

## Exercicios de Formulación

### 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
Hidruro de potasio		Hidruro de platino(II)	
Amoniaco		Hidruro de estaño(IV)	
Hidruro de sodio		Borano	
Estibina		Sulfuro de hidrógeno	
Ácido fluorhídrico		Cloruro de hidrógeno	
Hidruro de bario		Hidruro de cadmio	
Hidruro de aluminio		Hidruro de cinc	
Silano		Dihidruro de cobalto	
Tetrahidruro de germanio		Fosfina	
Hidruro de plomo(II)		Hidruro de cesio	

**4** Completa la siguiente tabla:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL
<b>HBr</b>		—	
		—	Ácido clorhídrico
<b>AlH<sub>3</sub></b>			—
	Trihidruro de cobalto		—
		Hidruro de rubidio	—
		—	Ácido sulfhídrico
<b>GeH<sub>4</sub></b>			—
<b>NH<sub>3</sub></b>		—	
		Hidruro de hierro(III)	—
<b>AuH<sub>3</sub></b>			—
		—	Fosfina
		Hidruro de galio	—
	Dihidruro de mercurio		—
<b>CuH</b>			—
		Hidruro de cobalto(II)	—
	Trihidruro de níquel		—
<b>SnH<sub>2</sub></b>			—
<b>MgH<sub>2</sub></b>			—
		Hidruro de cobre(II)	—
	Tetrahidruro de platino		—
		Hidruro de paladio(IV)	—