

**Correcto Antiguo Actual correcto**

N <sub>2</sub> O	anhídrido hiponitroso	óxido nitroso	Monóxido de dinitrógeno
(N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> )NO		óxido nítrico	Monóxido de mononitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido nitroso	Trióxido de nitrógeno	Trióxido de dinitrógeno
(N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> )NO <sub>2</sub>	Anhídrido nitrosnítrico	Dióxido de nitrógeno	Dióxido de mononitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido Nítrico	Pentóxido de nitrógeno	Pentóxido de dinitrógeno
Cl <sub>2</sub> O	Anhídrido hipocloroso	Subóxido de cloro	Monóxido de dicloro
Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		Monóxido de cloro	Monóxido de monocloro
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido cloroso	Trióxido de cloro	Trióxido de dicloro.
Cl <sub>2</sub> O <sub>4</sub>		Dióxido de cloro	Dióxido de monocloro
Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido clórico	Pentóxido de cloro	Pentóxido de dicloro
Cl <sub>2</sub> O <sub>6</sub>		Trióxido de cloro	Trióxido de monocloro
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Anhídrido perclórico	Heptóxido de cloro	Heptóxido de dicloro

**Peróxidos.** Cuando dos átomos de oxígeno se combinan entre sí por medio de un enlace covalente, se pueden combinar además con dos átomos monovalentes positivos o con un átomo divalente positivo formando peróxidos.

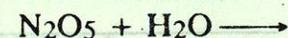
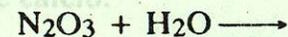
Ejemplo:

H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> peróxido de hidrógeno.

Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> peróxido de sodio.

**EJERCICIO.**

1.- Completa la reacción y da el nombre al compuesto.



2.- Escribe la fórmula de:

Peróxido de bario \_\_\_\_\_

Peróxido de potasio \_\_\_\_\_

Peróxido de Zinc \_\_\_\_\_

Peróxido de litio \_\_\_\_\_

3.- Escribe la fórmula de:

Oxido de bario. \_\_\_\_\_

Oxido de boro. \_\_\_\_\_

Monóxido de manganeso. \_\_\_\_\_

Dióxido de manganeso \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes.

Cloruro de plata \_\_\_\_\_

Cianuro de plata \_\_\_\_\_

Sulfato ácido de calcio

Carbonato ácido de magnesio.

Sulfato ácido de magnesio.

Carbonato ácido de calcio.

Sulfito de sodio.

Clorato de calcio.

Fosfato de magnesio.

Nitrito de sodio.

Nitrito de amonio.

Sulfuro de zinc.

Bromito de sodio.

Permanganato de potasio.

Fosfato de amonio.

Hipoyodito de zinc.

Sulfuro de cadmio.

Acido nítrico.

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes.

Sulfato de amonio.

Nitrato de calcio.

Nitrito de potasio.

Oxido de sodio.

Clorato de potasio.

Hidróxido de sodio.

Yodato de mercurio (II).

Cianuro de potasio.

Sulfato de calcio.

Carbonato ácido de calcio.

Sulfito de potasio.

Cromato de potasio.

Permanganato de potasio.

Nitrito de galio.

Fosfito de magnesio.

Cianuro de amonio.

Hidróxido de calcio.

Sulfato de talio III.

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes.

Fosfito monácido de sodio.

Cloruro de fierro III

Hidróxido de potasio.

Perclorato de potasio.

Oxido de bario.

Anhídrido sulfúrico.

Peróxido de bario. \_\_\_\_\_  
 Carbonato de zinc. \_\_\_\_\_  
 Sulfocianuro de potasio. \_\_\_\_\_  
 Clorato de potasio. \_\_\_\_\_  
 Oxido de fierro II. \_\_\_\_\_  
 Hipoclorito de calcio. \_\_\_\_\_  
 Bicarbonato de sodio. \_\_\_\_\_  
 Carbonato ácido de calcio. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de plomo II. \_\_\_\_\_  
 Nitrato de calcio. \_\_\_\_\_  
 Sulfato de cobre II. \_\_\_\_\_  
 Acido clorhídrico. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Carbonato de cobre I. \_\_\_\_\_  
 Nitrito de calcio. \_\_\_\_\_  
 Sulfato ácido de fierro II. \_\_\_\_\_  
 Permanganato de potasio. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de antimonio III. \_\_\_\_\_  
 Fosfato de calcio. \_\_\_\_\_  
 Hipoclorito de calcio. \_\_\_\_\_  
 Dicromato de potasio. \_\_\_\_\_

Nitrato de plata. \_\_\_\_\_  
 Nitrito de amonio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Oxido de aluminio. \_\_\_\_\_  
 Hidróxido de sodio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de mercurio II. \_\_\_\_\_  
 Clorato de potasio. \_\_\_\_\_  
 Carbonato ácido de calcio. \_\_\_\_\_  
 Hipofosfito de bario. \_\_\_\_\_  
 Peróxido de hidrógeno. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Cloruro de potasio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de litio. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Nitruro de galio. \_\_\_\_\_  
 Carburo de silicio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de aluminio. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de magnesio. \_\_\_\_\_

Nitruro de bario. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Seleniuro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de zinc. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de cadmio. \_\_\_\_\_  
 Fosfuro de litio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de carbono. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de aluminio. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Yoduro de fierro II. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Seleniuro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de hidrógeno. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de silicio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de fierro III. \_\_\_\_\_  
 Sulfuro de fierro III. \_\_\_\_\_  
 Teluro de plata. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de germanio IV. \_\_\_\_\_  
 Carburo de calcio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de hidrógeno. \_\_\_\_\_

Bromuro de potasio. \_\_\_\_\_  
 Nitruro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Fosfuro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de aluminio. \_\_\_\_\_  
 Tetracloruro de carbono. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de magnesio. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Cloruro de sodio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de calcio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de aluminio. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de plomo IV. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de fósforo V. \_\_\_\_\_  
 Cloruro de amonio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de potasio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de magnesio. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de fierro III. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de germanio IV. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de arsénico V. \_\_\_\_\_  
 Bromuro de amonio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de rubidio. \_\_\_\_\_  
 Yoduro de bario. \_\_\_\_\_

- Yoduro de galio. \_\_\_\_\_
- Yoduro de estaño IV. \_\_\_\_\_
- Yoduro de antimonio V. \_\_\_\_\_
- Yoduro de amonio. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Sulfuro de potasio. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de calcio. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de fierro III. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de carbono. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de fósforo V. \_\_\_\_\_
- Sulfuro potásico. \_\_\_\_\_
- Sulfuro cálcico. \_\_\_\_\_
- Sulfuro férrico. \_\_\_\_\_
- Disulfuro de carbono. \_\_\_\_\_
- Sulfuro fosfórico. \_\_\_\_\_
- Sulfuro ferroso. \_\_\_\_\_
- Sulfuro fosforoso. \_\_\_\_\_
- Trisulfuro de difierro. \_\_\_\_\_
- Disulfuro de monocarbono. \_\_\_\_\_
- Pentasulfuro de difósforo. \_\_\_\_\_

**EJERCICIO.**

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes.

- Oxido de fierro. \_\_\_\_\_
- Oxido de fierro II. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de germanio IV. \_\_\_\_\_
- Sulfuro de germanio II. \_\_\_\_\_
- Cloruro de plomo IV. \_\_\_\_\_
- Cloruro de plomo II. \_\_\_\_\_
- Trióxido de difierro. \_\_\_\_\_
- Monóxido de monofierro. \_\_\_\_\_
- Disulfuro de monogermanio. \_\_\_\_\_
- Monosulfuro de monogermanio. \_\_\_\_\_
- Tetracloruro de plomo. \_\_\_\_\_
- Dicloruro de plomo. \_\_\_\_\_
- Oxido férrico. \_\_\_\_\_
- Oxido ferroso. \_\_\_\_\_
- Sulfuro germánico. \_\_\_\_\_
- Sulfuro germanoso. \_\_\_\_\_
- Cloruro plúmbico. \_\_\_\_\_
- Cloruro plumboso. \_\_\_\_\_

### EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Sulfato de sodio. \_\_\_\_\_

Carbonato de potasio. \_\_\_\_\_

Nitrato de plata. \_\_\_\_\_

Manganato de sodio. \_\_\_\_\_

Fosfato de litio. \_\_\_\_\_

Cromato de potasio. \_\_\_\_\_

Sulfito de sodio. \_\_\_\_\_

Permanganato de potasio. \_\_\_\_\_

Nitrito de plata. \_\_\_\_\_

Manganito de sodio. \_\_\_\_\_

Fosfito de litio. \_\_\_\_\_

Cromito de potasio. \_\_\_\_\_

Sulfato de calcio. \_\_\_\_\_

Carbonato de calcio. \_\_\_\_\_

Nitrato de calcio. \_\_\_\_\_

Nitrato de calcio. \_\_\_\_\_

Manganato de calcio. \_\_\_\_\_

Fosfato de calcio. \_\_\_\_\_

Cromato de calcio. \_\_\_\_\_

### EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los siguientes compuestos:

Carbonato de sodio. \_\_\_\_\_

Nitrito de amonio. \_\_\_\_\_

Fosfato de magnesio. \_\_\_\_\_

Sulfito de sodio. \_\_\_\_\_

Arseniato de amonio. \_\_\_\_\_

Clorato de magnesio. \_\_\_\_\_

Hipoclorito de sodio. \_\_\_\_\_

Nitrato de potasio. \_\_\_\_\_

Cromato de rubidio. \_\_\_\_\_

Perclorato de potasio. \_\_\_\_\_

Manganato de sodio. \_\_\_\_\_

Carbonato de aluminio. \_\_\_\_\_

Nitrito de bario. \_\_\_\_\_

Nitrato de calcio. \_\_\_\_\_

Clorato de potasio. \_\_\_\_\_

Permanganato de sodio. \_\_\_\_\_

Sulfato de bario. \_\_\_\_\_

Hidróxido de sodio. \_\_\_\_\_

## EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Carbonato ácido de sodio. \_\_\_\_\_

Sulfato ácido de potasio. \_\_\_\_\_

Fosfato monácido de sodio. \_\_\_\_\_

Clorato de potasio. \_\_\_\_\_

Nitrato de magnesio. \_\_\_\_\_

Sulfuro de germanio IV. \_\_\_\_\_

Cloruro germánico. \_\_\_\_\_

Yoduro de fierro II. \_\_\_\_\_

Cloruro ferroso. \_\_\_\_\_

Oxido de cobre II. \_\_\_\_\_

Oxido cúprico. \_\_\_\_\_

Carbonato de sodio. \_\_\_\_\_

Sulfato de potasio. \_\_\_\_\_

Fosfato disódico. \_\_\_\_\_

Fosfato monopotásico. \_\_\_\_\_

Cloruro de calcio. \_\_\_\_\_

Nitrato de sodio. \_\_\_\_\_

## EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

Nitrato de zinc. \_\_\_\_\_

Sulfocianuro de potasio. \_\_\_\_\_

Carbonato de amonio. \_\_\_\_\_

Cromato de potasio. \_\_\_\_\_

Clorato de calcio. \_\_\_\_\_

Permanganato de sodio. \_\_\_\_\_

Nitrato de sodio. \_\_\_\_\_

Sulfato de potasio. \_\_\_\_\_

Manganato de sodio. \_\_\_\_\_

Fosfito de magnesio. \_\_\_\_\_

Cloruro de fierro III. \_\_\_\_\_

Cianuro de amonio. \_\_\_\_\_

Oxido de litio. \_\_\_\_\_

Sulfito de sodio. \_\_\_\_\_

Hidróxido de amonio. \_\_\_\_\_

Anhídrido nitroso. \_\_\_\_\_

Hipobromito de bario. \_\_\_\_\_

Sulfato de talio. \_\_\_\_\_