

	URANIUM / ARGENTINA SEEKS TO MAKE A COMEBACK		
	NEW-CML-INF-007	Page: 1 of 7	04/11/2025
All information contained in this document has been prepared by marceloalais®. Reproduction or copying, in whole or in part, is permitted. If you no longer wish to receive ma news, please send an email to unsubscribe@marcelalais.com.			

WHAT IS URANIUM?

Uranium is a silvery-gray metallic chemical element. Its symbol is “U”, and its atomic number in the modern periodic table is 92.

In the modern periodic table, chemical elements are arranged in rows and columns according to (I) their atomic number, or nuclear charge number (the number of protons in each atom of the element); (II) their electron configuration (the way electrons are structured or arranged within an atom); and (III) their chemical properties.

The periodic table of elements was first published in 1869 by Russian chemist Dmitri Mendeleev, although the modern ordering by atomic number was established later.

This brings us to the terms “atom”, “nucleus”, “protons”, “electron shell”, “electrons” and “isotopes”.

What does all this mean?

The smallest unit of a chemical element that retains its properties is called an “atom”, and it consists of a “nucleus” and an “electron shell”.

The “nucleus” contains “protons” and “neutrons” and accounts for almost all the mass of the “atom”. “Protons” are positively charged particles, whereas “neutrons” have no electrical charge and are therefore neutral.

The “electron shell” is where “electrons” are found. These are negatively charged particles that move around the “nucleus”.

An “atom” is defined as electrically neutral when it has the same number of protons and electrons. Uranium has atomic number 92 in the modern periodic table. This means that a neutral uranium atom contains 92 protons and 92 electrons.

This brings us to “atoms” and “isotopes”.

When atoms of the same chemical element have the same number of “protons” but different numbers of “neutrons”, they are called “isotopes”.



In the case of uranium, its most abundant “isotopes” are U-238, which has 146 “neutrons”, and U-235, which has 143 “neutrons”.

Uranium occurs naturally in the form of different “isotopes”.

Why are the “isotopes” U-235 and U-238 important for nuclear energy?

The most abundant “isotope” is U-238 (radioactive, with a very long half-life), accounting for 99.3% of the total, followed by U-235 at 0.7%.

The “isotope” U-235 is the most valuable because, among other applications, it is used as fuel in nuclear reactors.

Uranium is a heavy, radioactive metal found in low concentrations in soil, rocks, fresh and salt water, and even food and living organisms.

It is found primarily in the Earth's crust, is 500 times more abundant than gold, and its only widely known use is as fuel for nuclear reactors.

Under certain geological conditions, it becomes concentrated in mineral deposits, allowing it to be exploited as an energy resource.

It was discovered as an oxide in 1789 by M. H. Klaproth, who named it after the planet Uranus, discovered in 1781.



WHAT IS URANIUM USED FOR?

As is typical of metals, uranium is characterized by its high ductility and malleability, although it is a poor conductor of electricity.

Uranium's best-known property is its radioactivity.

Radioactive elements are those whose “nuclei” are unstable and therefore readily decay, releasing energy as a result.

During this process, they transform into other elements as their “nuclei” move toward a more stable state.

In addition to its natural radioactivity, the nucleus of a uranium atom can be deliberately split by bombarding it with other subatomic particles, releasing large amounts of energy.



This process, known as “nuclear fission”, was discovered by scientists Otto Hahn, Fritz Strassmann, Lise Meitner and Otto Frisch in 1938.

Nuclear fission: what is it and how does it affect us?

When the nucleus of a U-235 atom captures a moving neutron, it splits into two (fission) and releases energy as heat; two or three additional neutrons are also emitted.

If enough of these emitted neutrons cause the nuclei of other U-235 atoms to split, releasing still more neutrons, a fission chain reaction occurs.

When this happens repeatedly, millions of times, an enormous amount of heat is generated from a relatively small quantity of uranium.

This process, which effectively involves “burning” uranium, is what takes place inside a nuclear reactor.

The heat is then used to produce steam and generate electricity.

It was not until the 1950s that uranium research shifted toward constructive applications.

Scientists explored nuclear energy and discovered uranium's potential as fuel for reactors, which today generate 9.1% of the world's electricity.

Natural uranium is used to produce enriched uranium; the remaining material is depleted uranium. Enriched uranium is used to manufacture fuel for nuclear power plants, power more than 150 vessels—mainly submarines and aircraft carriers—and manufacture nuclear weapons.

Depleted uranium, a by-product of enrichment, is used for radiation shielding, counterweights and certain military applications.

URANIUM IN ARGENTINA

Argentina's first uranium deposit was discovered in 1946 in the Las Heras department of Mendoza, where the Soberanía and Independencia mines were established.

There, in 1951, the Papagayos deposit was also identified, becoming the first to be registered in the name of the national government.

In late 1952, the extracted ore was processed at an experimental plant operated by the National Atomic Energy Commission (CNEA) in the city of Córdoba, producing the country's first 4.5 tonnes of uranium concentrate—a milestone for Latin America.

That same year, the Huemul deposit was also discovered in Malargüe, Mendoza, where uranium extraction began in 1955.

From that point onward, various provincial agreements promoted exploration and assessment of new uranium resources throughout the country.

Between 1952 and 1997, Argentina produced approximately 2,600 tonnes of U in the form of ammonium diuranate (yellowcake), intended to meet domestic demand.

Seven production centers and one pilot plant processed ore from approximately 13 uranium deposits across the country.



Reconquista 616 Piso 1º
C1003ABN - CABA

info@marceloalais.com
marceloalais.com



The last facility to remain operational was the San Rafael Mining and Milling Complex—now known as Sierra Pintada—where production ceased in 1997.

Since then, neither private nor state-owned operations have produced uranium, and supply requirements have therefore been met through imports.

URANIUM / NUCLEAR ENERGY / EVERYDAY USES

In 2024, 9.1% of the world's electricity was generated using uranium in nuclear reactors.

This represents more than 2,686 TWh annually, roughly equivalent to all the electricity generated worldwide from every source in 1960.

It comes from approximately 440 nuclear reactors, with a combined generating capacity of around 400,000 megawatts (MWe), operating in 31 countries.

Note: A terawatt-hour (TWh) is a unit of energy equivalent to one trillion watt-hours. In electricity, MW means megawatt, a unit of electrical power equivalent to one million watts. It is used to measure power on a large scale, such as the capacity of power stations, large motors or industrial plants. Unlike the megawatt-hour (MWh), which measures energy consumed or produced over a period of time, the megawatt (MW) measures instantaneous power.

Approximately 70 additional reactors are under construction, and another 110 are planned.

Uranium is sold only to countries that are signatories to the Treaty on the Non-Proliferation of Nuclear Weapons (NPT) and permit international inspections to verify that it is used solely for peaceful purposes.

When nuclear energy is mentioned, many people think only of nuclear reactors or perhaps nuclear weapons.

Here another special term comes into play: “radioisotopes”.

“Radioisotopes” are atoms of the same element that are unstable and emit radiation (such as alpha particles, beta particles and gamma rays) until they become more stable.

Few people realize the extent to which the use of “radioisotopes” has changed our lives in recent decades.

In everyday life, we need food, water and good health.

Today, radioactive isotopes play an important role in the technologies that provide us with these three essentials.

They are produced by bombarding small quantities of certain elements with neutrons. In medicine, “radioisotopes” are widely used for diagnosis and research.

Approximately one in two people in the Western world is likely to benefit from nuclear medicine during their lifetime.

More powerful gamma sources are used to sterilize syringes, dressings and other medical supplies; gamma sterilization of equipment is virtually universal.

In food preservation, “radioisotopes” are used to inhibit sprouting in tubers after harvest, eliminate parasites and pests, and control the ripening of stored fruit and vegetables.

Irradiated foods are approved for human consumption by international and national health authorities in a growing number of countries.



Reconquista 616 Piso 1º
C1003ABN - CABA

info@marceloalais.com
marceloalais.com



These include potatoes, onions, fresh and dried fruit, cereals and cereal products, poultry and some fish. Certain packaged foods can also be irradiated.

“Radioisotopes” also play an important role in crop cultivation and livestock breeding. They are used to develop high-yielding crop varieties resistant to disease and adverse weather, study the effects of fertilizers and insecticides, and improve the productivity and health of domestic animals.

In industry and mining, they are used to inspect welds, detect leaks, study metal wear rates and perform online analysis of a wide range of minerals and fuels.

Americium-241, a radioisotope obtained from plutonium, is used in ionization smoke detectors.

“Radioisotopes” are used to detect and analyze environmental pollutants and to study the movement of surface water in streams and groundwater.

In summary, “radioisotopes” are unstable atoms that emit radiation, and uranium is an example of an element containing naturally occurring radioisotopes, primarily U-238, which is the most abundant and most stable, whereas U-235 is less stable but essential because it is fissile—that is, it can sustain a nuclear chain reaction.

URANIUM / RESOURCES / ARGENTINA

Argentina has 33,780 tonnes of U classified as identified resources, which could theoretically cover current consumption (three nuclear power plants) for around 150 years. However, domestic extraction was suspended decades ago for economic reasons, and the country currently imports this mineral for use.

Note: The 150-year figure is a theoretical equivalence, not a guarantee of supply.

Argentina consumes approximately 200–220 tonnes of uranium annually to supply its three nuclear power plants: Atucha I, Atucha II and Embalse, which generate approximately 10% of the country's electricity.

Argentina's uranium projects and their current status are as follows:

PROJECT	STATUS	PROVINCE	OPERATOR	COUNTRY	RESOURCES (tU)
Cerro Solo	Advanced exploration	Chubut	CNEA	Argentina	8,180
Meseta Central	Advanced exploration	Chubut	Ur America Ltd	United Kingdom	5,290
Laguna Colorada	Advanced exploration	Chubut	CNEA	Argentina	160
Laguna Salada	Preliminary economic assessment	Chubut	Jaguar Uranium Corp	Canada	2,980
Arroyo Perdido U	Early-stage exploration	Chubut	CNEA	Argentina	
Hope	Prospecting	Chubut	CNEA	Argentina	
Lago Seco	Prospecting	Chubut	CNEA	Argentina	
Sierra Cuadrada	Prospecting	Chubut	CNEA	Argentina	
Sierra Pintada	Feasibility	Mendoza	CNEA	Argentina	10,010
Huemules	Early-stage exploration	Mendoza	Jaguar Uranium Corp	Canada	
Cateos	Prospecting	Neuquén	CNEA	Argentina	
Amarillo Grande	Preliminary economic assessment	Río Negro	Blue Sky Uranium Corp	Argentina	6,730
Catriel	Early-stage exploration	Río Negro	CNEA	Argentina	
Lucho U	Prospecting	Río Negro	CNEA	Argentina	
Don Otto	Prospecting	Río Negro	CNEA	Argentina	
Don Otto	Feasibility	Salta	CNEA	Argentina	430
Meseta Sirven	Early-stage exploration	Santa Cruz	CNEA	Argentina	
Total					33,780



Reconquista 616 Piso 1º
C1003ABN - CABA

info@marceloalais.com
marceloalais.com



URANIUM / PRODUCTION / CONSUMPTION / ARGENTINA / WORLD

2024 uranium production (thousand tonnes; shares as reported in the source)

PRODUCTION		
COUNTRY	2024	
	Thousand Tonnes	%
Kazakhstan	23.27	39%
Canada	14.31	24%
Namibia	7.33	12%
Australia	4.60	8%
Uzbekistan	4.00	7%
Russia	2.74	5%
China	1.60	3%
Niger	0.96	2%
India	0.05	0%
South Africa	0.20	0%
Ukraine	0.29	0%
United States	0.26	0%
Others	0.16	0%
Argentina	0.00	0%
WORLD TOTAL	59.76	

CONSUMPTION		
COUNTRY	2024	
	Tonnes	%
United States	18,137	30%
China	13,132	22%
France	8,389	14%
Russia	5,436	9%
South Korea	4,309	7%
Japan	2,180	4%
India	1,884	3%
Canada	1,445	2%
Spain	1,218	2%
Sweden	938	2%
United Arab Emirates	902	2%
United Kingdom	817	1%
Ukraine	980	1%
Argentina	200	0%
WORLD TOTAL	59,877	

URANIUM / ARGENTINA'S 2024 NUCLEAR PLAN / STATUS

In December 2024, the "Argentine Nuclear Plan" was announced.

This government initiative aims to relaunch nuclear energy in the country, focusing on the construction of small modular reactors (SMRs) using 100% Argentine technology, with the goal of attracting investment and developing the sector both domestically and internationally.

Note: Domestically designed modular reactors (SMRs), such as CAREM, whose prototype is being built in Lima, Buenos Aires Province, are smaller, more flexible and transportable. They are designed for more standardized production, with the aim of generating energy, consolidating Argentina's position as a leader in this technology and expanding access to energy nationwide.

In summary, the plan includes:

- Building small modular reactors (SMRs).
- Developing and exporting Argentine nuclear technology.
- Attracting foreign capital to finance nuclear development, given the limitations of government funding.
- Exploring and developing uranium resources.
- Positioning Argentina as a hub for AI companies by using nuclear energy to power data processing centers.

SOURCES

National Atomic Energy Commission (CNEA)

<https://www.invap.com.ar/>

<https://www.foronuclear.org/>

<https://world-nuclear.org/>

<https://ember-energy.org/>

<https://argentinaminera.com/>

All information contained in this document has been prepared by marceloalais®. Reproduction or copying, in whole or in part, is permitted. If you no longer wish to receive ma news, email unsubscribe@marceloalais.com.





URANIO / ARGENTINA INTENTA VOLVER

NEW-CML-INF-007

Pág.: 1 de 8

04/11/2025

Toda la información contenida en la presente documentación ha sido elaborada por [marcelolais®](#).
Se permite su reproducción o copia, total o parcial.
Si no deseas recibir los **ma news** envíanos un email a unsubscribe@marcelalais.com

¿QUÉ ES EL URANIO?

El Uranio es un elemento químico metálico de color plateado-grisáceo, su símbolo es “U” y su número atómico en la tabla periódica moderna es 92.

Tabla Periódica de los Elementos

Legend: Sólido, Líquido, Gas, Sintético

En la tabla periódica moderna, los elementos químicos se ordenan en filas y columnas en forma de tabla por I) su número atómico o número de carga nuclear, (que es el número de protones que tiene cada átomo de dicho elemento), II) por su configuración de electrones (es decir la forma en la cual los electrones se estructuran u organizan en un átomo) y III) finalmente sus propiedades químicas.

La tabla periódica de los elementos fue publicada por primera vez en el año 1869 por el químico ruso Dmitri Mendeléyev, pero el ordenamiento moderno por número atómico se estableció posteriormente.

Entonces aparecen las palabras “átomo”, “núcleos”, “protones”, “corteza”, “electrones” e “isótopos”.

¿Qué es todo esto?

La unidad más pequeña de un elemento químico que conserva sus propiedades se denomina “átomo” y está compuesto por un “núcleo” y una “corteza”.

El “núcleo” contiene “protones” y “neutrones” y concentra casi toda la masa del “átomo”, donde los “protones” son partículas eléctricas con carga positiva y los “neutrones” son partículas sin carga eléctrica, es decir neutras.

La “corteza” es el lugar donde se encuentran los “electrones”, que son partículas con carga eléctrica negativa y que se mueven alrededor del “núcleo”.

La ciencia define que un “átomo” es eléctricamente neutro cuando tiene el mismo número de protones y electrones.

El uranio tiene número atómico 92 en la tabla periódica moderna. Esto significa que un átomo neutro de uranio contiene 92 protones y 92 electrones.

Eso nos lleva a los “átomos” e “isótopos”

Cuando un "átomo" de un mismo elemento químico, tiene el mismo número de "protones" pero diferente número de "neutrones" se denomina "isótopo".

En el caso del Uranio, sus "isótopos" más abundantes son el U 238 que posee 146 "neutrones" y el U 235 con 143 "neutrones".

El Uranio se halla en la naturaleza en forma de distintos "isótopos".

Los "isótopos" U 235 y el U 238 ¿Por qué son importantes para la energía atómica?

Los "isótopos" más abundante son el U 238 (radiactivo, con una vida media muy prolongada), representa el 99,3% del total, seguido por el U 235, con una proporción del 0,7%.

El "isótopo" U 235 es el más valioso, porque se utiliza entre otras cosas, como combustible en los reactores nucleares.

El uranio es un metal pesado y radiactivo, presente en bajas proporciones en el suelo, las rocas, el agua dulce y salada e incluso en los alimentos y los seres vivos.

Se localiza principalmente en la corteza terrestre, es 500 veces más abundante que el oro y el único "uso popular" que se le conoce es el de servir como combustible para los reactores nucleares.

En ciertas condiciones geológicas, se concentra en depósitos minerales, lo que permite su aprovechamiento como recurso energético.

Fue descubierto como óxido en 1789 por M. H. Klaproth, que lo llamó así en honor al planeta Urano, que acababa de ser descubierto en 1781.



EL URANIO ¿PARA QUÉ SIRVE?

Como es habitual en los metales, el Uranio se caracteriza por su alta ductilidad y maleabilidad, aunque es un mal conductor de la electricidad.

La propiedad más conocida del uranio es su radioactividad.

Los elementos radiactivos son aquellos cuyo "núcleo" es inestable, por lo que se desintegra fácilmente y como resultado, emiten energía.

Durante este proceso se transforman en otros elementos, buscando siempre el estado más estable de su "núcleo".

Además de por su radiactividad natural, el núcleo del átomo de Uranio se puede descomponer de forma intencionada al bombardearlo con otras partículas subatómicas, en consecuencia, se liberan grandes cantidades de energía.

Este proceso conocido como “fisión nuclear” fue descubierto por los científicos Otto Hahn, Fritz Strassmann, Lise Meitner y Otto Frisch en 1938.

Fisión nuclear ¿qué es eso y cómo nos afecta?

Cuando el núcleo de un átomo de U-235 captura un neutrón en movimiento, se divide en dos (fisión) y libera energía en forma de calor; además, se emiten dos o tres neutrones adicionales.

Si suficientes de estos neutrones expulsados provocan la fisión de los núcleos de otros átomos de U-235, liberando aún más neutrones, se produce una reacción en cadena de fisión.

Cuando esto sucede una y otra vez, millones de veces, se genera una enorme cantidad de calor a partir de una cantidad relativamente pequeña de Uranio.

Este proceso, que en efecto consiste en “quemar” Uranio, es el que tiene lugar en un reactor nuclear.

El calor entonces, se utiliza para generar vapor y producir electricidad.

No fue hasta la década de 1950 que la investigación sobre el Uranio migró hacia las posibilidades constructivas.

Los científicos investigaron la energía nuclear, descubriendo el potencial del Uranio como combustible para los reactores, que hoy producen el 9,1 % de la electricidad de todo el mundo.

El Uranio natural se usa para fabricar Uranio enriquecido; el producto que sobra constituye el Uranio empobrecido.

El Uranio enriquecido se usa para fabricar combustible para plantas de energía nuclear, abastecer a más de 150 buques, principalmente submarinos y portaaviones y fabricar armas nucleares.

El Uranio empobrecido, un subproducto del enriquecimiento, se usa como blindaje radiológico, contrapesos y determinadas aplicaciones militares.

EL URANIO EN LA ARGENTINA

El primer depósito de Uranio en la Argentina fue descubierto en 1946 en el departamento de Las Heras, Mendoza, donde se establecieron las minas Soberanía e Independencia.

Allí, en 1951, también fue identificado el depósito Papagayos, que fue el primero en ser registrado a nombre del Estado nacional.

A fines de 1952, el mineral extraído fue procesado en una planta experimental de la Comisión Nacional de Energía Atómica (CNEA) en la ciudad de Córdoba, donde se obtuvieron las primeras 4,5 toneladas de concentrado de Uranio del país, un hito para Latinoamérica.

En ese mismo año, también fue descubierto el depósito Huemul en Malargüe, Mendoza, donde se empezó a extraer uranio en 1955.

A partir de ese momento, diversos acuerdos provinciales promovieron la exploración y evaluación de nuevos recursos de Uranio en todo el territorio nacional.

Entre 1952 y 1997, Argentina produjo aproximadamente 2.600 tn de U en forma de diuranato de amonio (yellow cake), destinadas a satisfacer la demanda interna argentina.

Siete centros de producción y una planta piloto procesaron el mineral de unos 13 depósitos de Uranio, distribuidos por todo el país.

La última instalación que permaneció operativa fue el Complejo Minero Fabril San Rafael -que ahora recibe el nombre de Sierra Pintada-, cuya producción cesó en 1997.

Desde entonces, no se ha producido Uranio, ni de forma privada ni estatal, por lo que la demanda del suministro ha sido cubierta con importaciones.

URANIO / ENERGIA NUCLEAR / USOS EN LA VIDA DIARIA

En 2024 el 9,1% de la electricidad mundial se generó a partir de Uranio en reactores nucleares.

Esto equivale a más de 2686 TWh anuales, tanta como la electricidad generada por todas las fuentes a nivel mundial en 1960

Proviene de unos 440 reactores nucleares con una capacidad de generación total de aproximadamente 400.000 megavatios (MWe) que operan en 31 países.

Nota:

El teravatio hora, abreviado como TWh, es una unidad de energía que representa un billón de vatios hora.

En electricidad, MW significa megavatio, una unidad de medida para la potencia eléctrica que equivale a un millón de vatios. Se usa para medir la potencia a gran escala, como la capacidad de centrales eléctricas, grandes motores o el consumo de plantas industriales. A diferencia del megavatio-hora (MWh), que mide la energía consumida o producida durante un período de tiempo, el megavatio (MW) mide la potencia instantánea

Hay unos 70 reactores más en construcción y se prevé la construcción de unos 110.

El Uranio solo se vende a países que son signatarios del Tratado sobre la No Proliferación de las Armas Nucleares (TNP) y que permiten la inspección internacional para verificar que se utiliza únicamente con fines pacíficos.

Cuando se habla de energía nuclear, mucha gente solo piensa en reactores nucleares o quizás en armas nucleares.

Aquí ingresa otra palabra especial "los radioisótopos"

Los "radioisótopos" son átomos de un mismo elemento que son inestables y emiten radiación (como partículas alfa, beta y rayos gamma) hasta que se vuelven más estables.

Pocos se dan cuenta de hasta qué punto el uso de "radioisótopos" ha cambiado nuestras vidas en las últimas décadas.

En nuestra vida diaria necesitamos alimentos, agua y buena salud.

Hoy en día, los isótopos radiactivos desempeñan un papel importante en las tecnologías que nos proporcionan estos tres elementos.

Se producen bombardeando pequeñas cantidades de determinados elementos con neutrones.

En medicina, los "radioisótopos" se utilizan ampliamente para el diagnóstico y la investigación

Aproximadamente una de cada dos personas en el mundo occidental tiene probabilidades de beneficiarse de la medicina nuclear a lo largo de su vida.

Se utilizan fuentes gamma más potentes para esterilizar jeringas, vendajes y otros utensilios médicos; la esterilización gamma de equipos es prácticamente universal.

En la conservación de alimentos, se utilizan “radioisótopos” para inhibir la germinación de tubérculos tras la cosecha, eliminar parásitos y plagas, y controlar la maduración de frutas y verduras almacenadas.

Los alimentos irradiados son aceptados para el consumo humano por las autoridades sanitarias mundiales y nacionales en un número creciente de países.

Entre ellos se incluyen papas, cebollas, frutas frescas y secas, cereales y derivados, aves de corral y algunos pescados. Algunos alimentos envasados también pueden ser irradiados.

Los “radioisótopos” también desempeñan un papel importante en el cultivo de plantas y la cría de ganado. Se utilizan para producir variedades de cultivos de alto rendimiento, resistentes a enfermedades y a las inclemencias del tiempo, para estudiar el funcionamiento de fertilizantes e insecticidas y para mejorar la productividad y la salud de los animales domésticos.

En la industria y la minería, se utilizan para examinar soldaduras, detectar fugas, estudiar la tasa de desgaste de los metales y para el análisis en línea de una amplia gama de minerales y combustibles.

El americio-241, un radioisótopo obtenido a partir del plutonio, se utiliza en detectores de humo de ionización.

Los “radioisótopos” se utilizan para detectar y analizar contaminantes en el medio ambiente, y para estudiar el movimiento del agua superficial en arroyos y también del agua subterránea.

En síntesis, los “radioisótopos” son átomos inestables que emiten radiación y el Uranio es un ejemplo de elemento que contiene radioisótopos naturales, principalmente el U 238, que es el más abundante y el más estable, mientras que el U 235 es menos estable pero fundamental por ser fisible, es decir, puede entrar en una reacción nuclear en cadena.

URANIO / RECURSOS / ARGENTINA

La Argentina dispone de 33.780 tn U clasificadas como recursos identificados que podrían cubrir el consumo actual (3 centrales nucleares) durante unos 150 años, pero la extracción nacional se interrumpió hace décadas por motivos económicos y actualmente importa este mineral para su uso.

Nota:

Los 150 años constituyen una equivalencia teórica, no una garantía de abastecimiento.

La Argentina consume alrededor de 200 /220 tn de Uranio al año para abastecer sus tres centrales nucleares: Atucha I, Atucha II y Embalse que producen aproximadamente el 10% de la electricidad del país.

Los proyectos de Uranio y la situación de los mismos en la Argentina es la siguiente:

PROYECTO	ESTADO	PROVINCIA	EJECUTOR	PAIS	RECURSOS Tn
Cerro Solo	Exploración avanzada	Chubut	CNEA	Argentina	8.180
Meseta Central	Exploración avanzada	Chubut	Ur America Ltd	Reino Unido	5.290
Laguna Colorada	Exploración avanzada	Chubut	CNEA	Argentina	160
Laguna Salada	Evaluación económica preliminar	Chubut	Jaguar Uranium Corp	Canadá	2.980
Arroyo Perdido U	Exploración inicial	Chubut	CNEA	Argentina	
Hope	Prospección	Chubut	CNEA	Argentina	
Lago Seco	Prospección	Chubut	CNEA	Argentina	
Sierra Cuadrada	Prospección	Chubut	CNEA	Argentina	
Sierra Pintada	Factibilidad	Mendoza	CNEA	Argentina	10.010
Huemules	Exploración inicial	Mendoza	Jaguar Uranium Corp	Canadá	
Cateos	Prospección	Neuquén	CNEA	Argentina	
Amarillo Grande	Evaluación económica preliminar	Río Negro	Blue Sky Uranium Corp	Argentina	6.730
Catriel	Exploración inicial	Río Negro	CNEA	Argentina	
Lucho U	Prospección	Río Negro	CNEA	Argentina	
Don Otto	Prospección	Río Negro	CNEA	Argentina	
Don Otto	Factibilidad	Salta	CNEA	Argentina	430
Meseta Sirven	Exploración inicial	Santa Cruz	CNEA	Argentina	
Total					33.780

URANIO / PRODUCCIÓN / CONSUMO / ARGENTINA / MUNDO

PRODUCCION			CONSUMO		
PAIS	2024		PAIS	2024	
	Tn Miles	%		Tn	%
Kazakhstan	23,27	39%	Estados Unidos	18.137	30%
Canada	14,31	24%	China	13.132	22%
Namibia	7,33	12%	Francia	8.389	14%
Australia	4,60	8%	Rusia	5.436	9%
Uzbekistan	4,00	7%	Corea del Sur	4.309	7%
Russia	2,74	5%	Japón	2.180	4%
China	1,60	3%	India	1.884	3%
Niger	0,96	2%	Canadá	1.445	2%
India	0,05	0%	España	1.218	2%
South Africa	0,20	0%	Suecia	938	2%
Ukraine	0,29	0%	Emiratos Arabes	902	2%
Estados Unidos	0,26	0%	Reino Unido	817	1%
Otros	0,16	0%	Ukraine	890	1%
Argentina	0,00	0%	Argentina	200	0%
Total Mundo			Total Mundo	59.877	

URANIO / PLAN NUCLEAR ARGENTINO 2024 / SITUACIÓN

En diciembre de 2024 se presentó el "Plan Nuclear Argentino".

Es un proyecto del gobierno para relanzar la energía nuclear en el país, centrándose en la construcción de reactores nucleares pequeños modulares (SMR) con tecnología 100% argentina, con el objetivo de atraer inversiones y desarrollar el sector a nivel nacional e internacional.

Nota:

Los reactores modulares (SMR) de diseño nacional, como el CAREM, cuyo prototipo se construye en Lima, provincia de Buenos Aires, son más pequeños, flexibles y transportables y están diseñados para una producción más en serie con el objetivo de generar energía y consolidar a Argentina como país líder en esta tecnología expandiendo el acceso a la energía en el país.

Sintéticamente el plan contempla:

- a) Construcción de reactores modulares pequeños (SMR).
- b) Desarrollar y exportar tecnología nuclear argentina.
- c) Atraer capitales extranjeros para financiar el desarrollo nuclear, dado que el financiamiento estatal es limitado.
- d) Explorar y desarrollar los recursos de uranio
- e) Posicionar a Argentina como un hub para empresas de IA, aprovechando la energía nuclear como fuente de energía para los centros de procesamiento de datos.

Fuente:

Comisión Nacional de Energía Atómica

<https://www.invap.com.ar/>

<https://www.foronuclear.org/>

<https://world-nuclear.org/>

<https://ember-energy.org/>

<https://argentinaminera.com/>