

# Formulación y nomenclatura

## 1. Completa la tabla:

Nombre	Símbolo
Hidrógeno	
	Mg
Mercurio	
	Al
	P
Flúor	
	He

Nombre	Símbolo
	Na
Berilio	
	Mn
Silicio	
	S
	Ar
Zinc	

## 2. Une con flechas nombre y fórmula de los siguientes elementos

Dioxígeno	•	•	N <sub>2</sub>
Neón	•	•	O <sub>2</sub>
Dicloro	•	•	He
Helio	•	•	Ca
Hierro	•	•	F <sub>2</sub>
Titanio	•	•	Ne
Diflúor	•	•	Ti
Calcio	•	•	Cl <sub>2</sub>
Dinitrógeno	•	•	Fe

3. Une con flechas nombre y fórmula de los siguientes óxidos.

Monóxido de calcio	•	•	$\text{CO}_2$
Dióxido de carbono	•	•	$\text{Cl}_2\text{O}_7$
Heptaóxido de dicloro	•	•	$\text{CaO}$
Trióxido de azufre	•	•	$\text{CO}$
Dióxido de azufre	•	•	$\text{Cl}_2\text{O}_3$
Pentaóxido de dicloro	•	•	$\text{SO}_2$
Monóxido de carbono	•	•	$\text{CuO}$
Monóxido de cobre	•	•	$\text{SO}_3$
Trióxido de dicloro	•	•	$\text{Cl}_2\text{O}_5$

4. Une con flechas nombre y fórmula de los siguientes hidruros metálicos.

Hidruro de sodio	•	•	$\text{CuH}$
Trihidruro de hierro	•	•	$\text{CaH}_2$
Monohidruro de cobre	•	•	$\text{AlH}_3$
Hidruro de litio	•	•	$\text{BeH}_2$
Dihidruro de calcio	•	•	$\text{NaH}$
Dihidruro de zinc	•	•	$\text{LiH}$
Trihidruro de manganeso	•	•	$\text{FeH}_3$
Dihidruro de berilio	•	•	$\text{MnH}_3$
Trihidruro de aluminio	•	•	$\text{ZnH}_2$

5. Une con flechas nombre y fórmula de los siguientes hidruros no metálicos de los grupos 16 y 17.

Sulfuro de dihidrógeno	•	•	$\text{H}_2\text{Se}$
Bromuro de hidrógeno	•	•	$\text{HBr}$
Seleniuro de dihidrógeno	•	•	$\text{H}_2\text{S}$
Fluoruro de hidrógeno	•	•	$\text{HCl}$
Telururo de dihidrógeno	•	•	$\text{HF}$
Cloruro de hidrógeno	•	•	$\text{H}_2\text{Te}$
Bromuro de hidrógeno	•	•	$\text{HBr}$

6. Une con flechas nombre y fórmula de los siguientes hidruros no metálicos de los grupos 13,14 y 15.

Arsano	•	•	$\text{NH}_3$	•	• Trihidruro de arsénico
Estibano	•	•	$\text{PH}_3$	•	• Trihidruro de antimonio
Amoniaco	•	•	$\text{AsH}_3$	•	• Trihidruro de nitrógeno
Borano	•	•	$\text{SbH}_3$	•	• Tetrahidruro de carbono
Metano	•	•	$\text{CH}_4$	•	• Trihidruro de fósforo
Fosfano	•	•	$\text{SiH}_4$	•	• Tetrahidruro de silicio
Silano	•	•	$\text{BH}_4$	•	• Tetrahidruro de boro

7. Une con flechas nombre y fórmula de las siguientes sales formadas por un metal y un no metal:

Fluoruro de litio	•	•	PtS <sub>2</sub>
Monotelururo de dipotasio	•	•	Cr <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>
Disulfuro de estaño	•	•	K <sub>2</sub> Te
Disulfuro de platino	•	•	Co <sub>2</sub> S <sub>3</sub>
Trisulfuro de dicobalto	•	•	CCl <sub>4</sub>
Tritelururo de dicromo	•	•	LiF
Tetracloruro de carbono	•	•	SnS <sub>2</sub>

8. Une con flechas nombre y fórmula de las siguientes sales formadas por dos no metales:

Cloruro de bromo	•	•	N <sub>2</sub> S <sub>5</sub>
Tribromuro de fósforo	•	•	CS <sub>2</sub>
Disulfuro de carbono	•	•	BrCl
Tetranitruro de trisilicio	•	•	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>
Pentasulfuro de dinitrógeno	•	•	PCl <sub>3</sub>
Pentafluoruro de bromo	•	•	PBr <sub>3</sub>
Hexafluoruro de azufre	•	•	SF <sub>6</sub>
Tricloruro de fósforo	•	•	BrF <sub>5</sub>

9. Une con flechas:

Metano	•	•	Ca
Dihidrógeno	•	•	FeH <sub>3</sub>
Trióxido de azufre	•	•	CH <sub>4</sub>
Fluoruro de hidrógeno	•	•	H <sub>2</sub>
Calcio	•	•	He
Trihidruro de hierro	•	•	SO <sub>3</sub>
Tetracloruro de carbono	•	•	HF
Helio	•	•	CCl <sub>4</sub>

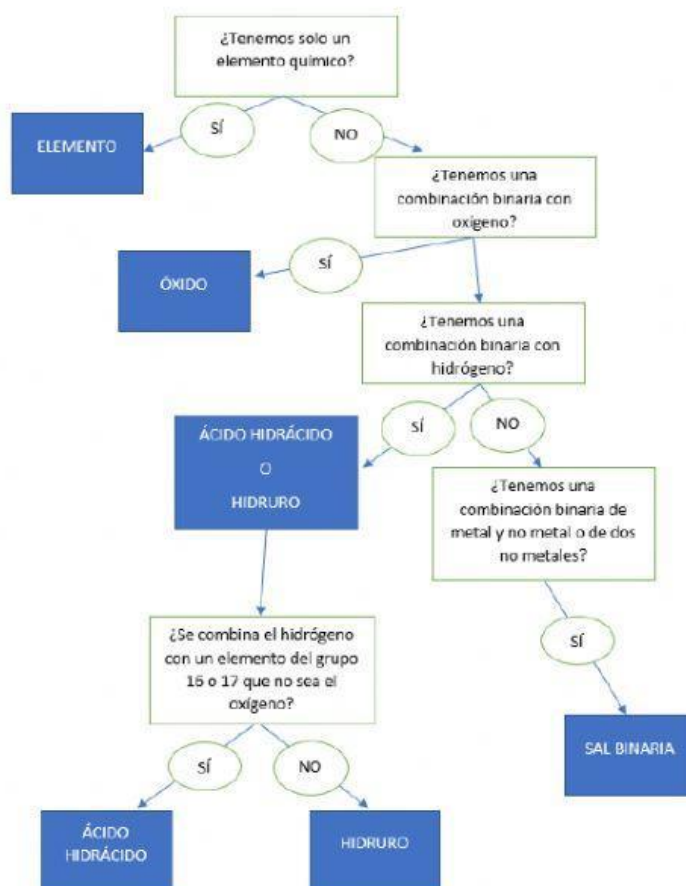


## 10. Clasifica las sustancias en elementos, óxidos, ácidos hidrácidos, hidruros

o sales binarias, a partir de su fórmula.

### Recuerda:

- **Elementos:** Solo están formados por un elemento químico. Pueden ser monoatómicos (por ejemplo el helio, He), diatómicos (ejemplo el dioxígeno, O<sub>2</sub>) o puede formar estructuras tridimensionales de átomos (ejemplo el hierro, Fe).
- **Óxidos:** Son combinaciones binarias del oxígeno y otro elemento (ejemplo el dióxido de carbono, CO<sub>2</sub>).
- **Ácidos hidrácidos:** Combinaciones binarias del hidrógeno con los elementos F, Cl, Br, I, S, Se y Te, es decir, de los grupos 16 y 17 (ejemplo el fluoruro de hidrógeno, HF).
- **Hidruros:** Combinaciones binarias del hidrógeno con el resto de elementos (ejemplo el dihidruro de calcio, CaH<sub>2</sub>).
- **Sales binarias:** Combinaciones binarias de metal y no metal o de dos no metales.



a. CH<sub>4</sub>

b. Ca

c. SO<sub>2</sub>

d. CCl<sub>4</sub>

e. H<sub>2</sub>S

f. BrF<sub>5</sub>

g. CO

h. He