

1 Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas y en este último caso di por qué:

- a) N_2O se denomina óxido de dinitrógeno(I).
- b) CaO_2 se denomina óxido de calcio.
- c) H_2O_2 se nombra como peróxido de hidrógeno.
- d) El dióxido de dipotasio es el peróxido de potasio.
- e) F_2O es el óxido de flúor.
- f) ClO_3 es el trióxido de cloro.
- g) N_2O_4 es el tetraóxido de dinitrógeno.
- h) Ag_2O es el dióxido de plata.
- i) Au_2O es el óxido de oro(I).
- j) Br_2O es el óxido de bromo(II).
- k) Rb_2O es el peróxido de rubidio.
- l) El dióxido de plomo es el peróxido de plomo(II).
- m) ZnO_2 es el óxido de cinc.

2 Relaciona los elementos de una columna con los de la otra:

- | | |
|----------------------------|------------------------------|
| a) CO_2 | 1) Óxido de cromo(III) |
| b) Agua oxigenada | 2) Monóxido de carbono |
| c) N_2O_5 | 3) Heptaóxido de dimanganeso |
| d) P_2O_5 | 4) Óxido de dioro |
| e) Óxido de cloro(VII) | 5) Pentaóxido de difósforo |
| f) Trióxido de dicromo | 6) Dióxido de carbono |
| g) V_2O_5 | 7) Óxido de cloro(III) |
| h) SrO | 8) Óxido de nitrógeno(V) |
| i) Óxido de oro(III) | 9) Trióxido de dioro |
| j) Óxido de cloro(V) | 10) Heptaóxido de dicloro |
| k) SO_2 | 11) Óxido de dicloro |
| l) Óxido de oro(I) | 12) Pentaóxido de dicloro |
| m) CO | 13) Peróxido de hidrógeno |
| n) Cl_2O_3 | 14) Óxido de estroncio |
| ñ) Óxido de cloro(I) | 15) Óxido de paladio(IV) |
| o) Mn_2O_7 | 16) Peróxido de bario |
| p) BaO_2 | 17) Dióxido de dicesio |
| q) Trióxido de dinitrógeno | 18) Dióxido de azufre |
| r) PdO_2 | 19) Pentaóxido de divanadio |
| s) Peróxido de cesio | 20) Óxido de nitrógeno(III) |

3 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Heptaóxido de diastato		Óxido de estaño(II)	
Óxido de azufre(VI)		Dióxido de magnesio	
Óxido de litio		Dióxido de silicio	
Óxido de hierro(II)		Óxido de aluminio	
Trióxido de diarsénico		Trióxido de cromo	
Peróxido de calcio		Óxido de cinc	
Óxido de plomo(II)		Pentaóxido de diantimonio	
Óxido de fósforo(V)		Dióxido de azufre	
Óxido de platino(IV)		Tetraóxido de dinitrógeno	
Óxido de bromo(VII)		Óxido de selenio(IV)	
Óxido de yodo(V)		Dióxido de dimercurio	
Dióxido de carbono		Óxido de cobre(II)	

4 Nombra los siguientes compuestos:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK
Ag_2O			B_2O_3		
H_2O			WO_3		
P_2O_3			Na_2O		
N_2O_5			Cu_2O		
CO_2			N_2O		
Br_2O_3			FeO		
I_2O_7			CoO		
MgO_2			In_2O_3		
PbO			TeO		
As_2O_3			PtO		
SnO_2			K_2O_2		
SiO_2			Ni_2O_3		
Al_2O_3			I_2O		
GeO_2			SnO		
ZnO_2			HgO		
SO_3			K_2O		
PtO_2			Mn_2O_7		
SO			As_2O_5		
CaO_2			Au_2O_2		
Fe_2O_3			PbO_2		

1 Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas y en este último caso di por qué:

- a) **Falsa.** No se pueden mezclar dos nomenclaturas, en este caso la sistemática y la de Stock.
- b) **Falsa.** Este compuesto es el peróxido de calcio.
- c) **Verdadero.**
- d) **Verdadero.**
- e) **Falsa.** El flúor es más electronegativo que el oxígeno, por lo que se nombra como fluoruro de oxígeno.
- f) **Falsa.** El trióxido de dicloro se formula Cl_2O_3 .
- g) **Verdadero.**
- h) **Falsa.** El nombre correcto es óxido de diplata.
- i) **Verdadero.**
- j) **Falsa.** El nombre correcto es óxido de bromo(I).
- k) **Falsa.** El nombre correcto es óxido de rubidio.
- l) **Verdadero.**
- m) **Falsa.** El óxido de cinc corresponde a ZnO .

2 Relaciona los elementos de una columna con los de la otra:

- a) - 6; b) - 13; c) - 8; d) - 5; e) - 10; f) - 1; g) - 19; h) - 14; i) - 9; j) - 12; k) - 18; l) - 4; m) - 2; n) - 7; ñ) - 11; o) - 3; p) - 16; q) - 20; r) - 15; s) - 17

3 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Heptaóxido de diastato	At_2O_7	Óxido de estaño(II)	SnO
Óxido de azufre(VI)	SO_3	Dióxido de magnesio	MgO_2
Óxido de litio	Li_2O	Dióxido de silicio	SiO_2
Óxido de hierro(II)	FeO	Óxido de aluminio	Al_2O_3
Trióxido de diarsénico	As_2O_3	Trióxido de cromo	CrO_3
Peróxido de calcio	CaO_2	Óxido de cinc	ZnO
Óxido de plomo(II)	PbO	Pentaóxido de diantimonio	Sb_2O_5
Óxido de fósforo(V)	P_2O_5	Dióxido de azufre	SO_2
Óxido de platino(IV)	PtO_2	Tetraóxido de dinitrógeno	N_2O_4
Óxido de bromo(VII)	Br_2O_7	Óxido de selenio(IV)	SeO_2
Óxido de yodo(V)	I_2O_5	Dióxido de mercurio	Hg_2O_2
Dióxido de carbono	CO_2	Óxido de cobre(II)	CuO

4 Nombra los siguientes compuestos:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK
Ag₂O	Óxido de diplata	Óxido de plata	B₂O₃	Trióxido de diboro	Óxido de boro
H₂O	Óxido de dihidrógeno	Óxido de hidrógeno	WO₃	Trióxido de wolframio	Óxido de wolframio(VI)
P₂O₃	Trióxido de difósforo	Óxido de fósforo(III)	Na₂O	Óxido de disodio	Óxido de sodio
N₂O₅	Pentaóxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(V)	Cu₂O	Óxido de dicobre	Óxido de cobre(I)
CO₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)	N₂O	Óxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(I)
Br₂O₃	Trióxido de dibromo	Óxido de bromo(III)	FeO	Óxido de hierro	Óxido de hierro(II)
I₂O₇	Heptaóxido de diyodo	Óxido de yodo(VII)	CoO	Óxido de cobalto	Óxido de cobalto(II)
MgO₂	Dióxido de magnesio	Peróxido de magnesio	In₂O₃	Trióxido de diindio	Óxido de indio(III)
PbO	Óxido de plomo	Óxido de plomo(II)	TeO	Óxido de telurio	Óxido de telurio(II)
As₂O₃	Trióxido de diarsénico	Óxido de arsénico(III)	PtO	Óxido de platino	Óxido de platino(II)
SnO₂	Dióxido de estaño	Óxido de estaño(IV)	K₂O₂	Dióxido de dipotasio	Peróxido de potasio
SiO₂	Dióxido de silicio	Óxido de silicio	Ni₂O₃	Trióxido de níquel	Óxido de níquel(III)
Al₂O₃	Trióxido de dialuminio	Óxido de aluminio	I₂O	Óxido de diyodo	Óxido de yodo(I)
GeO₂	Dióxido de germanio	Óxido de germanio	SnO	Óxido de estaño	Óxido de estaño(II)
ZnO₂	Dióxido de cinc	Peróxido de cinc	HgO	Óxido de mercurio	Óxido de mercurio(II)
SO₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre(VI)	K₂O	Óxido de dipotasio	Óxido de potasio
PtO₂	Dióxido de platino	Óxido de platino(IV)	Mn₂O₇	Heptaóxido de dimanganeso	Óxido de manganeso(VII)
SO	Óxido de azufre	Óxido de azufre(II)	As₂O₅	Pentaóxido de diarsénico	Óxido de arsénico(V)
CaO₂	Dióxido de calcio	Peróxido de calcio	Au₂O₂	Dióxido de dioro	Peróxido de oro(I)
Fe₂O₃	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro(III)	PbO₂	Dióxido de plomo	Óxido de plomo(IV)