

рений

Рений символ химического элемента Re и атомным номером 75. Это серебристо-белый, толстый, и третий ряд в периодической таблице группы 7 переходных металлов. Средняя концентрация рения на миллиард (частей на миллиард), часть коры является одним из самых редких элементов. Бесплатный элементы третье место высокой температурой плавления и кипения любого элемента. Рений химии похож на марганец, молибден и медь в качестве побочного продукта уточнение получить. Рения и его соединений отображения различных степенях окисления от -1 до +7.

Рений был открыт в 1925 году ему было присвоено имя Рейн в Европе, был обнаружен последний стабильный элемент.

В реактивных двигателей, используемых в никелевых жаропрочных сплавов, содержащих до 6% рения, строительство реактивных двигателей использованием нового поколения каталитических химической промышленности наиболее важным элементом максимального использования. Поскольку спрос является относительно низкая доступность рения самых дорогих промышленных металлов, 1 августа 2011 года, средняя цена около \$ 4575 за килограмм.

Рений (лат. Rhenus смысл: "Рейн") было установлено, что стабильный изотоп (с тех пор, был найден в природе, других новых радиоактивных элементов, таких как нептуний и плутоний) последнего элемента. Еще не было найдено в периодической таблице элементов этой позиции Дмитрий Менделеев предсказал. Полученные в 1914 году Генри Мозли в другой информации, вычислительной техники. Широко распространено мнение, был Вальтер Ноддак, Ида Такке, и Оберг в Германии. В 1925 году они сообщили, что они нашли в платиновых руд и минералов ниобия. Они также обнаружили, что в гадолините и молибденита рения. В 1928 году они могут обрабатывать 660 кг молибдена элемент для извлечения 1 грамма. Этот процесс настолько сложный и дорогостоящий производстве до начала 1950-х, чтобы остановить вольфрам рений, сплавы молибдена рений. Эти сплавы молибденита из порфира меди часть производства рения в большой спрос, в важную отрасль в приложении.

Рений серебристо-белый металл из самых высоких температуры плавления всех элементов, больше, чем только вольфрам и углерод. Он также является одним из самых интенсивных, уступая только платина, иридий и осмий.

Обычной коммерческой форме порошка, но этот проект могут быть объединены путем спекания в вакууме или в атмосфере водорода. Этот процесс будет выпускать компактные твердые плотности металла выше, чем 90% плотности. При отжиге этот металл очень пластичный, можно согнуть, свернувшись, или откат. Сверхпроводящие рений-молибденовых сплавов в 10 К, вольфрам рений сплава

сверхпроводник около 4-8 К, в зависимости от сплава. (Информация из Википедии)