



Evaluación de Química.

Nombre y Apellido.

Fecha:

Criterios de Evaluación: Se descontará por cada uno de los siguientes aspectos como máximo total 1 punto.

- *Ortografía: a partir del séptimo error (siete errores o más).*
- *Interpretación y cumplimiento de consigna en lo formal.*
- *Coherencia y precisión en la redacción.*
- *Uso de vocabulario específico y conocimiento disciplinar.*
- *Presentación (sin tachaduras ni enmiendas).*
- *Presentación con lápiz.*

1- **A-** Ubica en el cuadro según corresponda. **(1.25p)**

Nombre del compuesto	Formula molecular	Función Química.

- Sulfuro de hidrogeno, Hidruro de litio, cloruro de hidrogeno, hidruro plúmbico, Ioduro de hidrogeno, Hidruro de Aluminio.
- H_3Ga , HI , H_2Ca , HBr , H_2Pb , H_2S , HCl

B- Realice la ecuación de formación de 5 de los compuestos anteriormente trabajados. Con su correspondiente equilibrio. **(1p)**.

2- A- Realice un cuadro comparativo para cada uno de los siguientes puntos (1 y 2) que involucre, lugares en la naturaleza donde encontrarlas si así fuere, modo de formación, características y propiedades, mínimo dos de cada una. Ejemplos. **(1.75p)**

1-hidruros (metálicos; no metálicos)

2- óxidos Básicos y Óxidos Ácidos.

B- Nombre los siguientes compuestos en todas sus nomenclaturas vistas. **(2p)**

SO_3 , Al_2O_3 , AgO , Au_2O , HK , HCl , P_2O_3 , CdO .

A- Con los siguientes elementos: cobre (II), oro (III), azufre (VI), cloro (III), sodio (I) realice la ecuación de formación de los compuestos binarios correspondientes. Nombre según nomenclatura tradicional. Equilibre ecuaciones. **(2p)**

Un hidruro metálico
dos óxidos ácidos
dos hidrácidos.

3- Lee la siguiente información **(2p)**

Los hidruros, óxidos e hidrácidos son compuestos químicos que pueden encontrarse en diversos lugares, tanto en la naturaleza como en aplicaciones industriales. En la corteza terrestre: Algunos metales forman hidruros, como el hidruro de aluminio o el hidruro de litio. En la industria química: Los hidruros pueden ser utilizados como agentes reductores en procesos sintéticos y catalíticos como lo es el hidruro de calcio.

Muchos minerales contienen óxidos, como los óxidos de hierro (II) y magnesios presentes en minerales de hematita o magnetita. Los óxidos metálicos se utilizan comúnmente para fabricar pigmentos, cerámicas y vidrios como óxido de hierro (III) y óxido de plomo (IV). Algunos ácidos inorgánicos presentes en los fertilizantes y químicos para piscinas como lo es el ácido clorhídrico.

Entre los gases de volcanes, manantiales de azufre, emanaciones de grietas submarinas, pantanos y cuerpos de aguas estancadas, en el petróleo crudo y gas natural es común encontrar ácido sulfhídrico que también son considerados hidrácidos.

Estas sustancias también pueden encontrarse en otros contextos, por lo que es importante tener precaución al manipularlas debido a sus propiedades químicas potencialmente peligrosas.

En base a la información proporcionada indica:

- Dos hidruros metálicos (rojo)
- Dos hidruros no metálicos (celeste)
- Dos óxidos ácidos (amarillo)
- Dos óxidos básicos (azul)
- Dos hidrácidos. (rosado)

Importante: en caso de no encontrar algo de lo solicitado coloque con color verde. "no se encuentra" al lado mencionada información