

TEMA

Tabla periódica

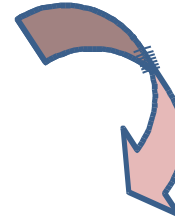
Paladio

The image shows a standard periodic table of elements. A callout box highlights Iron (Fe) with its atomic number 26 and atomic weight 55.845. Below the main table, the lanthanide and actinide series are shown in a separate section.

H	He																
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Cg
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb				
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No				

ÍNDICE

- 1. *PALADIO*
- 2. *PRECIO*
- 3. *Aplicaciones y usos*
- 4. *Efectos del Paladio*



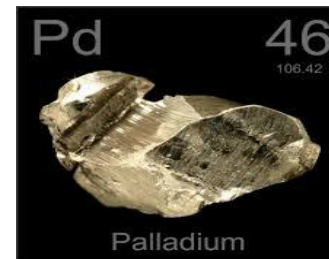
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	VIIIA	VIIIA	IB	IIB	IIIA	IIIA	IVA	VA	VA	VIA
1	H																	He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Ff	Uup	Lv	Uus	Uuo

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

1. PALADIO

- El paladio es un elemento químico de número atómico 46 situado en el grupo 10 de la tabla periódica de los elementos. Su símbolo es Pd.
- Es un metal de transición del grupo del platino, blando, dúctil, maleable y poco abundante. Se parece químicamente al platino y se extrae de algunas minas de cobre y níquel. Se emplea principalmente como catalizador y en joyería.
- El paladio, junto con el platino, el rodio, el rutenio, el iridio y el osmio forma un grupo de elementos mencionados como los metales del grupo del platino, que comparten propiedades químicas similares, pero el paladio tiene el punto de fusión más bajo y es el menos denso de estos metales preciosos.

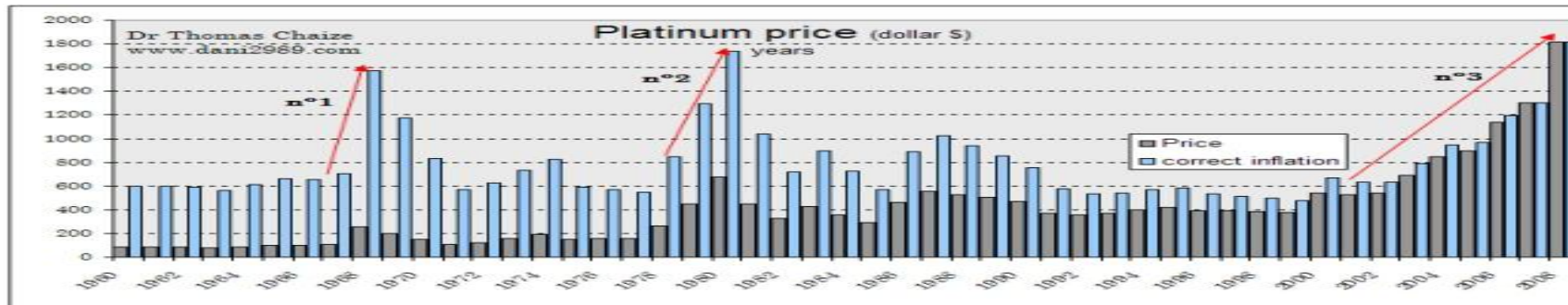
46	106,4 2,4
3980 1552 12,8	Pd
(Kr)4d¹⁰5s⁰	
Paladio	



2. PRECIO

- Gráficos de precios de paladio gramo 1 día

Precio actual <u>Evolución en vivo</u>	Máximo	Mínimo
36,74 € <u>-0,96 € (-2.54%)</u>	37,83 €	36,17 €



Precio del Paladio por Onza	1.140,93 €	-29,71 €
Precio del Paladio por Kilogramos	36.682,31 €	-955,26 €

3. *Aplicaciones y usos*

-El paladio se usa principalmente en los convertidores catalíticos. También se usa en la joyería(aleado con oro), en odontología, relojería, en las tiras reactivas para comprobar los niveles de azúcar en la sangre, en las bujías de los aviones y en la producción de instrumentos quirúrgicos y contactos eléctricos.

-El paladio se usa también para hacer flautas traveseras profesionales.

-El uso más importante del metal es en el campo de las comunicaciones donde se usa, aleado con Ag y Cu, en la fabricación de relés y para contactos eléctricos especiales sometidos a la acción de la corrosión o a esfuerzos mecánicos importantes.

-Se usa como catalizador en algunos procesos como la hidrogenación de alcanos. Aleaciones de paladio se usan en odontología para prótesis dentales, para resistencias eléctricas de precisión, para resortes no magnéticos en relojería, para cubrir espejos especiales, para la soldadura del acero inoxidable y como protección contra la corrosión.

4. *Efectos del Paladio sobre la salud, medio ambiente ... y su reciclaje*

- Puede provocar irritación de la piel, los ojos o el tracto respiratorio. Puede causar hipersensibilidad de la piel.
- El líquido puede provocar quemaduras en la piel y ojos. Si ingerido, no provocar el vómito, si está consciente darle agua, leche... En caso de contacto, enjuagar los ojos o la piel con abundante agua.
- Los compuestos del paladio se encuentran muy raramente. Todos los compuestos del paladio deben ser considerados como altamente tóxicos y carcinógenos. El cloruro de paladio es tóxico, y dañino si es ingerido, inhalado o absorbido a través de la piel. Provoca daños en la médula, hígado y riñones en los animales de laboratorio. Irritante. Sin embargo el cloruro de paladio fue inicialmente prescrito como tratamiento para la tuberculosis en la dosis de 0,065 g por día (aproximadamente 1 mg/k) sin demasiados efectos secundarios negativos.
- No verter el material al medio ambiente sin los adecuados permisos gubernamentales.
- Los metales preciosos se recuperan en instalaciones y procedimientos modernos y ecológicos. Esta operación tiene lugar pasando por varias fases del proceso desde la preparación de los desechos reciclables hasta la electrolisis.