

Ejercicios de formulación (I)

Fórmula	NOMBRE
	Ácido nítrico
	Telurito de Zinc
	Clorito de cobalto (III)
	Hidróxido de rubidio
	Telururo de níquel (III)
	Metaarseniato de bario
	Hidrógeno ortofosfato de berilio
	Nitrito de calcio
	Amoniaco
	Dióxido de carbono
	Hidruro de magnesio
	Ácido fosfórico
	Ácido ortofosfórico
	Ácido fluorhídrico
	Ácido clorhídrico
	Iodato de plata
	Trióxido de selenio
	Óxido de hierro (III)
	Peróxido de hidrógeno
	Metano
	Ácido hipoyodoso
	Silicato de magnesio
	Monóxido de nitrógeno
	Óxido de plomo (IV)
	Óxido de hierro (II)
	Hipoclorito de níquel (III)
	Hidróxido de aluminio
	Fosfina
	Hidruro ferroso
	Óxido sulfúrico
$Al_2(SO_3)_3$	
CaO_2	
$Be(OH)_2$	
$NiSe$	
HIO_4	
$CaSO_4$	
$LiNO_2$	
$NiHAs_2O_5$	
SO_2	
K_2O	

Ejercicios de formulación (II)

1. Pon nombre a los siguientes compuestos:

NaH, SiH₄, SbH₃, PH₃, H₂Se, NiCl₃, LiOH, Cu(OH)₂, HClO, CCl₄, Li₂O, KCl, CaSO₄, CaCO₃, Ba(OH)₂, Na₂O, HCl, H₂SO₃, HNO₃, N₂O₅, SO₃, CaO, N₂O, H₃PO₄, Na₃PO₄, AgNO₃, Mg(OH)₂, SO₂, CO, CO₂, NaNO₃, AlCl₃, CuO.

2. Formula las siguientes sustancias:

- a. óxido de potasio
- b. trióxido de cromo
- c. sulfuro de manganeso (IV)
- d. ácido brómico
- e. sulfato de calcio
- f. peróxido de hidrógeno
- g. sulfato de cobre (I)
- h. óxido de hierro
- i. hidróxido de litio
- j. fluoruro de calcio
- k. ácido pirofosfórico
- l. ácido fosfórico u ortofosfórico
- m. hipoclorito de sodio
- n. nitrito de hierro (III)

Ejercicios de formulación (III)

Fórmula	NOMBRE
	Ácido carbónico
	Nitrito de platino (IV)
	Sulfato de Zinc
	Hidróxido de sodio
	Cloruro de sodio
	Ácido fosforoso
	Hidrogenocarbonato sódico
	Nitrato de plata
	Arseniuro cálcico
	Óxido de cloro (III)
	Hidruro de potasio
	Ácido metafosforoso
	Ácido sulfúrico
	Ácido clorhídrico
	Sulfuro de hidrógeno
	Silicato de aluminio
	Monóxido de dilitio
	Óxido fosfórico
	Peróxido de berilio
	Amoniaco
	Nitrito de litio
	Ácido permangánico
	Óxido de aluminio
	Dióxido de plomo
	Óxido nítrico
	Óxido de nitrógeno (V)
	Amoniaco
	Hidróxido de hierro (III)
	Hidruro de litio
	Oxido hipobromoso
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	
Cs_2O	
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	
HgO	
H_2SiO_3	
$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	
KHCO_3	
Ni_2S_3	
Cl_2O_3	
	Óxido de cobre (I)
	Óxido de magnesio
	Trióxido de dicromo
	Óxido nitroso
	Cloruro ferroso
	Bromuro de cobre (I)
	Ácido sulfúrico
	Ácido hipocloroso
	Hidróxido de sodio
	Dihidróxido de cobre
	Hidrógeno carbonato de litio
	Nitrito de bario
	Fosfato de aluminio

	Clorato de sodio
	Sulfato de potasio
H_2O_2	
$NaCl$	
$Ni_3(PO_4)_2$	
$Al(HSO_4)_3$	
	Óxido de bromo (I)
	Óxido de níquel (III)
	Fluoruro de calcio
	Seleniuro potásico
	Ácido bromoso
	Ácido yódico
	Ácido carbónico
	Hidróxido de platino (II)
	Hidróxido de Zinc
	Nitrato de litio
	Metafosfato de plomo (II)
	Carbonato de hierro (II)
	Hidrógeno sulfito de calcio
	Óxido de mercurio (II)
$CaCl_2$	
$HClO_4$	
$Ni_2P_2O_7$	
$LiHCO_3$	