

ФРАНЦИЙ

ФРА́НЦИЙ — ЭЛЕМЕНТ ГЛАВНОЙ
ПОДГРУППЫ ПЕРВОЙ ГРУППЫ СЕДЬМОГО
ПЕРИОДА ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ
ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА, С АТОМНЫМ НОМЕРОМ
87.



ОТКРЫТИЕ ФРАНЦИЯ

Франций был открыт в 1939 году Маргаритой Перей, сотрудницей института Кюри в Париже.

Она же и дала ему в 1946 г. название в честь своей родины – Франции

С 1929 по 1939 год эка-цезий (франций) "находили" несколько раз, называя то виргинием в честь штата США, то молдавием, то алкалинием или руссием. Однако все эти открытия были ошибочными



НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ

Франций — один из редчайших элементов. Среди элементов, постоянно существующих в земной коре, только астат имеет меньшее содержание. Весь природный франций является радиогенным.

Общее содержание франция в земной коре оценивается в 340 граммов.

Физические и химические свойства

ФИЗИЧЕСКИЕ СВ-ВА

Так как в распоряжении исследователей имеются лишь мельчайшие образцы, содержащие не более 10^{-7} г франция, то сведения о его физических свойствах могут быть определены только путём расчета, основываясь на данных для стабильных щелочных металлах.

Согласно таким расчетам, плотность франция при комнатной температуре составляет $1,87 \text{ г/см}^3$, температура плавления $27 \text{ }^\circ\text{C}$, температура кипения $677 \text{ }^\circ\text{C}$, удельная теплота плавления $9,385 \text{ кДж/кг}$.

ХИМИЧЕСКИЕ СВ-ВА

Франций имеет самую низкую электроотрицательность из всех элементов, известных в настоящее время. Соответственно, франций является и самым химически активным щелочным металлом.

ПРИМИНЕНИЕ

В НАСТОЯЩЕЕ ВРЕМЯ
ФРАНЦИЙ И ЕГО СОЛИ
ПРАКТИЧЕСКОГО
ПРИМЕНЕНИЯ НЕ ИМЕЮТ, В
СВЯЗИ С МАЛЫМ
ПЕРИОДОМ
ПОЛУРАСПАДА И
ВЫСОКОЙ
РАДИОАКТИВНОСТЬЮ.



СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ