

**Ejercicios y respuestas del apartado:
“Tabla periódica. Grupos y períodos.
Metales, no metales y gases nobles”**

Elementos de la tabla periódica (1)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los halógenos:

-----> Símbolos: (1) _____ , (2) _____ , (3) _____ , (4) _____ , (5) _____

-----> Nombres: (6) _____ , (7) _____ , (8) _____ , (9) _____ , (10) _____

2. Grupo de los alcalinos:

-----> Símbolos: (11) _____ , (12) _____ , (13) _____ , (14) _____ ,
(15) _____ , (16) _____

-----> Nombres: (17) _____ , (18) _____ , (19) _____ , (20) _____ ,
(21) _____ , (22) _____

Astato At Br Bromo Cesio Cl Cloro Cs F Flúor Fr Francio I Iodo K
Li Litio Na Potasio Rb Rubidio Sodio

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (1)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los halógenos:

-----> Símbolos: F , Cl , Br , I , At

-----> Nombres: Flúor , Cloro , Bromo , Iodo , Astato

2. Grupo de los alcalinos:

-----> Símbolos: Li , Na , K , Rb , Cs , Fr

-----> Nombres: Litio , Sodio , Potasio , Rubidio , Cesio , Francio

Elementos de la tabla periódica (2)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los alcalinotérreos:

-----> Símbolos: (1)_____, (2)_____, (3)_____, (4)_____,
(5)_____, (6)_____

-----> Nombres: (7)_____, (8)_____, (9)_____, (10)_____,
(11)_____, (12)_____

2. Grupo de los carbonoides:

-----> Símbolos: (13)_____, (14)_____, (15)_____, (16)_____
, (17)_____

-----> Nombres: (18)_____, (19)_____. (20)_____, (21)_____,

Ba Bario Be Berilio C Ca Calcio Carbono Estaño Estroncio Ge
Germanio Magnesio Mg Pb Plomo Ra Radio Si Silicio Sn Sr

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (2)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los alcalinotérreos:

-----> Símbolos: Be , Mg , Ca , Sr , Ba , Ra

-----> Nombres: Berilio , Magnesio , Calcio , Estroncio , Bario , Radio

2. Grupo de los carbonoides:

-----> Símbolos: C , Si , Ge , Sn , Pb

-----> Nombres: Carbono , Silicio . Germanio , Estaño , Plomo

Elementos de la tabla periódica (3)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los gases nobles:

-----> Símbolos: (1)_____, (2)_____, (3)_____, (4)_____, (5)_____,
(6)_____

-----> Nombres: (7)_____, (8)_____, (9)_____, (10)_____, (11)_____
, (12)_____

2. Grupo de los anfígenos:

-----> Símbolos: (13)_____, (14)_____, (15)_____, (16)_____,
(17)_____

-----> Nombres: (18)_____, (19)_____, (20)_____, (21)_____,
(22)_____

Ar Argón Azufre Criptón He Helio Kr Ne Neón O Oxígeno Po Polonio
Radón Rn S Se Selenio Te Teluro Xe Xenón

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (3)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los gases nobles:

-----> Símbolos: He , Ne , Ar , Kr , Xe , Rn

-----> Nombres: Helio , Neón , Argón , Criptón , Xenón , Radón

2. Grupo de los anfígenos:

-----> Símbolos: O , S , Se , Te , Po

-----> Nombres: Oxígeno , Azufre , Selenio , Teluro , Polonio

Elementos de la tabla periódica (4)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los térreos:

-----> Símbolos: (1)_____, (2)_____, (3)_____, (4)_____,
(5)_____

-----> Nombres: (6)_____, (7)_____, (8)_____, (9)_____,
(10)_____

2. Grupo de los nitrogenoideos:

-----> Símbolos: (11)_____, (12)_____, (13)_____, (14)_____,
, (15)_____

-----> Nombres: (16)_____, (17)_____, (18)_____, (19)_____,
(20)_____

Al Aluminio Antimonio Arsénico As B Bi Bismuto Boro Fósforo Ga
Galio In Indio N Nitrógeno P Sb Talio Tl

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (4)

Coloca por orden de menor a mayor número atómico los grupos que se indican:

1. Grupo de los térreos:

-----> Símbolos: B , Al , Ga , In , Tl

-----> Nombres: Boro , Aluminio , Galio , Indio , Talio

2. Grupo de los nitrogenoideos:

-----> Símbolos: N , P , As , Sb , Bi

-----> Nombres: Nitrógeno , Fósforo , Arsénico , Antimonio , Bismuto

Elementos de la tabla periódica (5)

Escribe el nombre o símbolo, el que falte.

Circonio / (1)_____ ; (2)_____ / Pt ; Hierro / (3)_____ ; (4)_____ / U ;
Plutonio / (5)_____ ; (6)_____ / Pd ; Plata / (7)_____ ; (8)_____ / Hg ;
Oro / (9)_____ ; (10)_____ / Zn ; Cobalto / (11)_____ ; (12)_____ / Ir ;
Wolframio / (13)_____ ; (14)_____ / V ; Manganeso / (15)_____ ;
(16)_____ / Cr ; Molibdeno / (17)_____ ; (18)_____ / Nb ; Iridio /
(19)_____ ; (20)_____ / Cu ; Cadmio / (21)_____ ; (22)_____ / Th

Ag Au Cd Cinc Co Cobre Cromo Fe Ir Iridio Mercurio Mn Mo
Niobio Paladio Platino Pu Torio Uranio Vanadio W Zr

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (5)

Escribe el nombre o símbolo, el que falte.

Circonio / Zr ; Platino / Pt ; Hierro / Fe ; Uranio / U ; Plutonio / Pu ; Paladio / Pd ; Plata
/ Ag ; Mercurio / Hg ; Oro / Au ; Cinc / Zn ; Cobalto / Co ; Iridio / Ir ; Wolframio / W ;
Vanadio / V ; Manganeso / Mn ; Cromo / Cr ; Molibdeno / Mo ; Niobio / Nb ; Iridio / Ir
; Cobre / Cu ; Cadmio / Cd ; Torio / Th

Elementos de la tabla periódica (6)

Escribe el nombre o símbolo, el que falte.

(1) _____ / Zr ; Paladio / (2) _____ ; (3) _____ / Ag ; Mercurio /
(4) _____ ; (5) _____ / Au ; Platino / (6) _____ ; (7) _____ / Fe ;
Uranio / (8) _____ ; (9) _____ / Pu ; Cinc / (10) _____ ; (11) _____ /
Co ; Iridio / (12) _____ ; Niobio / (13) _____ ; (14) _____ / Ir ; Cobre /
(15) _____ ; (16) _____ / Cd ; Torio / (17) _____ ; (18) _____ / W ;
Vanadio / (19) _____ ; (20) _____ / Mn ; Cromo / (21) _____ ;
(22) _____ / Mo

Cadmio Circonio Cobalto Cr Cu Hg Hierro Ir Iridio Manganeso
Molibdeno Nb Oro Pd Plata Plutonio Pt Th U V Wolframio Zn

-----Clave-----

Elementos de la tabla periódica (6)

Escribe el nombre o símbolo, el que falte.

Circonio / Zr ; Paladio / Pt ; Hierro / Ag ; Mercurio / U ; Plutonio / Au ; Platino / Pd ;
Plata / Fe ; Uranio / Hg ; Oro / Pu ; Cinc / Zn ; Cobalto / Co ; Iridio / Ir ; Niobio /
Wolframio ; V / Ir ; Cobre / Manganeso ; Cr / Cd ; Torio / Molibdeno ; Nb / W ;
Vanadio / Iridio ; Cu / Mn ; Cromo / Cadmio ; Th / Mo

Identificar tipos de elementos (1)

Coloca los elementos en el lugar que les corresponde:

1. Son metales : (1)_____

2. Son no metales : (2)_____

3. Son gases nobles : (3)_____

Cl Ne Potasio

-----Clave-----

Identificar tipos de elementos (1)

Coloca los elementos en el lugar que les corresponde:

1. Son metales : Potasio

2. Son no metales : Cl

3. Son gases nobles : Ne

Identificar tipos de elementos (2)

Coloca los elementos en el lugar que les corresponde:

1. Gas noble: (1)_____

2. No metal: (2)_____

3. Metal: (3)_____

Ca Rn Se

-----Clave-----

Identificar tipos de elementos (2)

Coloca los elementos en el lugar que les corresponde:

1. Gas noble: Rn

2. No metal: Se

3. Metal: Ca

Identificar tipos de elementos (3)

Escribe el grupo al que pertenece cada elemento:

1. Ca es del grupo de los (1) _____
2. P es del grupo de los (2) _____
3. Al es del grupo de los (3) _____
4. Kr es del grupo de los (4) _____
5. Na es del grupo de los (5) _____
6. Sn es del grupo de los (6) _____
7. S es del grupo de los (7) _____
8. Br es del grupo de los (8) _____

(No olvides poner tilde si la llevan)

alcalinos alcalinotérreos anfígenos carbonoideos gases nobles halógenos
nitrogenoideos térreos

-----Clave-----

Identificar tipos de elementos (3)

Escribe el grupo al que pertenece cada elemento:

1. Ca es del grupo de los alcalinotérreos
2. P es del grupo de los nitrogenoideos
3. Al es del grupo de los térreos
4. Kr es del grupo de los gases nobles
5. Na es del grupo de los alcalinos
6. Sn es del grupo de los carbonoideos
7. S es del grupo de los anfígenos
8. Br es del grupo de los halógenos

(No olvides poner tilde si la llevan)

Propiedades de los diferentes tipos de elementos de la Tabla Periódica

1. Selecciona cuáles de las siguientes propiedades suelen tener los no metales

- a) Son buenos conductores del calor
- b) Suelen tener alta densidad
- c) Algunos tienen propiedades magnéticas (son atraídos por imanes)
- d) Tienen bajos puntos de fusión y ebullición

2. Señala qué afirmación o afirmaciones son correctas.

- a) Los gases nobles forman moléculas sencillas pero sólo con otros gases nobles
- b) No todos los no metales son blandos, algunos son duros.
- c) Los no metales no se rompen con facilidad, tienen alta resistencia.
- d) Los metales son buenos conductores de la electricidad pero no del calor.

-----Clave-----

- 1. (d)
- 2. (b)