

## **EJERCICIOS DE FORMULACIÓN**

Entregad al profesor

Formular y nombrar de las tres formas posibles:

### **Óxidos**

1. Óxido bórico.
2. Monóxido de dipotasio.
3. Óxido de cromo (II).
4. Trióxido de dialuminio.
5. Óxido argéntico.

1.  $\text{Au}_2\text{O}_3$ .

2.  $\text{SnO}_2$ .

3.  $\text{Ni}_2\text{O}_3$ .

4.  $\text{BeO}$ .

5.  $\text{MnO}$ .

### **Óxidos no metálicos (Anhídridos) y peróxidos.**

1. Heptaóxido de dibromo.
2. Anhídrido clórico.

**3.** Óxido de selenio (VI).

**4.** Anhídrido nitroso.

**5.** Anhídrido fosfórico.

**6.** Óxido de silicio (II).

**1.** TeO.

**2.** SO<sub>2</sub>.

**3.** P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

**4.** SiO.

**5.** Bi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.

**6.** Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.

**1.** Peróxido de cinc.

**2.** Peróxido potásico.

**3.** Agua oxigenada.

**1.** CaO<sub>2</sub>.

2.  $\text{Li}_2\text{O}_2$ .

3.  $\text{Na}_2\text{O}_2$ .

## **Hidruros metálicos**

1. Monohidruro de sodio.

2. Hidruro bórico.

3. Hidruro níqueloso.

4. Hidruro ferroso.

5. Hidruro de cobre (I).

6. Hidruro estánnico.

7. Hidruro de níquel (III).

1.  $\text{LiH}$ .

2.  $\text{AuH}_3$ .

3.  $\text{AgH}$ .

4.  $\text{CuH}_2$ .

5.  $\text{BH}_3$ .

6.  $\text{SrH}_2$ .

7.  $\text{PtH}_2$ .

## **Hidrácidos e hidruros no metálicos**

1. Cloruro de hidrógeno.

2. Seleniuro de hidrógeno.

3. Ácido sulfhídrico.

4. Ácido yodhídrico.

5. Silano.

6. Borano.

1.  $\text{PH}_3$ .

2.  $\text{HBr}$ .

3.  $\text{H}_2\text{S}$ .

4.  $\text{NH}_3$ .

## **Sales binarias neutras y volátiles**

1. Bromuro de litio.

2. Disulfuro de plomo.

**3.** Seleniuro de potasio.

**4.** Cloruro de níquel (III).

**5.** Nitruro estannoso.

**6.** Cloruro de berilio.

**7.** Fosfuro de cadmio.

**1.** BaTe.

**2.** KCl.

**3.** AuI.

**4.** SnF<sub>4</sub>.

**5.** Al<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>.

**6.** Ca<sub>3</sub>P<sub>2</sub>.

**7.** Ag<sub>4</sub>C.

**1.** Cloruro arsenioso.

**2.** Tetracloruro de germanio.

3. Yoduro de antimonio (V).

4. Sulfuro fosfórico.

1. SF<sub>4</sub>.

2. SCl<sub>2</sub>.

3. PI<sub>3</sub>.

## **Hidróxidos**

1. Trihidróxido de níquel.

2. Hidróxido de sodio.

3. Hidróxido aúrico.

4. Hidróxido de estaño (IV).

5. Hidróxido plumboso.

6. Hidróxido mangánico.

1. CsOH.

2. Fe(OH)<sub>3</sub>.

3. Cu(OH)<sub>2</sub>.

4.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ .

5.  $\text{Pt}(\text{OH})_4$ .

## **Oxoácidos**

1. Ácido nítrico.

2. Ácido perclórico.

3. Ácido trioxocarbónico (V).

4. Monoxonitrato (I) de hidrógeno.

5. Ácido trioxoselénico (IV).

6. Ácido sulfuroso.

1.  $\text{H}_2\text{CO}_2$ .

2.  $\text{HIO}_2$ .

3.  $\text{H}_2\text{MnO}_4$ .

4.  $\text{HNO}$ .

5.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

6.  $\text{H}_3\text{PO}_4$ .

## **Oxisales o sales ternarias**

1. Sulfato de aluminio.

2. Nitrato de cesio.

3. Carbonato ferroso.

4. Sulfito bórico.

5. Tetraoxosulfato (VI) de mercurio (I).

6. Nitrato de oro (I).

7. Carbonato de hierro (II).

8. Dioxonitrato (III) de plata.

1.  $\text{Li}_2\text{SO}_4$ .

2.  $\text{KClO}_3$ .

3.  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ .

4.  $\text{RbNO}_3$ .



5.  $\text{BeSeO}_3$ .

6.  $\text{Al}(\text{BrO}_2)_3$ .

## REPASO FORMULACIÓN

1. Óxido de plomo (II).

2. Dihidruro de cadmio.

3. Fluoruro de manganeso (II).

4. Anhídrido hipoyodoso.

5. Nitruro silícico.

6. Hidróxido mercurioso.

7. Dicloruro de manganeso.

8. Ácido trioxotelúrico (IV).

9. Triseleniuro de dicobalto.

10. Amoniaco.

11. Cloruro de rubidio.

**12.** Ácido sulfhídrico.

**13.** Sulfuro magnésico.

**14.** Óxido de selenio (IV).

**15.** Ácido bromoso.

**16.** Hipoclorito de sodio.

**17.** Nitrito de potasio.

**18.** Tetracloruro de silicio.

**19.** LiOH.

**20.** NaCl.

**21.** CoO.

**22.** AlI<sub>3</sub>.

**23.** Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.

**24.** H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

**25.** PH<sub>3</sub>.

**26.**  $\text{Sb}_2\text{S}_5$ .

**27.**  $\text{Sr}(\text{OH})_2$ .

**28.**  $\text{CuH}_2$ .

**29.**  $\text{N}_2\text{O}_3$ .

**30.**  $\text{HCl}$ .

**31.**  $\text{CaI}_2$ .

**32.**  $\text{MgCO}_2$ .

**33.**  $\text{HClO}_2$ .

**34.**  $\text{Rb}_2\text{O}_2$ .

**35.**  $\text{KBrO}_3$ .

**36.**  $\text{Au}(\text{IO}_4)_3$