

**1**

**H**

## **HIDRÓGENO**

**Símbolo**

**H**

**Peso atómico**

**1,008**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

### **Curiosidad:**

**El hidrógeno es el elemento más abundante en el universo, pero raro en la Tierra.**

**2**

# **HE**

## **HELIO**

**Símbolo**

**He**

**Peso  
atómico**

**4.0026**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**0**

**Covalencia**

**0**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El helio es un gas noble extremadamente ligero. Se utiliza en globos y dirigibles porque no es inflamable y es más seguro que el hidrógeno.

**3**

# LITIO

**Símbolo**

**Li**

**Peso  
atómico**

**6.94**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El litio es un metal alcalino muy reactivo y es clave en la fabricación de baterías recargables para celulares y laptops.

4

# BE

## BERILIO

Símbolo

Be

Peso  
atómico

9.0122

Estado

Sólido

Enlaces

2

Covalencia

2

Cantidad

**Curiosidad:**  
El berilio es ligero y muy resistente, pero también tóxico por lo que su manipulación requiere precauciones especiales.

**5**

**B**

**BORO**

**Símbolo**

**B**

**Peso  
atómico**

**10.81**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El boro se emplea en vidrios resistentes al calor y en detergentes debido a sus propiedades químicas especiales.

**6**

**C**

## **CARBONO**

**Símbolo**

**C**

**Peso  
atómico**

**12.01**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El carbono es la base de toda la vida conocida y puede presentarse como diamante, grafito o carbon.

7

N

## NITRÓGENO

Símbolo

N

Peso  
atómico

14.01

Estado

Gaseoso

Enlaces

3

Covalencia

3

Cantidad

Curiosidad:

El nitrógeno constituye aproximadamente el 78% del aire que respiramos y es esencial para el crecimiento de las plantas.



9

F

## FLÚOR

Símbolo

F

Peso  
atómico

18.998

Estado

Gaseoso

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**

El fluor es el elemento más reactivo de la tabla periódica y se usa en pastas dentales para prevenir caries.

**10**

# **Ne**

## **NEÓN**

**Símbolo**

**Ne**

**Peso  
atómico**

**20.18**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**0**

**Covalencia**

**0**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El neon se utiliza en luces publicitarias por su característico brillo rojo-anaranjado cuando se electrifica.

**11**

# **Na**

## **SODIO**

**Símbolo**

**Na**

**Peso  
atómico**

**22.99**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El sodio es un metal muy reactivo y forma parte de la sal de mesa (cloruro de sodio).**

**12**

**Mg**

## **MAGNESIO**

**Símbolo**

**Mg**

**Peso  
atómico**

**24.31**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El magnesio arde con una llama blanca muy intensa y se usa en fuegos artificiales y en aleaciones tigeras.

**13**

# **Aluminio**

**Símbolo**

**Al**

**Peso  
atómico**

**26.98**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El aluminio es ligero, resistente a la corrosión y muy utilizado en envases, aviones y estructuras de construcción.

14

# Si

## SILICIO

**Símbolo**

Si

**Peso atómico**

28.09

**Estado**

Solido

**Enlaces**

4

**Covalencia**

4

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El silicio es fundamental en la fabricación de microchips y paneles solares, siendo la base de la tecnología moderna.

15

P

## FOSFORO

Símbolo

P

Peso  
atómico

30.97

Estado

Solido

Enlaces

3

Covalencia

3

Cantidad

Curiosidad:

El fosforo es esencial para los seres vivos y participa en la formación del ADN y los huesos.

**16**



## AZUFRE

**Símbolo**

**S**

**Peso  
atómico**

**32.06**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El azufre se reconoce por su olor característico y se usa en fertilizantes, medicamentos y la producción de pólvora.

17

# Cl CLORO

Símbolo

Cl

Peso  
atómico

35.45

Estado

Gaseoso

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**

El cloro se utiliza para desinfectar el agua potable y en la fabricación de productos de limpieza.

**18**

# **Ar**

## **ARGÓN**

**Símbolo**

**Ar**

**Peso  
atómico**

**39.95**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**0**

**Covalencia**

**0**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El argón es un gas noble que no reacciona  
fácilmente y se usa para proteger  
soldaduras y en bombillas.

**19**

# K

## POTASIO

**Símbolo**

**K**

**Peso  
atómico**

**39.10**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El potasio es vital para el funcionamiento de los músculos y el sistema nervioso en los seres vivos.

**20**

# **Ca**

## **CALCIO**

**Símbolo**

**Ca**

**Peso  
atómico**

**40.08**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El calcio es fundamental para la formación de huesos y dientes, y también participa en la contracción muscular.

**21**

# **Sc** **ESCANDIO**

**Símbolo**

**Sc**

**Peso  
atómico**

**44.96**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El escandio se usa en aleaciones especiales para la industria aeroespacial por su ligereza y resistencia.

22

Ti

## TITANIO

Símbolo

Ti

Peso  
atómico

47.87

Estado

Solido

Enlaces

4

Covalencia

4

Cantidad

**Curiosidad:**

El titanio es tan resistente como el acero pero mucho más liviano, por eso se usa en protesis médicas y aviones.

**23**



## **TITANIO**

**Símbolo**



**Peso atómico**

**50.94**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El vanadio aumenta la dureza del acero mejorando su resistencia en herramientas industriales.**

**24**

# **Cr** **CROMO**

**Símbolo**

**Cr**

**Peso  
atómico**

**52.00**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El cromo se utiliza para recubrimientos brillantes y resistentes a la corrosión, conocidos como cromados.

**25**

**Mn**

## **MANGANEZO**

**Símbolo**

**Mn**

**Peso  
atómico**

**54.94**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**7**

**Covalencia**

**7**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El manganezo se usa en la fabricación de  
acero para hacerlo más resistente.

**26**

# **Fe**

## **FIERRO**

**Símbolo**

**Fe**

**Peso  
atómico**

**55.85**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El hierro es uno de los metales más utilizados en el mundo y es esencial para la producción de acero y estructuras.

27

# Co

## COBALTO

Símbolo

Co

Peso  
atómico

58.93

Estado

Solido

Enlaces

3

Covalencia

3

Cantidad

**Curiosidad:**

El cobalto se emplea en baterías recargables y en pigmentos de color azul intenso.

**28**

# Ni NIQUEL

**Símbolo**

**Ni**

**Peso  
atómico**

**58.69**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El níquel es resistente a la corrosión y se usa en monedas y acero inoxidable.**

**29**

# **Cu** **COBRE**

**Símbolo**

**Cu**

**Peso  
atómico**

**63.55**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El cobre es un excelente conductor eléctrico y se utiliza en cables eléctricos y electrónicos.**

**30**

**Zn**

**ZINC**

**Símbolo**

**Zn**

**Peso  
atómico**

**65.38**

**Estado**

**Solido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El zinc fortalece el sistema inmunológico y se usa para prevenir la corrosión del hierro (galvanizado).**

**31**

# Ga

## GALIO

**Símbolo**

**Ga**

**Peso  
atómico**

**69.72**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El galio tiene un punto de fusión muy bajo, por lo que puede derretirse con el calor del cuerpo humano.

**32**

# **Ge**

## **GERMANIO**

**Símbolo**

**Ge**

**Peso  
atómico**

**72.63**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El germanio se utiliza en semiconductores y en fibras ópticas por sus propiedades eléctricas especiales.

**33**

# **AS** **ARSÉNICO**

**Símbolo**

**As**

**Peso  
atómico**

**74.92**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El arsénico es tóxico, pero ha sido usado históricamente en medicina y en la fabricación de pesticidas.

34

# Se SELENIO

Símbolo

Se

Peso  
atómico

78.97

Estado

Solido

Enlaces

2

Covalencia

2

Cantidad

**Curiosidad:**

El selenio se utiliza en paneles solares y dispositivos electrónicos por su capacidad de conducir electricidad bajo la luz.

**35**

# **Br** **BROMO**

**Símbolo**

**Br**

**Peso  
atómico**

**79.90**

**Estado**

**Líquido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El bromo es uno de los pocos elementos líquidos a temperatura ambiente y tiene un olor fuerte e irritante.

**36**

# Kr

## KRIPTÓN

**Símbolo**

Kr

**Peso atómico**

83.80

**Estado**

Gaseoso

**Enlaces**

0

**Covalencia**

0

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El kriptón se usa en lámparas especiales y flashes fotográficos por su intensa luz blanca.

37

# Rb

## RUBIDIO

Símbolo

Rb

Peso  
atómico

85.47

Estado

Sólido

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**

El rubidio reacciona violentamente con el agua y se libera en relojes atómicos y estudios científicos.

**38**

# Sr

## ESTRONCIO

**Símbolo**

**Sr**

**Peso  
atómico**

**87.62**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El estroncio produce un color rojo intenso en los fuegos artificiales.**

**39**

**Y**

**ITRIO**

**Símbolo**

**Y**

**Peso  
atómico**

**88.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El itrio se emplea en pantallas LED y en  
superconductores.**

**40**

# Zr

## CIRCONIO

**Símbolo**

**Zr**

**Peso  
atómico**

**91.22**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

### **Curiosidad:**

**El circonio se usa en reactores nucleares por su resistencia a la corrosión y al calor extremo.**

**41**

# Nb

## CIRCONIO

**Símbolo**

**Nb**

**Peso  
atómico**

**92.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El niobio mejora la resistencia del acero y se utiliza en imanes superconductores.**

**42**

# **Mo**

## **MOLIBDENO**

**Símbolo**

**Mo**

**Peso  
atómico**

**95.95**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El molibdeno soporta altas temperaturas y se emplea en piezas para hornos industriales.**

**43**

**Tc**

**TECNECIO**

**Símbolo**

**Tc**

**Peso  
atómico**

**98**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**7**

**Covalencia**

**7**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El tecnecio es el primer elemento químico producido artificialmente y es radiactivo.**

**44**

# **RU** **RUTENIO**

**Símbolo**

**Ru**

**Peso  
atómico**

**101.07**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El rutenio se usa para aumentar la dureza y  
resistencia de ciertos metales.**

**45**

# Rh

## RODIO

**Símbolo**

**Rh**

**Peso  
atómico**

**102.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El rodio es uno de los metales más caros y se utiliza en convertidores catalíticos de automóviles.

**46**

# **Pd** **PALADIO**

**Símbolo**

**Pd**

**Peso  
atómico**

**106.42**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El paladio se utiliza en joyería y en la purificación de hidrógeno.**

47

# Ag PLATA

Símbolo

Ag

Peso  
atómico

107.87

Estado

Sólido

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**

La plata es el mejor conductor eléctrico conocido y también tiene propiedades antibacterianas.

**48**

# **Cd**

## **CADMIO**

**Símbolo**

**Cd**

**Peso  
atómico**

**112.41**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El cadmio es tóxico y se utiliza principalmente en baterías recargables.**

**49**

**In**  
**INDIO**

**Símbolo**

**In**

**Peso  
atómico**

**114.82**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El indio se usa en pantallas táctiles y LCD  
por su alta conductividad y transparencia  
cuando está en forma de óxido.**

**50**

# **Sn**

## **ESTAÑO**

**Símbolo**

**Sn**

**Peso  
atómico**

**118.71**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El estaño se utiliza para recuperar jatas y  
evitar la corrosión, protegiendo los  
alimentos.**

**51**

**Sb**

**ANTIMONIO**

**Símbolo**

**Sb**

**Peso  
atómico**

**121.76**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El antimonio se emplea en retardantes de llama y en aleaciones para aumentar la dureza de los metales.

**52**

# **Te** **TELURIO**

**Símbolo**

**Te**

**Peso  
atómico**

**127.60**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El telurio se usa en paneles solares y en la industria termoeléctrica.**

**53**

# **YODO**

**Símbolo**



**Peso atómico**

**126.90**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El yodo es fundamental para el correcto funcionamiento de la glándula tiroides.

**54**

# Xe

## XENÓN

**Símbolo**

**Xe**

**Peso  
atómico**

**131.29**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**0**

**Covalencia**

**0**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El xenón se usa en lámparas de alta intensidad y en anestesia médica.**

**55**

# **Cs** **CESIO**

**Símbolo**

**Cs**

**Peso  
atómico**

**132.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El cesio es el metal más reactivo de todos y puede explotar al contacto con el agua.**

**56**

# Ba BARIO

**Símbolo**

**Ba**

**Peso  
atómico**

**137.33**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El bario se utiliza en estudios médicos para radiografías del sistema digestivo.

**57**

# **L La**

## **LANTANO**

**Símbolo**

**La**

**Peso  
atómico**

**138.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El Lantano se emplea en baterías recargables y lentes ópticas de alta calidad.**

**58**

# Ce

## CERIO

**Símbolo**

**Ce**

**Peso  
atómico**

**140.12**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El cerio ayuda a reducir emisiones contaminantes en motores.**

**59**

# **Pt**

## **PRASEODIMIO**

**Símbolo**

**Pr**

**Peso  
atómico**

**140.91**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Se utiliza para fabricar imanes permanentes  
y colorantes para vidrio.**

**60**

# **Nd**

## **NEODIMIO**

**Símbolo**

**Nd**

**Peso  
atómico**

**144.24**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

### **Curiosidad:**

**El neodimio es esencial en la fabricación de imanes superpotentes usados en audífonos y motores eléctricos.**

**61**

# **Pm** **PROMECIO**

**Símbolo**

**Pm**

**Peso  
atómico**

**145**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El prometio es radiactivo y no se encuentra  
libre en la naturaleza.

**62**

# **Sm**

## **SAMARIO**

**Símbolo**

**Sm**

**Peso  
atómico**

**150.36**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**Se usa en imanes resistentes al calor y  
reactores nucleares.**

**63**

**Eu**

**EUROPIO**

**Símbolo**

**Eu**

**Peso  
atómico**

**151.96**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El europio se utiliza en pantallas LED y  
diópteros para efectos luminiscentes.**

**64**

# **Gd**

## **GADOLINIO**

**Símbolo**

**Gd**

**Peso  
atómico**

**157.25**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**Se usa en resonancias magnéticas como agente de contraste.**

**65**

# Tb

## TERBIO

**Símbolo**

**Tb**

**Peso  
atómico**

**158.93**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**El terbio se emplea en pantallas verdes fluorescentes y dispositivos electrónicos.**

**66**

# Dy DISPROSIO

**Símbolo**

**Dy**

**Peso  
atómico**

**162.50**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

El disprosio se utiliza en imanes de alta temperatura para vehículos eléctricos y generadores eólicos.

**67**

# **Ho**

## **HOLMIO**

**Símbolo**

**Ho**

**Peso  
atómico**

**164.93**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El holmio tiene uno de los momentos magnéticos más altos de todos los elementos.

**68**



## **ERBIO**

**Símbolo**

**Er**

**Peso atómico**

**167.26**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El erbio se utiliza en amplificadores de fibra óptica para telecomunicaciones.

**69**

**Tm**

**TULIO**

**Símbolo**

**Tm**

**Peso  
atómico**

**168.93**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Es uno de los elementos menos abundantes  
de la corteza terrestre.

**70**

# **Yb** **ITERBIO**

**Símbolo**

**Yb**

**Peso  
atómico**

**173.05**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El iterbio se usa en relojes atómicos y  
láseres de alta precisión.

**71**

# **L U**

## **LUTECIO**

**Símbolo**

**Lu**

**Peso  
atómico**

**174.97**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Es uno de los elementos más densos y caros  
de las tierras raras.**

**72**

**Hf**

**HAFNIO**

**Símbolo**

**Hf**

**Peso  
atómico**

**178.49**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El hafnio se usa en barras de control de reactores nucleares.**

73

# Ta

## TÁNTALO

Símbolo

Ta

Peso  
atómico

180.95

Estado

Sólido

Enlaces

5

Covalencia

5

Cantidad

**Curiosidad:**

El tantalio es muy resistente a la corrosión y se usa en implantes médicos.

**74**

**W**

**WOLFRAMIO**

<b>Símbolo</b>	<b>Peso atómico</b>	<b>Estado</b>
<b>W</b>	<b>183.84</b>	<b>Sólido</b>

<b>Enlaces</b>	<b>Covalencia</b>	<b>Cantidad</b>
<b>6</b>	<b>6</b>	

**Curiosidad:**  
Tiene el punto de fusión más alto de todos los metales.

This image is a periodic table card for tungsten (W). It features a blue background with a repeating pattern of the element's symbol 'W'. At the top left is the atomic number '74' in a brown circle. To the right is the element symbol 'W' in large, bold, black letters with red and cyan outlines. Below the symbol is the name 'WOLFRAMIO' in bold, black, sans-serif capital letters. The card is divided into several sections: a top row with three boxes labeled 'Símbolo' (with 'W'), 'Peso atómico' (with '183.84'), and 'Estado' (with 'Sólido'); a middle row with three boxes labeled 'Enlaces' (with '6'), 'Covalencia' (with '6'), and 'Cantidad' (empty); and a bottom section with a yellow rounded rectangle containing the text 'Curiosidad:' followed by the sentence 'Tiene el punto de fusión más alto de todos los metales.' The entire card is framed by a thin white border.

**75**

# **Re** **RENIO**

**Símbolo**

**Re**

**Peso  
atómico**

**186.21**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**7**

**Covalencia**

**7**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El renio se utiliza en motores de aviación  
por su resistencia extrema al calor.

76

# OS OSMIO

Símbolo

Os

Peso  
atómico

190.23

Estado

Sólido

Enlaces

4

Covalencia

4

Cantidad

**Curiosidad:**  
El osmio es el elemento natural más denso  
de la tabla periódica.

**77**

**IRIDIO**

**Símbolo** Ir

**Peso atómico** 192.22

**Estado** Sólido

**Enlaces** 4

**Covalencia** 4

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El iridio es extremadamente resistente a la corrosión y se usa en equipos de alta precisión.

78

# PT

## PLATINO

Símbolo

Pt

Peso  
atómico

192.22

Estado

Sólido

Enlaces

4

Covalencia

4

Cantidad

**Curiosidad:**  
El platino se usa en joyería, catalizadores y  
equipos médicos.

**79**

# AU ORO

**Símbolo**

**AU**

**Peso  
atómico**

**196.97**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El oro no se oxida y ha sido usado como moneda por miles de años.**

**80**

# **Hg**

## **MERCURIO**

**Símbolo**

**Hg**

**Peso  
atómico**

**200.59**

**Estado**

**Líquido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Es el único metal líquido a temperatura ambiente.**

**81**

# Ti

## TALIO

**Símbolo**

Ti

**Peso  
atómico**

204.38

**Estado**

Sólido

**Enlaces**

1

**Covalencia**

1

**Cantidad**

**Curiosidad:**

Es altamente tóxico y fue usado  
antiguamente como veneno.  
moneda por miles de años.

**82**

# Pb

## PLOMO

**Símbolo**

**Pb**

**Peso  
atómico**

**207.2**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El plomo fue muy usado en tuberías antiguas, pero es perigoso para la salud.**

**83**

# **Bi**

## **BISMUTO**

**Símbolo**

**Bi**

**Peso  
atómico**

**208.98**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El bismuto se utiliza en medicamentos y  
cosméticos.**

**84**

# **Po** **POLONIO**

**Símbolo**

**Po**

**Peso  
atómico**

**209**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Es altamente radiactivo y extremadamente  
tóxico.

**85**

# **At** **ASTATO**

**Símbolo**

**At**

**Peso  
atómico**

**210**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**1**

**Covalencia**

**1**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Es el elemento más raro de la naturaleza en  
la corteza terrestre.

**86**

# Rn

## RADÓN

**Símbolo**

**Rn**

**Peso atómico**

**222**

**Estado**

**Gaseoso**

**Enlaces**

**0**

**Covalencia**

**0**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

Es un gas radiactivo que puede acumularse en viviendas y representar riesgo para la salud.

87

# Fr

## FRANCIO

Símbolo

Fr

Peso  
atómico

223

Estado

Sólido

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**  
Es uno de los elementos más inestables y  
raros de la naturaleza.



**89**

# **AC**

## **ACTINIO**

**Símbolo**

**Ac**

**Peso  
atómico**

**227**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Se utiliza en investigaciones nucleares y**  
**estudios científicos.**

**90**

# **T<sub>h</sub>** **TORIO**

**Símbolo**

**T<sub>h</sub>**

**Peso  
atómico**

**232.04**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
El torio es considerado una posible alternativa al uranio como combustible nuclear.

**91**

# **Pa**

## **PROTACTINIO**

**Símbolo**

**Pa**

**Peso  
atómico**

**231.04**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Es uno de los elementos más raros y**  
**costosos.**

**92**

**U**

## **URANIO**

**Símbolo**

**U**

**Peso  
atómico**

**238.03**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Se usa como combustible en reactores nucleares y en armas nucleares.**

**93**

# **Np** **NEPTUNIO**

**Símbolo**

**Np**

**Peso  
atómico**

**237**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Fue el primer elemento transuránico descubierto artificialmente.

**94**

# **PU** **PLUTONIO**

**Símbolo**

**PU**

**Peso  
atómico**

**244**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Se utiliza tanto en reactores nucleares  
como en armamento nuclear.

**95**

# **A m**

## **AMERICIO**

**Símbolo**

**Am**

**Peso  
atómico**

**243**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Se usa en detectores de humo domésticos.**

**96**

# Cm

## CURIO

**Símbolo**

**Cm**

**Peso  
atómico**

**247**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

Eue nombrado en honor a Marie y Pierre Curie por sus aportes a la radiactividad.

**97**

**BK**

**BERKELIO**

**Símbolo**

**BK**

**Peso  
atómico**

**247**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Recibe su nombre de la ciudad de Berkeley,  
donde fue descubierto.

**98**

# Cf

## CALIFORNIO

**Símbolo**

**Cf**

**Peso  
atómico**

**251**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Se usa como fuente de neutrones en  
reactores y en detección de metales.

**99**

# **ES** **EINSTEINIO**

**Símbolo**

**ES**

**Peso  
atómico**

**252**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Fue nombrado en honor al físico Albert Einstein.

**100**

# **Fm**

## **FERMIÓN**

**Símbolo**

**Fm**

**Peso  
atómico**

**257**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Su nombre honra al científico Enrico Fermi.**

**101**

# Md

## MENDEVIO

**Símbolo**

**Md**

**Peso  
atómico**

**258**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Fue nombrado en honor al creador de la tabla periódica, Dmitri Mendeleev.

**102**

# **NO NOBELIO**

**Símbolo**

**No**

**Peso  
atómico**

**259**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Su nombre rinde homenaje a Alfred Nobel.**

**103**

**Lr**

**LAWRENCE**

**Símbolo**

**Lr**

**Peso  
atómico**

**266**

**Estado**

**Sólido**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

Nombrado en honor al inventor del ciclotrón, Ernest Lawrence.

**104**

**Rf**

**RUTHERFORDIO**

**Símbolo**

**Rf**

**Peso  
atómico**

**267**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Fue creado artificialmente en laboratorio y**  
**es altamente inestable.**

**105**

# **D**b****

## **DUBNIO**

**Símbolo**

**D**b****

**Peso  
atómico**

**268**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Recibe su nombre de las **Investigaciones Nucleares de Dubna** (Rusia).

**106**

# Sg SEABORGIO

**Símbolo**

**Sg**

**Peso  
atómico**

**271**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Fue nombrado en honor al científico Glenn T. Seaborg, pionero en química nuclear.

**107**

**Bh**

**BOHRIO**

**Símbolo**

**Bh**

**Peso  
atómico**

**270**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Su nombre honra al físico Niels Bohr,  
creador del modelo atómico moderno.

**108**

# **Hs**

## **HASSIO**

**Símbolo**

**Hs**

**Peso  
atómico**

**277**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**6**

**Covalencia**

**6**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
Fue producido por primera vez en Alemania y  
es extremadamente inestable.

**109**

**Mt**

**MEITNERIO**

**Símbolo**

**Mt**

**Peso  
atómico**

**278**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**5**

**Covalencia**

**5**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Nombrado en honor a la física Lise Meitner.**

**110**

**Ds**

**DARMSTATIO**

**Símbolo**

**Ds**

**Peso  
atómico**

**281**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**4**

**Covalencia**

**4**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**Fue descubierto en la ciudad alemana de  
Darmstadt.**

111

# Rg

## ROENTGENIO

Símbolo

Rg

Peso  
atómico

282

Estado

Sintético

Enlaces

3

Covalencia

3

Cantidad

**Curiosidad:**  
Debe su nombre al descubridor de los rayos X, Wilhelm Rontgen.

112

# Cn

## COPERNICIO

Símbolo

Cn

Peso  
atómico

285

Estado

Sintético

Enlaces

2

Covalencia

2

Cantidad

**Curiosidad:**  
Fue nombrado en honor al astrónomo  
Nicolás Copérnico.

**113**

# Nh

## NIHONIO

Símbolo

Nh

Peso  
atómico

286

Estado

Sintético

Enlaces

3

Covalencia

3

Cantidad

**Curiosidad:**  
Es el primer elemento químico descubierto  
en Asia (Japón).

114

Fl

## FLEROVIO

Símbolo

Fl

Peso  
atómico

289

Estado

Sintétic  
o

Enlaces

4

Covalencia

4

Cantidad

**Curiosidad:**  
Podría tener propiedades similares al plomo, pero es muy inestable.

**115**

# **Mg**

## **Moscovio**

**Símbolo**

**Mg**

**Peso atómico**

**290**

**Estado**

**Sintético**

**Enlaces**

**3**

**Covalencia**

**3**

**Cantidad**

**Curiosidad:**

**Nombrado en honor a la región de Moscú, donde fue sintetizado.**

**116**

**Lv**

**LIVERMORIO**

**Símbolo**

**Lv**

**Peso  
atómico**

**293**

**Estado**

**sintético**

**Enlaces**

**2**

**Covalencia**

**2**

**Cantidad**

**Curiosidad:**  
**El Livermorio es un elemento superpesado**  
**creado en laboratorio**

117

# TS

TENESO

Símbolo

TS

Peso  
atómico

294

Estado

sintético

Enlaces

1

Covalencia

1

Cantidad

**Curiosidad:**  
El tenesino es un halógeno extremadamente  
faro y altamente inestable

**118**

# Og OGANESÓN

Símbolo

**Og**

Peso  
atómico

**294**

Estado

**Gaseoso**

Enlaces

**0**

Covalencia

**0**

Cantidad

**Curiosidad:**

Es el elemento más pesado de la tabla periódica conocido hasta hoy y pertenece al grupo de los gases nobles,