

# ИРИДИЙ

77	<b>Ir</b>
2 15 32 18 8 2	ИРИДИЙ 192,22 $5d^7 6s^2$

# Общая характеристика элемента

**Ири́дий** — химический элемент с атомным номером 77 в периодической системе, обозначается символом Ir (лат. *Iridium*). Иридий — очень твёрдый, тугоплавкий, серебристо-белый переходный металл платиновой группы, обладающий высокой плотностью и сравнимый по этому параметру только с осмием (плотности Os и Ir практически равны с учётом расчетной погрешности). Имеет высокую коррозионную стойкость даже при температуре 2000 °С. Иридий был открыт в 1803 году английским химиком С. Теннантом одновременно с осмием, которые в качестве примесей присутствовали в природной платине, доставленной из Южной Америки. Название (др.-греч. ἶρις — радуга) получил благодаря разнообразной окраске своих солей. В соединениях проявляет степени окисления +3, +4, реже другие от +1 до +6.



# Как себя чувствует атом?

Электрон в атоме может переходить из данного состояния в состояния, характеризующиеся меньшими значениями энергии, при этом, как правило, испускается квант электромагнитного излучения. Или, наоборот, в состояния, характеризующиеся более высокими значениями энергии, тогда переход осуществляется, как правило, после того, как атом подвергся какому-либо внешнему воздействию, например, он поглотил квант электромагнитного излучения или провзаимодействовал с другой какой-либо частицей.

Если энергия одного из электронов в атоме больше некоторого нормального значения, принимаемого за энергию основного состояния, то такой атом называется возбужденным или, иначе, находящимся в возбужденном состоянии. Обычно возбужденное состояние атома не может существовать долго. Либо самостоятельно, либо опять-таки под воздействием какой-либо внешней причины такой атом переходит из возбужденного состояния в основное, излучая при этом один или несколько квантов.

# Основное и возбужденное состояние атома

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$   
 $4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^7$

Валентный слой -  $5d^7$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$   
 $4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^7 6s^2$

Валентный слой -  $6s^2$

# Соединения двухвалентного иридия

- $\text{IrCl}_2$  — блестящие тёмно-зелёные кристаллы. Плохо растворяется в кислотах и щёлочах. При нагревании до  $773^\circ\text{C}$  разлагается на  $\text{IrCl}$  и хлор, а выше  $798^\circ\text{C}$  — на составные элементы. Получают нагреванием металлического иридия или  $\text{IrCl}_3$  в токе хлора при  $763^\circ\text{C}$ .



- $\text{IrS}$  — блестящее тёмно-синее твёрдое вещество. Мало растворим в воде и кислотах. Растворяется в сульфиде калия. Получают нагреванием металлического иридия в парах серы.



# Соединения трехвалентного иридия

- *Ir<sub>2</sub>O<sub>3</sub>* — твёрдое тёмно-синее вещество. Малорастворим в воде и этаноле. Растворяется в серной кислоте. Получают при лёгком прокаливании сульфида иридия (III).



- *IrCl<sub>3</sub>* — летучее соединение оливково-зелёного цвета. Плотность — 5,30 г/см<sup>3</sup>. Малорастворим в воде, щелочах и кислотах. При 765 °С разлагается на IrCl<sub>2</sub> и хлор, при 773 °С на IrCl и хлор, а выше 798 °С — на составные элементы. Получают действием хлора на нагретый до 600 °С иридий.



- *IrBr<sub>3</sub>* — оливково-зелёные кристаллы. Растворяется в воде, мало растворим в спирте. Дегидратируется при нагревании до 105—120 °С. При сильном нагревании разлагается на элементы. Получают взаимодействием IrO<sub>2</sub> с бромоводородной кислотой.



- *Ir<sub>2</sub>S<sub>3</sub>* — твёрдое коричневое вещество. Разлагается на элементы при нагревании выше 1050 °С. Мало растворим в воде. Растворяется в азотной кислоте и растворе сульфида калия. Получают действием сероводорода на хлорид иридия (III) или нагреванием порошкообразного металлического иридия с серой при температуре не выше 1050 °С в вакууме.



# Соединения четырехвалентного иридия

- $\text{IrO}_2$  — чёрные тетрагональные кристаллы с решёткой типа рутила. Плотность —  $3,15 \text{ г/см}^3$ . Малорастворим в воде, этаноле и кислотах. Восстанавливается до металла водородом. Термически диссоциирует на элементы при нагревании. Получают нагреванием порошкообразного иридия на воздухе или в кислороде при  $700 \text{ }^\circ\text{C}$ , нагреванием  $\text{IrO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ .



- $\text{IrF}_4$  — жёлтая маслянистая жидкость, разлагающаяся на воздухе и гидролизующаяся водой.  $t_{\text{пл}} 106 \text{ }^\circ\text{C}$ . Получают нагреванием  $\text{IrF}_6$  с порошком иридия при  $150 \text{ }^\circ\text{C}$ .



- $\text{IrCl}_4$  — гигроскопичное коричневое твёрдое вещество. Растворяется в холодной воде и разлагается тёплой (водой). Получают нагреванием ( $600\text{—}700 \text{ }^\circ\text{C}$ ) металлического иридия с хлором при повышенном давлении.



- $\text{IrBr}_4$  — расплывающееся на воздухе синее вещество. Растворяется в этаноле; в воде (с разложением), диссоциирует при нагревании на элементы. Получают взаимодействием  $\text{IrO}_2$  с бромоводородной кислотой при низкой температуре.



- $\text{IrS}_2$  — твёрдое коричневое вещество. Малорастворим в воде. Получают пропусканием сероводорода через растворы солей иридия (IV) или нагреванием порошкообразного металлического иридия с серой без доступа воздуха в вакууме.



- $\text{Ir}(\text{OH})_4$  ( $\text{IrO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) образуется при нейтрализации растворов хлороиридатов (IV) в присутствии окислителей. Осадок  $\text{Ir}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  выпадает при нейтрализации щёлочью хлороиридатов (III) и легко окисляется на воздухе до  $\text{IrO}_2$ . Практически нерастворим в воде.



# Соединения шестивалентного иридия

- *IrF6* — жёлтые тетрагональные кристаллы.  $t_{пл}$  44 °С,  $t_{кип}$  53 °С, плотность — 6,0 г/см<sup>3</sup>. Под действием металлического иридия превращается в *IrF4*, восстанавливается водородом до металлического иридия. Получают нагреванием иридия в атмосфере фтора в трубке из флюорита. Сильный окислитель, реагирует с водой и монооксидом азота.



- *IrS3* — серый, малорастворимый в воде порошок. Получают нагреванием порошкообразного металлического иридия с избытком серы в вакууме. Строго говоря, не является соединением шестивалентного иридия, так как содержит связь S-S.



# Распространение в природе и месторождения

Содержание иридия в земной коре ничтожно мало (10<sup>-7</sup> масс. %). Он встречается гораздо реже золота и платины. Встречается вместе с родием, рением и рутением. Относится к наименее распространённым элементам. Иридий относительно часто встречается в метеоритах. Не исключено, что реальное содержание металла на планете гораздо выше: его высокая плотность и высокое родство к железу могли привести к смещению иридия вглубь Земли, в ядро планеты, в процессе её формирования из расплава.

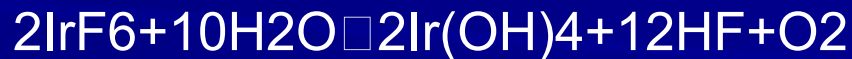
Иридий содержится в таких минералах, как невьянскит, сысертскит и ауросмирид.

Коренные месторождения осмистого иридия расположены в основном в перидотитовых серпентинитах складчатых областей (в ЮАР, Канаде, США, на Новой Гвинее).



# Основные химические свойства

Иридий устойчив на воздухе при обычной температуре и нагревании, при прокаливании порошка в токе кислорода при 600—1000 °С образует в незначительном количестве IrO<sub>2</sub>. Выше 1200 °С частично испаряется в виде IrO<sub>3</sub>. Компактный иридий при температурах до 100 °С не реагирует со всеми известными кислотами и их смесями. Свежеосажденная иридиевая чернь частично растворяется в царской водке с образованием смеси соединений Ir(III) и Ir(IV). Порошок иридия может быть растворён хлорированием в присутствии хлоридов щелочных металлов при 600—900 °С или спеканием с Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> или BaO<sub>2</sub> с последующим растворением в кислотах. Иридий взаимодействует с F<sub>2</sub> при 400—450 °С, а с Cl<sub>2</sub> и S при температуре красного каления.



# Основные физические свойства

Иридий представляет серебристо-белый очень твердый и довольно ломкий металл, в котором различимы отдельные кристаллы. При температуре красного каления он малоковкий, однако поддается обработке напильником и полировке. Плотность 22,65 г/см<sup>3</sup>,  $T_{пл.} = 2447^{\circ}\text{C}$ . Кристаллическая структура — кубическая гранецентрированная с периодом  $a_0 = 0,38387$  нм; электрическое сопротивление —  $5,3 \cdot 10^{-8}$  Ом·м (при  $0^{\circ}\text{C}$ ); коэффициент линейного расширения —  $6,5 \cdot 10^{-6}$  град; модуль нормальной упругости —  $52,029 \cdot 10^6$  кг/мм<sup>2</sup>.

Стабильными являются изотопы  $^{191}\text{Ir}$  и  $^{193}\text{Ir}$ . Период полураспада  $^{192}\text{Ir}$  — 74 дня.

# Биологическое значение и экологическая безопасность

Не играет никакой биологической роли. Металлический иридий нетоксичен, но некоторые соединения иридия, например, его гексафторид (IrF<sub>6</sub>), очень ядовиты.



# Применение

- Особый интерес в качестве источника электроэнергии вызывает его ядерный изотоп иридий-192m2 (имеющий период полураспада 241 год).
- Сплавы с W и Th — материалы термоэлектрических генераторов, с Hf — материалы для топливных баков в космических аппаратах, с Rh, Re, W — материалы для термопар, эксплуатируемых выше 2000 °C, с La и Ce — материалы термоэмиссионных катодов.
- Иридий используется также для изготовления перьев для ручек. Небольшой шарик из иридия можно встретить на кончиках перьев и чернильных стержней, особенно хорошо его видно на золотых перьях, где он отличается по цвету от самого пера.
- Иридий в палеонтологии и геологии является индикатором слоя, который сформировался сразу после падения метеоритов.
- Иридий, наряду с медью и платиной, применяется в свечах зажигания двигателей внутреннего сгорания (ДВС) в качестве материала для изготовления электродов, делая такие свечи наиболее долговечными (100—160 тыс. км пробега автомобиля) и снижая требования к напряжению искрообразования. Изначально использовался в авиации и гоночных автомобилях, затем, по мере снижения стоимости продукции, стал употребляться и на массовых автомобилях. В настоящее время такие свечи доступны для большинства двигателей, однако являясь наиболее дорогими.
- Иридий-192 является радионуклидом с периодом полураспада 74 сут, широко применяемым в дефектоскопии, особенно в условиях, когда генерирующие источники не могут быть использованы (взрывоопасные среды, отсутствие питающего напряжения нужной мощности).