

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_2Te_3
Disulfuro de estaño	•	• K_2Te
Disulfuro de platino	•	• Co_2S_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_2S_5
Tribromuro de fósforo	•	• CS_2
Disulfuro de carbono	•	• BrCl
Tetranitruro de trisilicio	•	• Si_3N_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:

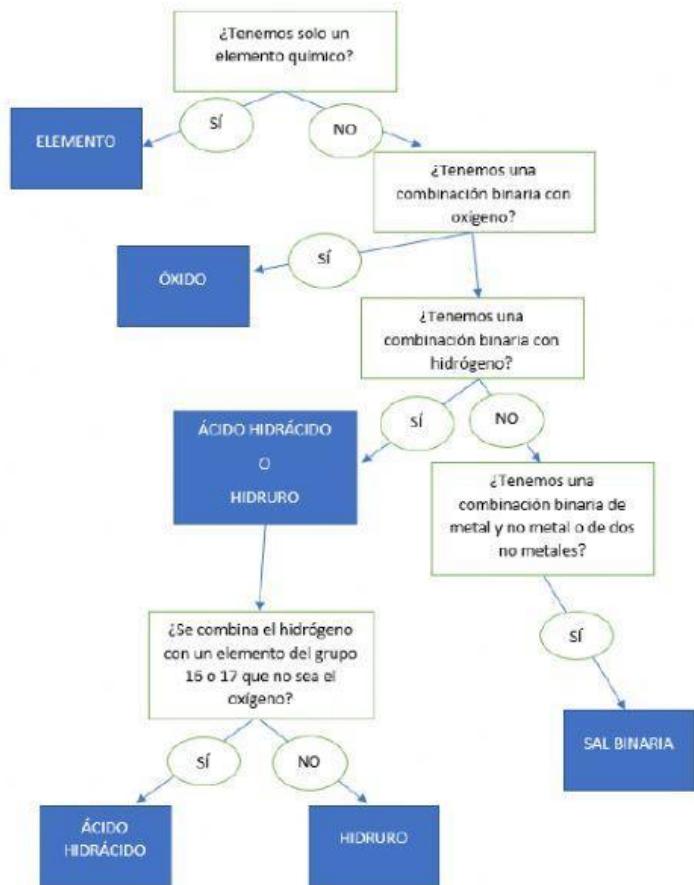
Metano	•	•	Ca
Dihidrógeno	•	•	FeH_3
Trióxido de azufre	•	•	CH_4
Fluoruro de hidrógeno	•	•	H_2
Calcio	•	•	He
Trihidruro de hierro	•	•	SO_3
Tetracloruro de carbono	•	•	HF
Helio	•	•	CCl_4

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