



EJERCICIOS DE FORMULACIÓN: FICHA 1

1. Formula los siguientes compuestos:

- Diyoduro de berilio
- Trióxido de dihierro
- Yoduro de hidrógeno
- Monocloruro de oro
- Pentaóxido de difósforo
- Dihidruro de cobalto
- Sulfuro de calcio
- Monosulfuro de níquel
- Sulfuro de níquel(III)
- Óxido de cobre(I)
- Óxido de cobre(II)
- Óxido de cloro(I)
- Óxido de magnesio
- Bromuro de aluminio
- Yoduro de fósforo(V)
- Óxido de Titanio(IV)
- Ácido nítrico
- Telurito de Zinc
- Clorito de cobalto(III)
- Hidróxido de rubidio
- Telururo de níquel(III)
- Perclorato de bario
- Carbonato de berilio
- Hidrógeno(tióxidonitrato)
- Amoníaco o azano
- Dióxido de carbono
- Hidruro de magnesio
- Ácido sulfúrico
- Ácido sulfuroso
- Ácido selenhídrico
- Ácido clorhídrico
- Iodato de plata
- Trióxido de selenio
- Óxido de hierro(III)
- Peróxido de hidrógeno
- Metano
- Ácido hipoyodoso
- Carbonito de magnesio
- Monóxido de nitrógeno
- Óxido nítrico
- Óxido de nitrógeno(V)
- Hiposelenito de níquel(III)
- Hidróxido de aluminio
- Fosfano
- Hidruro hierro(II)
- Óxido de azufre(VI)

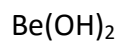
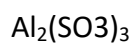


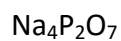
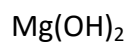
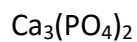
- Bis(trioxidofosfato) de tricalcio
- Nitrito de platino(IV)
- Sulfato de zinc
- Hidróxido de sodio
- Ácido fosforoso
- Nitrato de plata
- Arsano
- Dicloruro de trioxígeno
- Hidruro de potasio
- Ácido fosfórico Ácido sulfúrico
- Ácido clorhídrico
- Ácido sulfhídrico
- Silicato de aluminio
- Monóxido de dilitio
- Óxido de fósforo(V)
- Peróxido de berilio
- Metano
- Nitrito de litio
- Ácido permangánico
- Óxido de aluminio
- Dióxido de plomo
- Óxido de nitrógeno(V)
- Perbromato de cobre(II)
- Estibano
- Hidróxido de hierro(III)
- Hidruro de litio
- Difluoruro de oxígeno
- Ácido metaarsenioso
- Perclorato de sodio
- Nitrito de plata
- Teluro de níquel(III)
- Metaarseniato de bario
- Cloruro de oro(III)
- Tris(tetraoxidosulfato)de dihierro
- Fosfano
- Hidróxido de aluminio
- Ácido metafosforoso
- Ácido fosfórico
- Peróxido de magnesio
- Ácido disulfúrico
- Peryodato de plata
- Silicato de níquel(II)
- Óxido de hierro(III)
- Peróxido de hidrógeno
- Borato de hierro(II)
- Óxido de cobre(I)
- Óxido de magnesio
- Trióxido de dicromo
- Óxido de nitrógeno(IV)
- Bromuro de cobre(I)
- Ácido hipocloroso



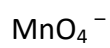
- hidróxido de cobre(II)
- Hiponitrito de bario
- Metafosfato de cadmio
- Silicato de plomo(IV)
- Peróxido de rubidio
- Fosfato de plomo(IV)
- Tetrakis(tetraoxidofosfato) de triplomo
- Trióxidocarbonato de cobalto
- Fosfito de calcio
- Fosfato de calcio
- Ácido dicrómico
- Ácido hiposulfuroso
- Ácido fluorhídrico
- Ácido selenhídrico
- Hidruro de plomo(II)
- Seleniuro de hidrógeno
- Borano
- Trihidruro de hierro
- Hidróxido de plata
- Dihidróxido de mercurio
- Hidróxido de zinc
- Óxido de estaño(II)
- Dióxido de azufre
- Peróxido de cobre(I)
- Dióxido de carbono
- Agua oxigenada
- Pentaóxido de difósforo
- Óxido de nitrógeno(III)

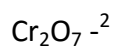
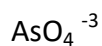
2. Nombra los siguientes compuestos:





3. Nombra los siguientes iones:





4. Formula los siguientes iones:

- Anión carbonato
- Anión fosfato
- Anión metafosfato
- Anión sulfuro
- Anión disulfato
- Anión carburo
- Anión óxido
- Anión perclorato
- Cation amonio
- Anión triyoduro
- Anión manganato
- Anión carbonito
- Cation oxonio (IUPAC)
- Ion hierro (+3)
- Anión hidroxilo
- Ion cobre (+2)
- Anión bromuro
- Ion mercurio (+2)
- Ion cobalto (+3)
- Anión sulfito
- Anión permanganato
- Anión Nitruro
- Anión dicromato
- Anión hipoclorito
- Anión perbomato
- Ion zinc
- Ion oro (+3)
- Ion platino (+4)