

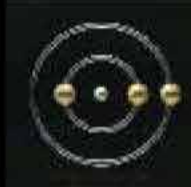
ALUPORTA

CATÁLOGO
ALUMINIO

elements

PUERTAS DE DISEÑO

aluporta®



Litio 2



Litio 1

3
Li
 Litio
 6,941
 2-1

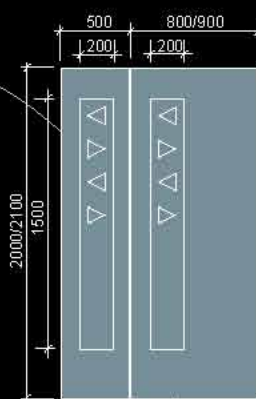
Es un elemento metálico, blanco plateado, químicamente reactivo, y el más ligero en peso de todos los metales. Perteneció al grupo 1 (o IA) del sistema periódico, y es uno de los metales alcalinos. Número atómico 3.

El descubrimiento del elemento se le adjudica a Johann A. Arfvedson en 1817. Químicamente, el litio se asemeja al sodio en su comportamiento; se obtiene por la electrólisis de una mezcla de cloruro de litio y potasio fundidos. Se oxida al instante y se corroe rápidamente al contacto con el aire; para almacenarlo, debe sumergirse en un líquido tal como la nafta.

El metal se usa como desoxidante y para extraer los gases no deseados durante la fabricación de fundiciones no ferrosas. Su equivalente de hidrógeno pesado (deuterio), se utiliza para fabricar la bomba de hidrógeno.

El carbonato de litio, mineral, se usa en el tratamiento de las psicosis maníaco-depresivas.

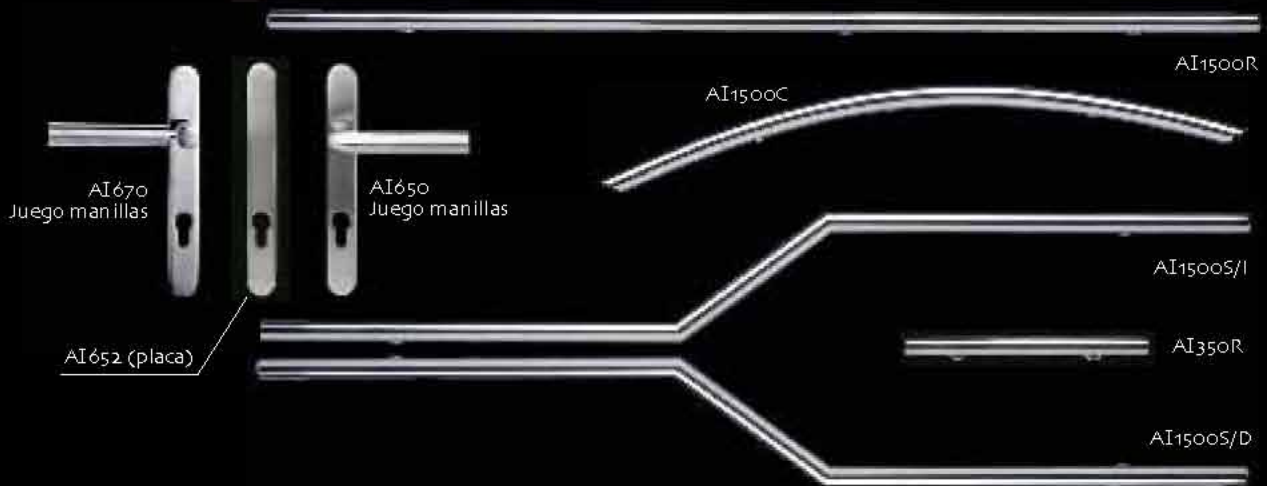
Dimensiones





12
Mg

Magnesio reflectasol





Magnesio 1

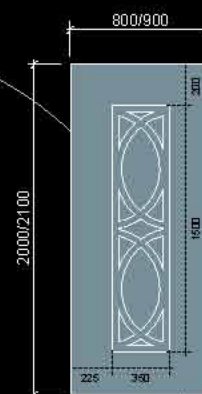
12
Mg
Magnesio
24,305
2-8-18-18-8-1

Elemento químico, metálico, de peso atómico 24,31 y número atómico 12. Se conoce desde hace mucho tiempo como el metal estructural más ligero en la naturaleza, debido a su bajo peso y capacidad para formar aleaciones mecánicamente resistentes. Tiene innumerables aplicaciones donde el ahorro de peso es de importancia. También tiene muchas propiedades químicas y metalúrgicas deseables que lo hacen apropiado en muchos. Variedad de aplicaciones industriales. Es muy abundante en la naturaleza, y se halla en cantidades importantes en muchos minerales ricos, como la dolomita, magnesita, olivina y serpentina.



Magnesio

Dimensiones

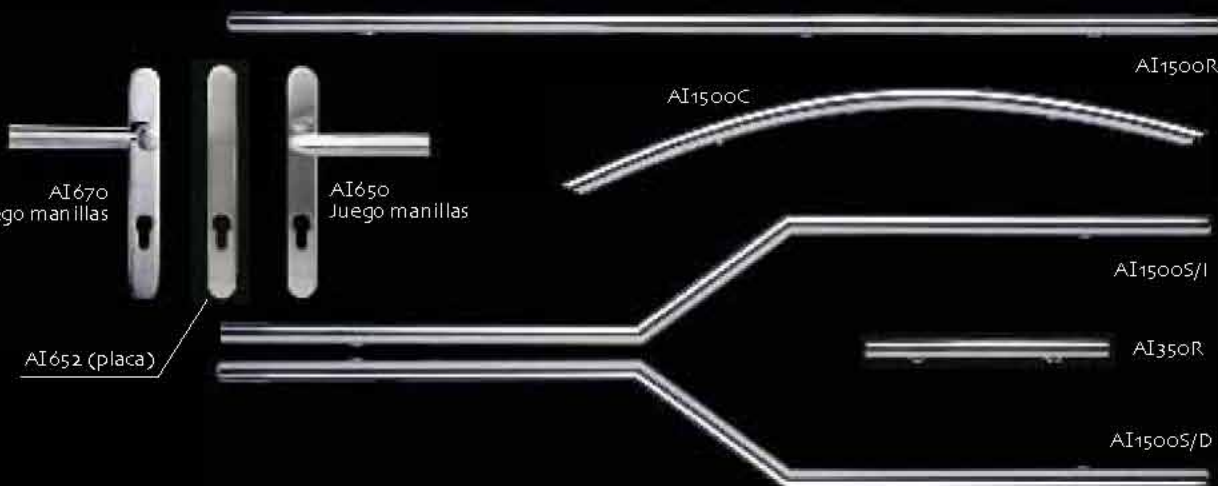




80
Hg



Mercurio 1



aluporta®



Mercurio 3



Mercurio 2

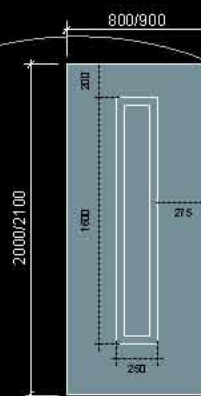


Mercurio

80
Hg
Mercurio
200,59
2-8-18-18-8-1

Elemento químico de número atómico 80 y peso atómico 200,59, es un líquido blanco plateado a temperatura ambiente. Es un metal noble, soluble únicamente en soluciones oxidantes. El mercurio sólido es tan suave como el plomo. El metal y sus compuestos son muy tóxicos. El mercurio metálico se usa en interruptores eléctricos como material líquido de contacto, como fluido de trabajo en bombas de difusión en técnicas de vacío, en la fabricación de rectificadores de vapor de mercurio, termómetros, barómetros, tacómetros, y termostatos. También en la manufactura de lámparas de vapor de mercurio. La tensión superficial del mercurio líquido es seis veces mayor que la del agua en contacto con el aire. Por consiguiente, el mercurio no puede mojar ninguna superficie con la cual esté en contacto.

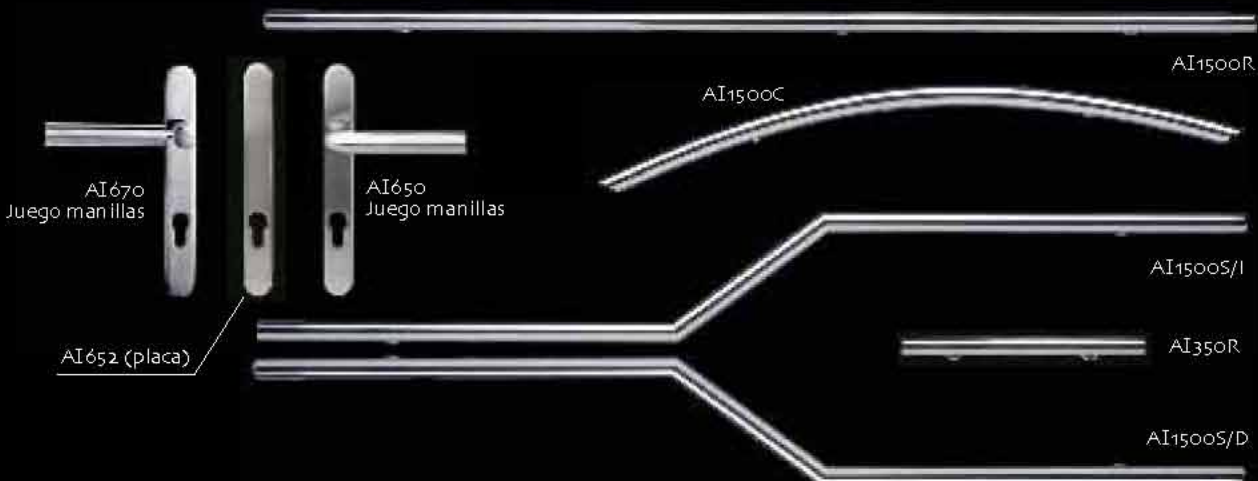
Dimensiones





76
Os

Osmio 3





Osmio 1

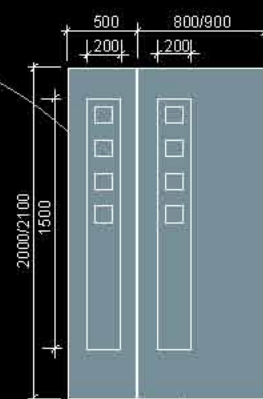


Osmio 2

76
Os
 Osmio
 190,2
 7-0-16-32-14-2

Es un elemento metálico, frágil, de color blanco-azulado que tiene una densidad sólo comparable a la del iridio. El número atómico del osmio es 76. Es uno de los elementos de transición. El osmio fue descubierto en 1803 por el químico británico Smithson Tennant. El osmio es atacado por el ácido fosfórico, el agua regia, el ácido nítrico, el ácido sulfúrico concentrado y también por el fluoruro de hidrógeno y el cloro. El osmio forma sales en las que tiene valencias de +1 a +8. El metal existe en la naturaleza en las minas de platino y aleado con el iridio en el osmiridio. El principal uso del metal es en la aleación osmiridio. Aleado con platino, se usa para patrones de pesos y medidas.

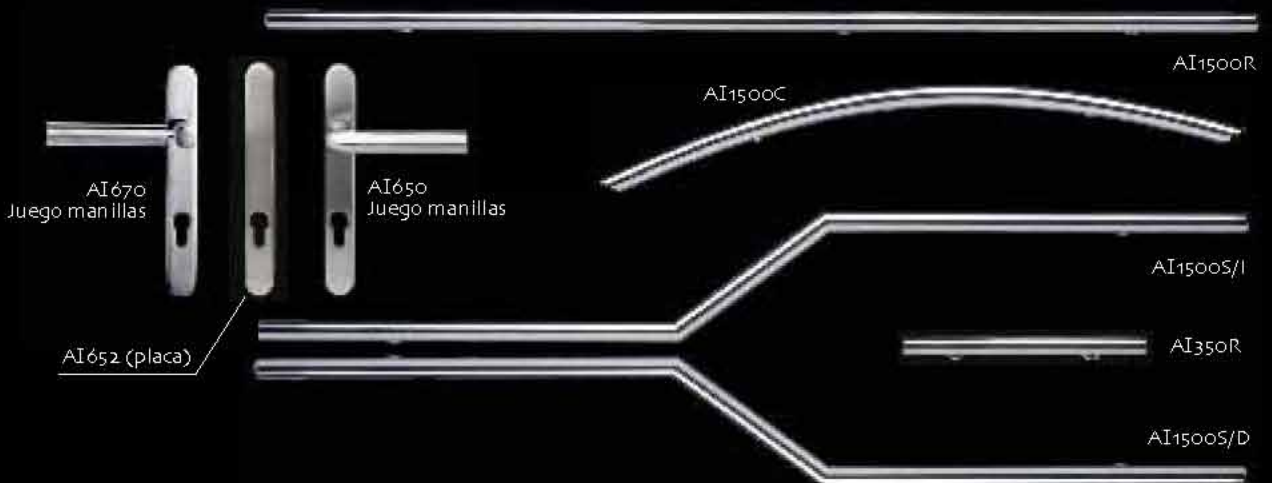
Dimensiones





46
Pd

Paladio 3





Paladio 2



Paladio



Paladio 1

46

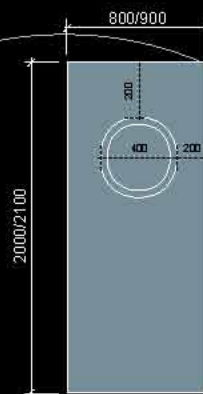
Pd

Paladio
106,4

2-8-18-18-8-1

Elemento químico de número atómico 46 y peso atómico 106,4. Es un metal blanco y muy dúctil semejante al platino, al que sigue en abundancia e importancia. El paladio soportado sobre carbono o alumina se emplea como catalizador en ciertos procesos químicos en que intervienen reacciones de hidrogenación en fase líquida y gaseosa. Colza el uso más frecuente del paladio puro corresponden a los contactos eléctricos para alto voltaje. Por encima de los 800º el óxido se disocia y se obtiene el metal brillante si se enfría rápidamente a la temperatura ambiente. El hidrógeno es absorbido fácilmente por el paladio y se difunde a una velocidad relativamente rápida cuando se calienta.

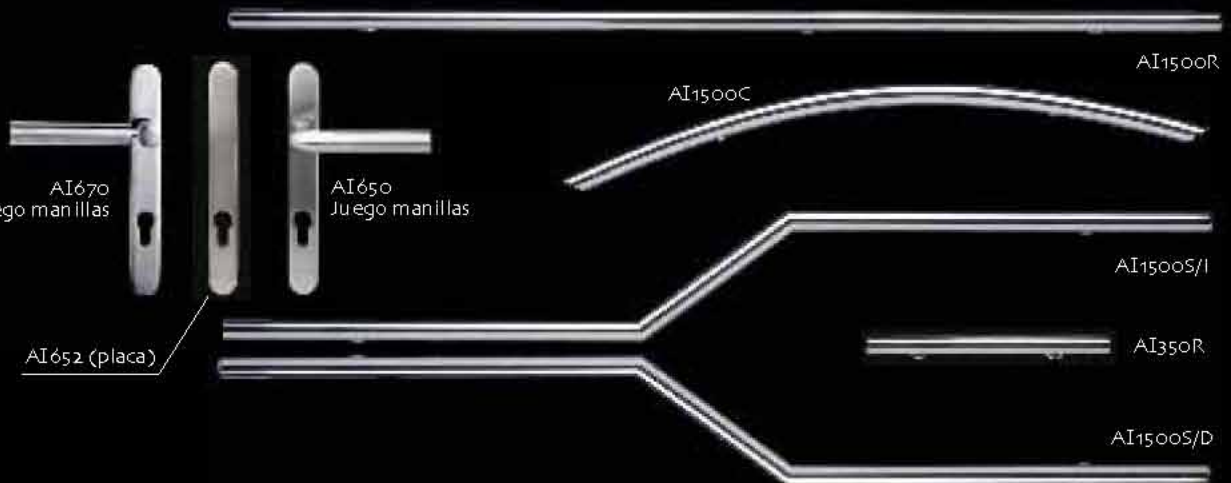
Dimensiones





19
K

Potasio 2





Potasio 1

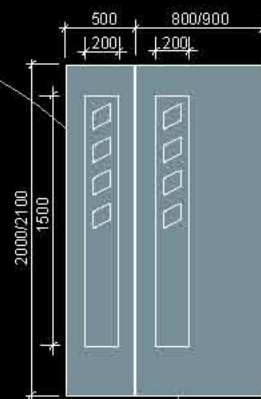
19
K
Potasio
39,0983
2-8-8-1

Es un elemento metálico, extremadamente reactivo y químicamente reactivo. La mayoría de los metales alcalinos. El más abundante. Es descubierta y nombrado en 1807 por el químico británico Sir Humphry Davy. El metal es blanco plateado, y puede cortarse con un cuchillo; se oxida en cuanto se expone al aire y reacciona violentamente con el agua, arde y produce hidróxido de potasio e hidrógeno gas. Debido a la reacción con el agua, el potasio se almacena siempre bajo un líquido, como la parafina, con la que no reacciona. El potasio está presente en todo el tejido vegetal y animal, y es un componente vital de los suelos fértiles. El potasio metal se usa en las células fotoeléctricas. Otros derivados y compuestos del potasio se utilizan en la fabricación de cerillas, fuegos artificiales, jabones, desinfectantes, sedantes y tratantes del hipertiroidismo en medicina, emulsiones fotográficas, tintes textiles, colorantes y fertilizantes.



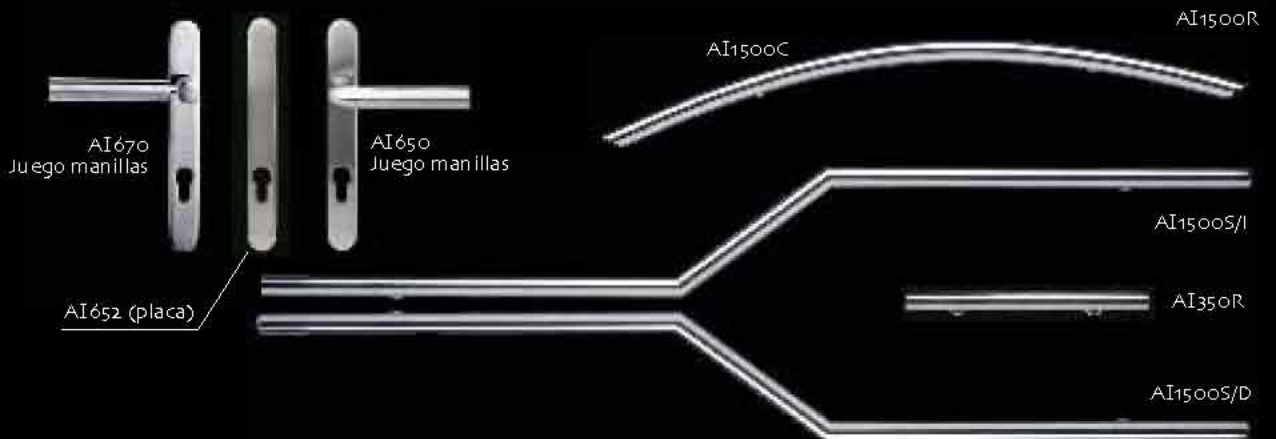
Potasio 3

Dimensiones



37 Rb

Rubidio 3





Rubidio 2



Rubidio

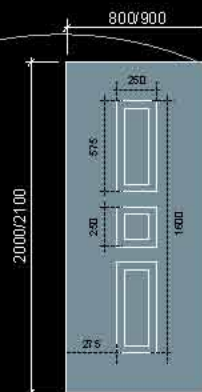


Rubidio 1



Elemento químico con número atómico 37 y peso atómico 85,47. El rubidio es un metal alcalino, reactivo, ligero y de bajo punto de fusión. La mayor parte de los usos del rubidio metálico y de sus compuestos son los mismos que los del cesio y sus compuestos. El metal se utiliza en la manufactura de tubos de electrones, y las sales en la producción de vidrio y cerámica. Es un elemento bastante abundante en la corteza terrestre y está presente hasta en 310 partes por millón. Por su abundancia ocupa un lugar justamente por debajo del carbono y el cloro. Es tan reactivo con oxígeno que puede arder espontáneamente con este elemento puro. El metal pierde brillo muy rápidamente al aire, forma un recubrimiento de óxido y puede arder.

Dimensiones

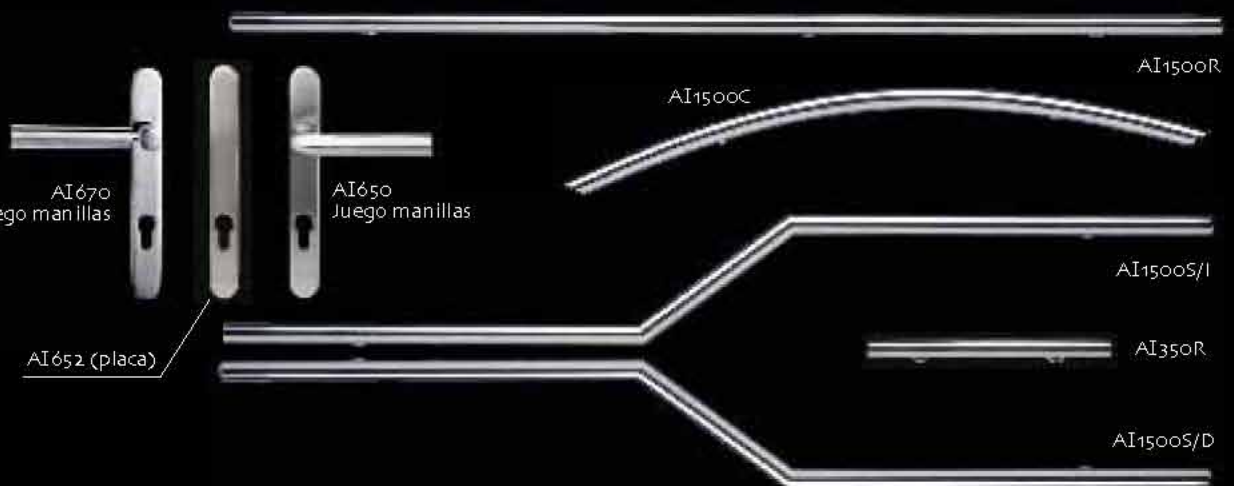




11

Na

Sodio 3





Sodio 1



Sodio 2

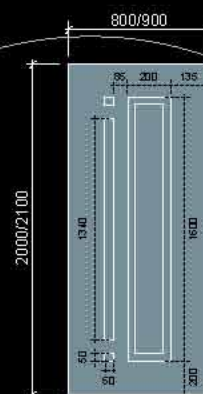


Sodio

11
Na
Sodio
22,9898
2-8-18-18-8-1

Elemento químico con número atómico 11 y peso atómico 22,9898. Es un metal suave, reactivo y de bajo punto de fusión. Desde el punto de vista comercial, el sodio es el más importante de los metales alcalinos. Ocupa el sexto lugar por su abundancia entre todos los elementos de la corteza terrestre. Es, además, después del cloro, el segundo elemento más abundante en solución en el agua de mar. Las sales de sodio más importantes que se encuentran en la naturaleza son el cloruro de sodio, el carbonato de sodio, el borato de sodio, el nitrato de sodio y el sulfato de sodio. El sodio reacciona con rapidez con el agua, y también con la nieve y hielo, para producir hidróxido de sodio e hidrógeno.

Dimensiones

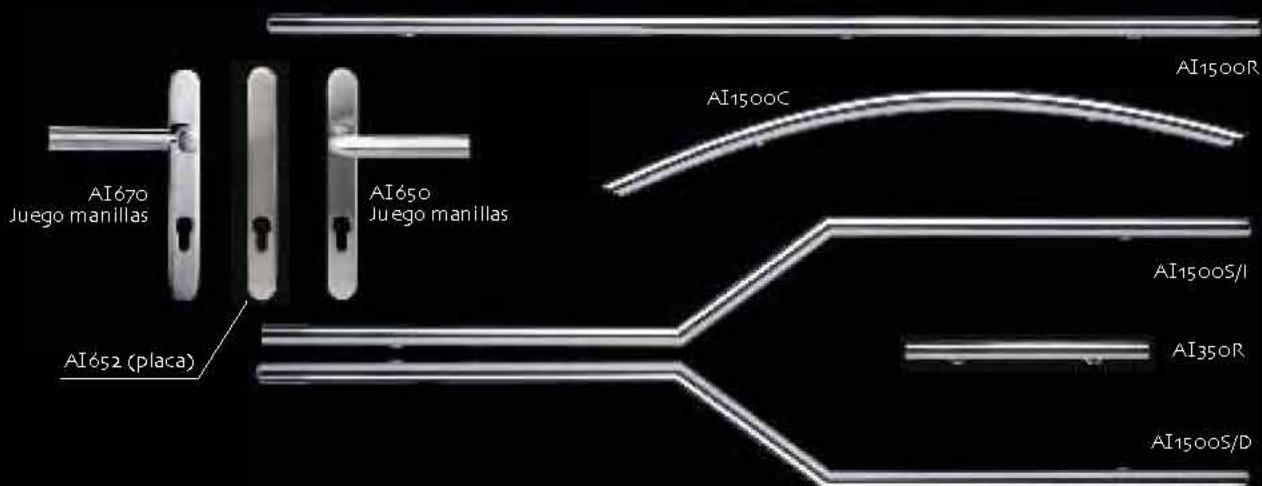




22

Ti

Titanio 3





Titanio 2

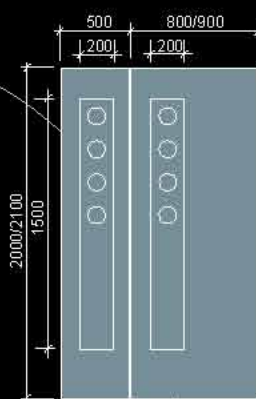
22
Ti
 Titanio
 47,867
 2-8-10-2

Es un elemento metálico blanco plateado que se usa principalmente para preparar aleaciones ligeras y fuertes. Su número atómico es 22 y es uno de los elementos de transición del sistema periódico. El titanio fue descubierto en 1791 (en el mineral menacanita) por el químico británico William Gregor. Aleado con aluminio y vanadio, se utiliza en los aviones. El titanio se usa ampliamente en misiles y cápsulas espaciales. Eficaz como sustituto de los huesos y cartilagos en cirugía, así como para las tuberías y tanques que se utilizan en la elaboración de los alimentos. Se usa en los intercambiadores de calor de las plantas de desalinización debido a su capacidad para soportar la corrosión del agua salada. El dióxido de titanio es un pigmento blanco y brillante que se utiliza en pinturas, lacas, plásticos...



Titanio 1

Dimensiones



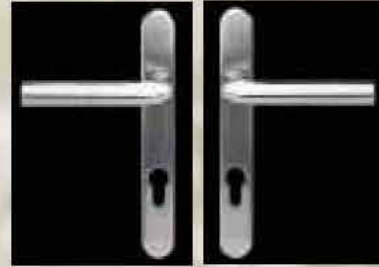
ACCESORIOS DE ACERO INOX



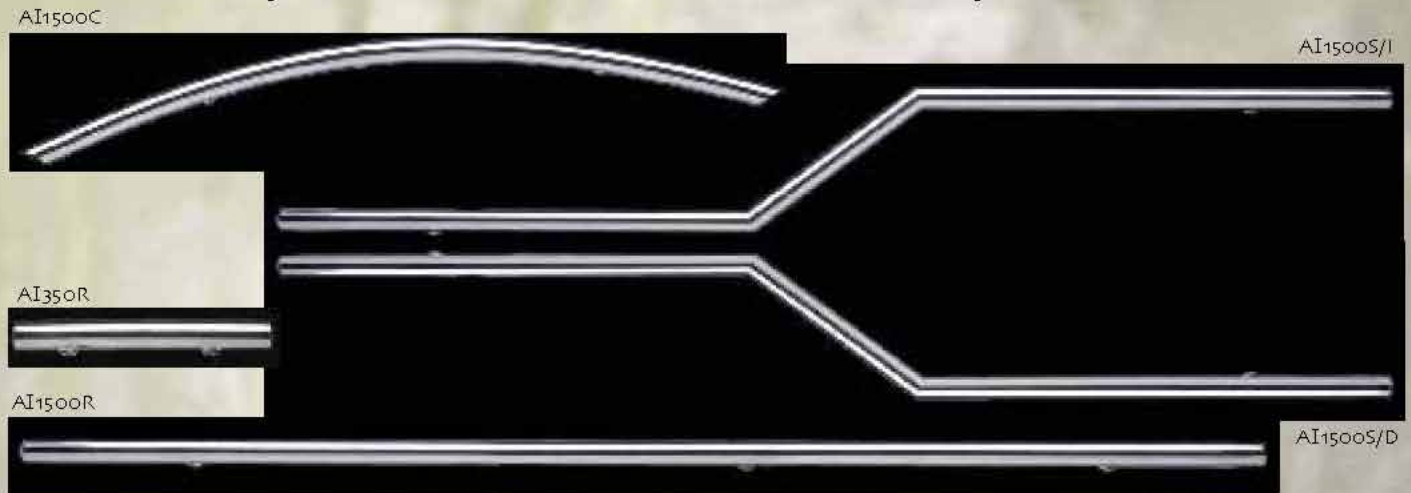
AI670
Juego de manillas



AI652
Placa de manilla



AI650
Juego de manillas



CRISTALES

Cristales Fusing



Cristal Picks



Cristales Arenados



Cristal Reflectasol



Acacia
A1010

Cerezo
A1213

Castaño
claro
A1313

Castaño
oscuro
A1314

Pino claro
A1515

Pino
oscuro
A1516

Sapelly
A1111

Nogal
oscuro
A1617

Nogal
americano
A1618

Roble
Assi
A1416

Roble
oscuro
A1415

Roble
claro
A1414

Puerta completa



Cerradura
antipalanca



Cerradura especial
doble vuelta con
3 puntos seguridad



Conos antipalanca



Doble sistema
cortavientos

Pino claro



Nogal oscuro





Actinio 2
doble



Circonio 2
doble



Berilio
reflectasol
doble



Cesio 2
doble



Potasio 3
doble



Dubrio
doble



Nota: **ALUPORTA** se reserva el derecho de efectuar cualquier cambio o modificación de modelos en función de las demandas del mercado.

Distribuidor:



ALUPORTA S.L.

Polígono Ind. "A GRANXA" Paralela 2 - Parcela 16
36400 PORRINO (Pontevedra) España
Tfno.: +34 986 337 787 • Fax: +34 986 337 778
e-mail: informacion@aluporta.com • web: www.aluporta.com