

BLOQUE 3 – FORMULACIÓN INORGÁNICA

1. Hidruros y sales binarias (1 punto)

a) Escribe la fórmula:

Hidruro de calcio → _____

b) Nombra el compuesto (usa nomenclatura Stock y sistemática):

$\text{FeCl}_3 \rightarrow$

Stock: _____

Sistemática: _____

2. Óxidos y peróxidos (1 punto)

a) Escribe la fórmula:

Óxido de nitrógeno (V) → _____

b) Nombra el compuesto:

$\text{Na}_2\text{O}_2 \rightarrow$

Stock: _____

Sistemática: _____

3. Hidróxidos (1 punto)

a) Escribe la fórmula:

Hidróxido de aluminio → _____

b) Nombra el compuesto:

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

Stock: _____

Sistemática: _____

4. Ácidos (1 punto)

a) Escribe la fórmula:

Ácido sulfhídrico (disolución acuosa) → _____

b) Nombra el compuesto:

$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

Tradicional: _____

Nomenclatura de hidrógeno: _____

5. Tabla de síntesis (1 punto)

Completa todas las columnas según corresponda:

Fórmula	Nomenclatura Stock / tradicional	Nomenclatura sistemática / hidrógeno
_____	ácido fosforoso	_____
CuBr ₂	_____	_____
_____	óxido de bismuto (III)	_____
Co(OH) ₃	_____	_____
_____	peróxido de cesio	_____
HClO ₄	_____	_____

6. Oxoácidos (1 punto)

Completa la tabla:

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de hidrógeno
H ₂ SO ₄	_____	_____
_____	ácido fosforoso	_____
HClO ₄	_____	_____
_____	ácido nítrico	_____
H ₂ CrO ₄	_____	_____
HMnO ₄	_____	_____

7. Hidrácidos (1 punto)

Completa:

- a) HCl (disolución acuosa) → _____
- b) Ácido sulfhídrico → _____
- c) HF (disolución acuosa) → _____
- d) Ácido bromhídrico → _____