

ПЛАТИНА

Плáтина (исп. *Platina*) — химический элемент 10-й группы (по устаревшей классификации — побочной подгруппы восьмой группы), 6-го периода периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, с атомным номером 78; блестящий благородный металл серебристо-белого цвета.

	78
	1
Pt	17
	32
	18
	8
	2
5d⁹6s¹	



История

В Старом Свете платина не была известна до середины XVI века, однако цивилизации Анд добывали и использовали её с незапамятных времён. Первыми европейцами, познакомившимися с платиной в середине XVI века, были конкистадоры.

В 1820 году в Европу было доставлено от 3 до 7 тонн платины. Здесь с нею познакомились алхимики, считавшие самым тяжелым металлом золото. Необычайно плотная платина оказалась тяжелее золота, поэтому алхимики посчитали её непригодным металлом и наделили адскими чертами. Некоторое применение платина нашла позже во Франции, когда из неё был изготовлен эталон метра, а позже эталон килограмма.

История

Всемирную известность приобрели труды русского ученого и общественного деятеля А. А. Мусина-Пушкина. Еще в 1797 г. он открыл новые способы получения амальгамы платины, а затем разработал совершенные методы еековки и очистки от железа.

Благодаря предприимчивости министра финансов Е. Ф. Канкрин с 1828 г. в Российской империи стали выпускать платиновые монеты достоинством в 3, 6 и 12 рублей; на это было затрачено около 14.5 т платины.



Физические свойства

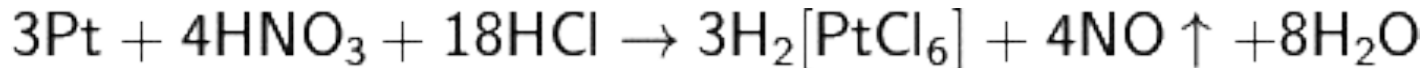
- серовато-белый пластичный ковкий металл
- t плавления = 1768,3 °C
- t кипения = 3825 °C
- плотность = 21,5 г/см³
- твёрдость = 3,5 по шкале Мооса
- кристаллическая решётка кубическая
гранецентрированная
- металлическая платина хорошо поддается
и сварке



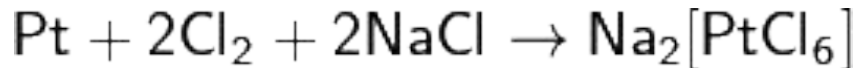
прокату

Химические свойства

Платина является одним из самых инертных металлов. По химическим свойствам платина похожа на палладий, но проявляет бóльшую химическую устойчивость. Она нерастворима в кислотах и щелочах, за исключением царской водки, с которой реагирует при комнатной температуре:



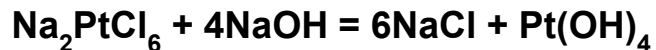
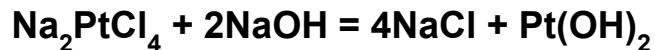
Платина медленно растворяется в горячей концентрированной серной кислоте и жидком бrome. Она не взаимодействует с другими минеральными и органическими кислотами. При нагревании реагирует со щелочами и пероксидом натрия, галогенами (особенно в присутствии галогенидов щелочных металлов):




Химические свойства

При нагревании платина реагирует с кислородом с образованием летучих оксидов. Выделены следующие оксиды платины: чёрный **PtO**, коричневый **PtO₂**, красновато-коричневый **PtO₃**, а также **Pt₂O₃** и смешанный **Pt₃O₄**, в котором платина проявляет степени окисления +2 и +4.

Для платины известны гидроксиды **Pt(OH)₂** и **Pt(OH)₄**. Получают их при щелочном гидролизе соответствующих хлорплатинатов, например:

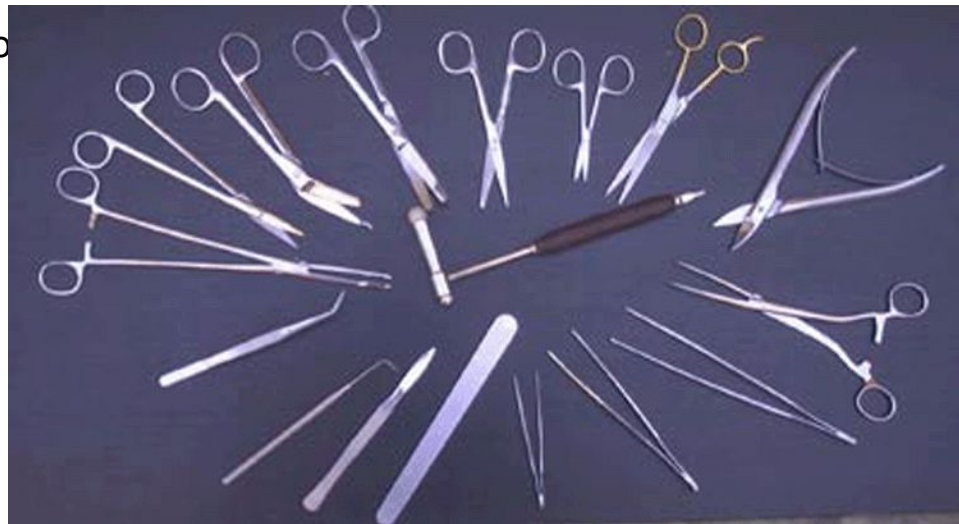


С обнаруженного Нилом Бартлеттом взаимодействия между Хе и **PtF₆**, приводящего к образованию **ХеPtF₆**, началась химия инертных газов. **PtF₆** получают фторированием платины при 1000 °С под давлением.



Применение

- С первой четверти XIX века применялась в России в качестве легирующей добавки для производства высокопрочных сталей
- Платина применяется в ювелирном и зубоврачебном деле.
- Для изготовления нагревательных элементов высокотемпературных датчиков, термоизмерительных приборов
- Нерастворимые аноды в гальванотехнике.
- Покрытия для элементов СВЧ-техники (волноводы, аттенюаторы, элементы резонаторов).



Применение

- Незначительная часть платины идет в медицинскую промышленность. Из платины и ее сплавов изготавливают хирургические инструменты, которые, не окисляясь, стерилизуются в пламени спиртовой горелки. Некоторые соединения платины используют против различных опухолей. Соединения платины применяются, как цитостатики («цис-платина»). Однако в настоящее время имеются более эффективные противораковые лекарственные средства.
- Платина, золото и серебро — основные металлы, выполняющие монетарную функцию. Однако платину стали использовать для изготовления монет на несколько тысячелетий позже золота и серебра. В России платиновые монеты выпускали с 1828 по 1845 и в 1992-1995 гг.



Применение в химии

- Платина – лучший катализатор реакции окисления аммиака до окиси азота NO в одном из главных процессов производства азотной кислоты. Катализатор здесь предстает в виде сетки из платиновой проволоки диаметром 0,05-0,09 мм.
- Платиновые катализаторы ускоряют многие другие практически важные реакции: гидрирование жиров, циклических и ароматических углеводородов, олефинов, альдегидов, ацетиленов, кетонов, окисление SO_2 в SO_3 в сернокислотном производстве. Их используют также при синтезе витаминов и некоторых фармацевтических препаратов.