

ESCRIBE CON CLARIDAD, LETRAS Y NÚMEROS PARA NO LLEVAR A CONFUSIÓN EN LA CORRECCIÓN

La calificación correspondiente a la formulación y nomenclatura, ponderará con un 85% en la nota final del examen. **IMPORTANTE**, deberás responder al menos al 70% de Formulación y 70% de Nomenclatura para poder puntuar la prueba. Otras preguntas ponderarán con el 15% del examen

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA (85%)

1. **Formula** los siguientes compuestos e **indica al menos otra forma más de nomenclatura**

1) Ácido Telurhídrico	H_2Te	Teluro de hidrógeno
2) Dióxido (-2) de Bario (+2)	BaO_2	Peróxido de bario
3) Ácido Bromoso	HBrO_2	Hidrógeno(dióxidobromato)
4) Ácido Metafosforoso	HPO_2	Hidrógeno(dióxidofosfato)
5) Hidróxido de Mercurio (II)	$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de mercurio
6) Fluoruro de Hidrógeno	HF	fluorano / Ácido fluorhídrico
7) Peróxido de estroncio	SrO_2	Dióxido de estroncio
8) Arsano	AsH_3	Trihidruro de arsénico
9) Monosulfuro de Niquel	NiS	sulfuro de niquel (II)
10) Ácido Yodhídrico	HI	Yoduro de hidrógeno / Yodano
11)Tetracloruro de carbono	CCl_4	Cloruro de carbono (IV)
12)Monóxido de cobre	CuO	óxido de cobre (II)

2. **Nombra** los siguientes compuestos usando las posibles nomenclaturas para dicho compuesto, **en las que no existan para ese compuesto deberás poner una “X”**. Cuando tengas que utilizar la casilla de “**otras**” deberás especificar cómo se llama la nomenclatura. **Si no te cabe el nombre en la casilla, puedes utilizar otra hoja, pero deberás mantener el orden en los nombres**

	FÓRMULA	Composición: Prefijos	Números de oxidación	Carga iónica	Tradicional	Otras
1.	Mg ₃ N ₂	Dinitruro de trimagnesio	Nitruro de magnesio	Nitruro de magnesio	x	x
2.	Li ₂ O	Óxido de dilitio	Óxido de litio	Óxido de litio	x	X
3.	O ₅ Br ₂	Dibromuro de pentaoxígeno	x	x	x	X
4.	SiH ₄	Tetrahidruro de silicio	x	x	x	Silano (denominación común)
5.	H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	x	x	Ác. selenhídrico (disolución acuosa)	Selano (denominación común)
6.	Mg(OH) ₂	Dihidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio	x	X
7.	Fr ₂ O ₂	Dióxido de difrancio	Peróxido de francio	Dióxido(-2)de francio (+1)	x	x

Nombre:

Grupo:

Nº:

8.	CdH_2	Dihidruro de cadmio	Hidruro de cadmio	Hidruro de cadmio	x	X
9.	HNO_3	Ácido nítrico	Hidrógeno(trióxidonitrato) (nomenclatura: de hidrógeno)	x	x	X
10.	BBr_3	Tribromuro de boro	Bromuro de boro	Bromuro de boro	x	X
11.	KCl	Cloruro de potasio	Cloruro de potasio	Cloruro de potasio	x	X
12.	HClO_3	Ácido clórico	Hidrógeno(trióxidoclorato)	x	x	x

OTRAS PREGUNTAS (15%)

1. Dado los siguientes ácidos oxoácidos, ¿qué puedes decir de cómo se han formado?. Además deberás Nombrarlos por todas las nomenclaturas posibles:

- a) HSbO_2
- b) HSbO_3
- c) H_3SbO_3
- d) H_3SbO_4

HSbO₂

El antimonio está funcionando con el estado de oxidación +3, que es el menor de los dos posibles estados

Se forma el óxido: Sb₂O₃

Se le añade la molécula de agua: Sb₂O₃ + H₂O → H₂Sb₂O₄ → simplificar HSbO₂ Ácido metaantimonioso Hidrógeno(dióxidoantimoniato)

HSbO₃

El antimonio está funcionando con el estado de oxidación +5, que es el mayor de los dos posibles estados

Se forma el óxido: Sb₂O₅

Se le añade la molécula de agua: Sb₂O₅ + H₂O → H₂Sb₂O₆ → simplificar HSbO₃ Ácido metaantimónico Hidrógeno(trióxidoantimoniato)

H₃SbO₃

El antimonio está funcionando con el estado de oxidación +3, que es el MENOR de los dos posibles estados

Es otro de compuesto que actúa con +3 pero tiene más cantidad de agua, por tanto será orto

Se forma el óxido: Sb₂O₃

Se le añade la molécula de agua: Sb₂O₃ + H₂O → H₂Sb₂O₄ → simplificar HSbO₂

HSbO₂ + H₂O → H₃SbO₃ Ácido ortoantimonioso Trihidrógeno(trióxidoantimoniato)

H₃SbO₄

El antimonio está funcionando con el estado de oxidación +5, que es el mayor de los dos posibles estados

Es otro de compuesto que actúa con +5 pero tiene más cantidad de agua, por tanto será orto

Se forma el óxido: Sb₂O₅

Se le añade la molécula de agua: Sb₂O₅ + H₂O → H₂Sb₂O₆ → simplificar HSbO₃

HSbO₃ + H₂O → H₃SbO₄ Ácido ortoantimonico Trihidrógeno(tetraóxidoantimoniato)