



INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA

ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 10° TEMA: NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN DE HIDRUROS Y ÁCIDOS

1. Arrastra y suelta en el espacio correspondiente los términos que allí se te presentan para nombrar y escribir la fórmula correcta de los hidruros y los ácidos.

Binarios de H > Stock > **Nombrar** 5 / 24

Nº oxid. HgH Nº oxid.

de

di hidrógeno hidruro (I) (II)
tetra mercurio antimonio (III) (IV)
helio plata

Binarios de H > Stock > **Formular** 7 / 24

Es Sn S St H 4 2 3

hidruro de estaño (II)

Binarios de H > Tradicional > **Nombrar** 12 / 24

Nº oxid. H2S Nº oxid.

hidrogen sulfuro sulfina hipo (I)
ácido sulfhidr selenina oso (III)
per ico

Diagram illustrating the traditional naming process for binary compounds of Hydrogen (H) using oxidation states and element symbols.

Oxidation states shown: +1, +2, +3, -1, -2.

Element symbols shown: H, T, Te, TI.

Numbers shown: 2, 3, 4.

The resulting compound is labeled: **ácido telurhídrico**.

Diagram illustrating the systematic naming process for oxyacids using oxidation states and prefixes.

Oxidation states shown: +4, +5, +6, +7, +1, -2.

Chemical formula shown: HClO_4 .

Prefixes and suffixes shown: di, oxo, cloroso, clórico, de hidrógeno, tetra, ácido, clorito, clorato, perclorato, (VI), (VII).

Diagram illustrating the systematic formula writing process for oxyacids using oxidation states and element symbols.

Oxidation states shown: +1, -1, -2, -3, -4.

Chemical formulas shown: H , (BrO) , BrO_2 , BrO_3 , BrO_4 .

Numbers shown: 2, 3, 4.

The resulting compound is labeled: **dioxobromato (III) de hidrógeno**.