



ОКИСЬ ПАЛЛАДИЯ, ХЛОРИД ПЛАТИНЫ, ОКИСЬ ПЛАТИНЫ

ОКИСЬ ПАЛЛАДИЯ

[Техническая консультация](#)

Типовые характеристики

Общие	
Систематическое наименование	оксид палладия(II)
Традиционные названия	окись палладия
Химическая формула	PdO
Физические свойства	
Состояние (ст. усл.)	чёрные кристаллы
Молярная масса	122,42 г/ моль
Плотность	8,31; 8,7 г/см ³
Термические свойства	
Температура плавления	разл. 750 °С
Молярная теплоёмкость (ст. усл.)	31 Дж/(моль·К)
Энтальпия образования (ст. усл.)	-15 кДж/моль
Классификация	
Рег. номер CAS	1314-08-5
Рег. номер PubChem	73974
SMILES	[Pd+2].[O-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



ХЛОРИД ПЛАТИНЫ

Хлорид платины(II), оливково-зеленые кристаллы, не растворимы в воде и орг. растворителях. Получают взаимодействием платины с хлором при 500°C, разложением $H_2[PtCl_6] \cdot 6H_2O$ при 380°C. Катализатор гидрирования

Хлорид платины(IV), коричневые кристаллы, растворяются в воде, ацетоне. Получают взаимодействием платины с хлором при 250°C, разложением $H_2[PtCl_6] \cdot 6H_2O$ при 300°C. При растворении в воде гидролизуются образуя анионные комплексы $H_2[Pt(OH)_2Cl_4]$. Характерно взаимодействие с хлоридами и соляной кислотой с образованием гексахлороплатинатов $M_2[PtCl_6]$.

Физические свойства:

Серебристо-белый пластичный металл, плотность 21,46 г/см³, $T_{пл.} = 1772^\circ C$. Легко протягивается (из 1 г платины можно получить до 500 км проволоки) и прокатывается в тончайшую фольгу.

Химические свойства:

Устойчива при нагревании на воздухе до 1000°C, медленно растворяется в жидком бrome, при нагревании взаимодействует с галогенами, серой, фосфором, углеродом. В частности, платиновую посуду нельзя нагревать в коптящем пламени горелки, поскольку при этом платина разрушается, образуя карбид. Не растворяется в кислотах и в щелочах, медленно растворяется в царской водке. Платина окисляется при сплавлении с щелочами в присутствии кислорода, поэтому в платиновой посуде нельзя плавить щелочи. В соединениях проявляет степени окисления +2, +4, реже другие от +1 до +6.

ОКИСЬ ПЛАТИНЫ

Оксид платины(II). PtO , аморфное или кристаллическое черное вещество. Получают обезвоживанием $Pt(OH)_2$, взаимодействием платины с кислородом. Резистивный материал.

Оксид платины(IV). PtO_2 , черные кристаллы. Получают обезвоживанием $Pt(OH)_4$. Нерастворим в воде и кислотах. Катализатор в органическом синтезе.



ОКИСЬ ПАЛЛАДИЯ, ХЛОРИД ПЛАТИНЫ, ОКИСЬ ПЛАТИНЫ

Применение:

Катализатор многих процессов, платино-родиевый сплав — катализатор окисления аммиака в производстве азотной кислоты. Для изготовления лабораторной посуды, тиглей, электродов, термопар, фильер. В электротехнике — электрические контакты, сопротивления, постоянные магниты (сплав с Co), медицинское оборудование и ювелирные украшения.

По вопросам приобретения продукции: **окись палладия, хлорид платины, окись платины** 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