

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 ₂
Neón	•	•	O ₂
Dicloro	•	•	He
Helio	•	•	Ca
Hierro	•	•	F ₂
Titanio	•	•	Ne
Diflúor	•	•	Ti
Calcio	•	•	Cl ₂
Dinitrógeno	•	•	Fe

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

Monóxido de calcio	•	•	CO_2
Dióxido de carbono	•	•	Cl_2O_7
Heptaóxido de dicloro	•	•	CaO
Trióxido de azufre	•	•	CO
Dióxido de azufre	•	•	Cl_2O_3
Pentaóxido de dicloro	•	•	SO_2
Monóxido de carbono	•	•	CuO
Monóxido de cobre	•	•	SO_3
Trióxido de dicloro	•	•	Cl_2O_5

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

Hidruro de sodio	•	•	CuH
Trihidruro de hierro	•	•	CaH_2
Monohidruro de cobre	•	•	AlH_3
Hidruro de litio	•	•	BeH_2
Dihidruro de calcio	•	•	NaH
Dihidruro de zinc	•	•	LiH
Trihidruro de manganeso	•	•	FeH_3
Dihidruro de berilio	•	•	MnH_3
Trihidruro de aluminio	•	•	ZnH_2

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

Sulfuro de dihidrógeno	•	•	H ₂ Se
Bromuro de hidrógeno	•	•	HBr
Seleniuro de dihidrógeno	•	•	H ₂ S
Fluoruro de hidrógeno	•	•	HCl
Telururo de dihidrógeno	•	•	HF
Cloruro de hidrógeno	•	•	H ₂ Te
Bromuro de hidrógeno	•	•	HBr

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

Arsano	•	•	NH ₃	•	•	Trihidruro de arsénico
Estibano	•	•	PH ₃	•	•	Trihidruro de antimonio
Amoniaco	•	•	AsH ₃	•	•	Trihidruro de nitrógeno
Borano	•	•	SbH ₃	•	•	Tetrahidruro de carbono
Metano	•	•	CH ₄	•	•	Trihidruro de fósforo
Fosfano	•	•	SiH ₄	•	•	Tetrahidruro de silicio
Silano	•	•	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 ₂
Monotelururo de dipotasio	•	•	Cr ₂ Te ₃
Disulfuro de estaño	•	•	K ₂ Te
Disulfuro de platino	•	•	Co ₂ S ₃
Trisulfuro de dicobalto	•	•	CCl ₄
Tritelururo de dicromo	•	•	LiF
Tetracloruro de carbono	•	•	SnS ₂

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

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

9. Une con flechas:

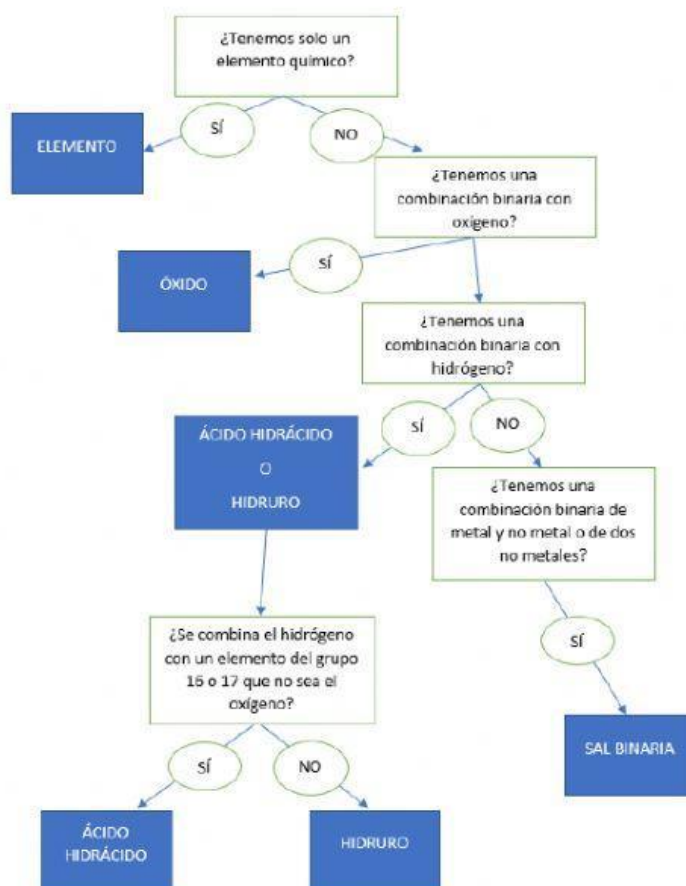
Metano	•	•	Ca
Dihidrógeno	•	•	FeH ₃
Trióxido de azufre	•	•	CH ₄
Fluoruro de hidrógeno	•	•	H ₂
Calcio	•	•	He
Trihidruro de hierro	•	•	SO ₃
Tetracloruro de carbono	•	•	HF
Helio	•	•	CCl ₄

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, O₂) 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, CO₂).
- **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, CaH₂).
- **Sales binarias:** Combinaciones binarias de metal y no metal o de dos no metales.



a. CH₄

b. Ca

c. SO₂

d. CCl₄

e. H₂S

f. BrF₅

g. CO

h. He