

GUÍA QUÍMICA 2° AÑO MEDIO

Nombre del alumno(a).....Fecha: 15 de Junio

Puntaje ideal: 7 puntos

Puntaje obtenido:.....puntos.

NOTA:

Correo para dudas: tareasquimicajbd@gmail.com

Nota Importante: Las nuevas disposiciones del **MINEDUC**, y siguiendo las sugerencias de nuestra asesoría externa **ATE FOCOESCUELA**, hace que el trabajo a distancia sufra las siguientes modificaciones:

- Las tareas tendrán como objetivo el repaso de contenidos del año anterior.
- No avanzaremos en las unidades de este año a distancia, pues al regreso presencial se priorizarán contenidos y objetivos 2020.

UNIDAD: NOMENCLATURA INORGÁNICA

OBJETIVO: Recordar la nomenclatura IUPAC y tradicional de los hidruros metálicos y no metálicos.

LOS HIDRUROS

Los hidruros son un tipo de compuestos **binarios** que resulta de la combinación del **hidrógeno** con otro elemento químico. El **hidrógeno** tiene una valencia igual a **1**. Existen dos tipos de hidruros que son:

- **Hidruros metálicos:** se obtienen por la unión de un metal con hidrógeno. En la fórmula de los hidruros metálicos, el símbolo del metal, va delante del hidrógeno.
Por ejemplo: si se combina el potasio (K) con el hidrógeno (H), su fórmula resulta: **KH**.
En la **nomenclatura IUPAC**, se nombran anteponiendo el término **hidruro** al nombre del metal y se escribe la valencia del metal entre paréntesis y con número romano
Por ejemplo: FeH_3 = **hidruro de hierro (III)**.
En la **nomenclatura tradicional** conforme a la cantidad de valencias del metal pasa a definirse el prefijo y el sufijo que corresponda:
para una valencia 'ico',
para dos valencias 'oso' e 'ico',
para tres 'hipo...oso', 'oso', 'ico',
para cuatro valencias 'hipo...oso', 'oso', 'ico', 'per...ico'.
Además recordar que a algunos metales se les cambian su nombre por su raíz griega o latina.
Ejemplo : FeH_3 = **hidruro férrico**
- **Los hidruros no metálicos o hidrácidos:** se forman por la unión de un no metal e hidrógeno. El no metal **siempre** actúa con su **menor valencia**, por lo tanto, forman un **sólo hidrácido**. Estos compuestos, se forman anteponiendo el símbolo del Hidrógeno al símbolo del no metal. Ej: **HBr**.
Se nombran anteponiendo la palabra **ácido** y al no metal se le agrega la terminación **hídrico**. . Ej: HCl = **ácido clorhídrico**.
Recordar que vamos a nombrar estos compuestos usando **solo** la **nomenclatura tradicional**

ACTIVIDAD:

- Desarrolle un mapa conceptual con la información entregada en esta guía.