоним: хлорид палладия

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



СУЛЬФАТ НИКОТИНА 40%, ХЛОРИД ПАЛЛАДИЯ, НИТРАТ ПАЛЛАДИЯ

Брутто-формула: PdCl_2

ТУ 6-09-2025-86

Применение:

- для изготовления катализаторов гидрирования, палладийсодержащих паст, электролитов палладирования
- для активизации поверхностей печатных плат
- является исходным веществом для синтеза химических соединений и порошков палладия

Внешний вид: кристаллический порошок коричневого цвета

Упаковка (согласно ГОСТ 3885-73):

- ампулы стеклянные
- банки стеклянные с навинчивающейся крышкой из полимерного материала (или алюминия) имеющей полиэтиленовый вкладыш
- банки полиэтиленовые или полипропиленовые с навинчивающейся крышкой и вкладышем или прокладкой из того же материала, залитые смесью парафина с полиэтиленом

Срок хранения: 3 года

Молекулярная масса (в а.е.м.): 177,3

Температура плавления (в °C): 500

Температура разложения (в °C): 500

Растворимость (в г/100 г или характеристика):

ацетон: растворим

вода: растворим

Дихлорид PdCl_2 легко растворим в воде, в соляной кислоте, давая тетрахлолопалладиевую(II) кислоту $\text{H}_2[\text{PdCl}_4]$;

получают из простых веществ выше 500 °C

При растворении в царской водке палладий образует гекса-хлолопалладиевую(IV) кислоту $\text{H}_2[\text{PdCl}_6]$, разлагающуюся при кипячении до $\text{H}_2 [\text{PdCl}_4]$ и Cl_2 .

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



Выделены многочисленные хлоропалладаты(IV) $M_2[PdCl_6]$ и хлоропалладаты(II) $M_2[PdCl_4]$, а также их производные, свойства которых используют для выделения и аффинажа палладия. Так, в хлоридном растворе, содержащем NH_3 , палладий может образовывать плохо растворимый хлоропалладозамин $Pd(NH_3)_2Cl_2$ (слабокислая среда), нерастворимую соль Вокелена $[Pd(NH_3)_4][PdCl_4]$ или растворимый дихлорид тетраамминопалладия (II) $Pd(NH_3)_4Cl_2$ (сильно щелочная среда). Раствор солей Pd^{2+} сначала сильно подщелачивают, отделяя осадки гидроксидов металлов (примесей), а затем подкисляют, выделяя палладий в осадок. Осадок $Pd(NH_3)_2Cl_2$ термически разлагают при 800-900 °С до металла.

НИТРАТ ПАЛЛАДИЯ

$Pd(NO_3)_2$ → тяжелая желто-коричневая жидкость. Хорошо растворяется в воде, склонна к гидролизу. Содержание палладия – 450-600 гр/л. Применяется для изготовления катализаторов. Обменные реакции нитрата палладия с кислотами – серной, уксусной, проионовой и т.д. используют для получения соответствующих солей $Pd(II)$.

Техническая консультация

Типовые характеристики

Общие	
Систематическое наименование	Нитрат палладия(II)
Традиционные названия	азотнокислый палладий
Химическая формула	$Pd(NO_3)_2$
Физические свойства	



СУЛЬФАТ НИКОТИНА 40%, ХЛОРИД ПАЛЛАДИЯ, НИТРАТ ПАЛЛАДИЯ

Состояние (ст. усл.)	жёлто-коричневые кристаллы
Молярная масса	230,43 г/ моль
Классификация	
Рег. номер CAS	10102-05-3
Рег. номер PubChem	24932
SMILES	<chem>[Pd+2].[O-][N+](O)=O.[O-][N+](O)=O</chem>

По вопросам приобретения продукции: **сульфат никотина 40%, хлорид палладия, нитрат палладия** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам:

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