

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA

### Bloque 1: Compuestos binarios

#### Óxidos metálicos

CuO

Cu<sub>2</sub>O

FeO

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

CaO

Óxido de mercurio (II)

Óxido de litio

Monóxido de manganeso

Óxido de bario

#### Óxidos no metálicos

CO<sub>2</sub>

I<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

SO<sub>2</sub>

Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

SO<sub>3</sub>

Trióxido de dicloro

Óxido de bromo (III)

#### Hidruros metálicos

KH

NiH<sub>2</sub>

NaH

FeH<sub>2</sub>

BeH

Hidruro de hierro (III)

Hidruro de cesio

Dihidruro de cobalto

Hidruro de germanio (IV)

### **Hidruros no metálicos**

$\text{H}_2\text{Se}$

HI

$\text{NH}_3$

$\text{SiH}_4$

$\text{H}_2\text{O}$

Ácido clorhídrico

Metano

Bromuro de hidrógeno

### **Sales binarias**

$\text{SnCl}_4$

$\text{Al}_2\text{S}_3$

NaCl

KI

$\text{FeBr}_2$

Siliciuro de magnesio

Cloruro de fósforo (III)

Fluoruro de calcio

Nitruro de manganeso (II)

## **Bloque 2: Compuestos ternarios**

### **Hidróxidos**

$\text{Cu}(\text{OH})_2$

$\text{Pb}(\text{OH})_2$

NaOH

$\text{Ni}(\text{OH})_3$

HgOH

Hidróxido de Aluminio

Hidróxido potásico

Hidróxido de cobalto (II)

Hidróxido de bario

### **Ácidos oxoácidos**

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

HIO

HClO<sub>3</sub>

HPO<sub>3</sub>

H<sub>2</sub>CO<sub>4</sub>

Ácido peryódico

Ácido hipobromoso

### **Sales neutras**

Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

MgCO<sub>3</sub>

Fe(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>

K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Permanganato potásico

Sulfito férrico

Trioxonitrato (V) de aluminio

Fosfato potásico

### **Bloque 3: Compuestos binarios y ternarios**

**Formula las siguientes sustancias:**

1 Óxido de bario

- 2 Óxido de sodio
- 4 Óxido de plata
- 5 Óxido de aluminio
- 6 Óxido de níquel (III)
- 7 Óxido de cloro (VII)
- 8 Óxido de nitrógeno (II)
- 10 Hidruro de litio
- 11 Cloruro de cobalto (III)
- 12 Hidruro de plata
- 13 Ácido bromhídrico
- 14 Ácido sulfhídrico
- 15 Amoniac
- 16 Ácido clorhídrico
- 17 Fosfina
- 18 Hidruro de calcio
- 19 Peróxido de sodio
- 20 Óxido de estroncio
- 21 Ácido clorhídrico
- 22 Cloruro de sodio
- 23 Fluoruro de calcio
- 24 Yoduro de plomo (II)
- 25 Bromuro potásico
- 26 Yoduro férrico
- 27 Sulfuro de bario
- 28 Tricloruro de arsénico
- 29 Seleniuro cuproso
- 30 Sulfuro de hierro (II)
- 31 Ácido nítrico
- 32 Ácido carbónico
- 33 Ácido perclórico
- 34 Ácido fosfórico
- 35 Ácido metafosfórico

- 36 Ácido sulfhídrico
- 37 Ácido sulfúrico
- 38 Ácido hipoyodoso
- 39 Hidruro de magnesio
- 40 Ácido silícico
- 41 Hidróxido de calcio
- 42 Hidróxido de hierro (III)
- 43 Ácido nitroso
- 44 Hidróxido de aluminio
- 45 Bromuro de cobalto (II)
- 46 Hidróxido de potasio
- 47 Sulfato de calcio
- 48 Cloruro de cobalto (III)
- 49 Nitrito de litio
- 50 Carbonato sódico
- 51 Cloruro potásico
- 52 Sulfuro de zinc
- 53 Hipoyodito potásico
- 54 Fosfato cálcico

**Nombra los siguientes compuestos:**

- 1 BaO
- 2 Na<sub>2</sub>O
- 3 SO<sub>2</sub>
- 4 CaO
- 5 Ag<sub>2</sub>O
- 6 NiO
- 7 Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- 8 P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 9 LiH
- 10 CaO
- 11 AgH

- 12 HBr
- 13 H<sub>2</sub>S
- 14 NH<sub>3</sub>
- 15 HCl
- 16 BaO
- 17 CaH<sub>2</sub>
- 18 Na<sub>2</sub>O
- 19 PH<sub>3</sub>
- 20 Cs<sub>2</sub>O
- 21 Pbl<sub>2</sub>
- 22 KBr
- 23 AsH<sub>3</sub>
- 24 BaS
- 25 AlCl<sub>3</sub>
- 26 Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- 27 Li<sub>2</sub>O
- 28 FeS
- 29 HNO<sub>3</sub>
- 30 H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 31 HClO<sub>4</sub>
- 32 H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- 33 H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>
- 34 HIO
- 35 H<sub>2</sub>S
- 36 MgH<sub>2</sub>
- 37 H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
- 38 Ca(OH)<sub>2</sub>
- 39 Fe(OH)<sub>3</sub>
- 40 HNO<sub>2</sub>
- 41 Al(OH)<sub>3</sub>
- 42 KOH
- 43 CaSO<sub>4</sub>

44  $\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$

45  $\text{CoCl}_2$

46  $\text{LiNO}_2$

47  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

48  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

49  $\text{K}_2\text{CO}_3$

50  $\text{ZnCl}_2$

51  $\text{NaClO}_3$

52  $\text{HgO}$

53  $\text{NaOH}$

54  $\text{CH}_4$

55  $\text{KIO}$