



Tarea química

**EJERCICIO 1:**

A- Nombre los siguientes compuestos ternarios:

- a) Au (OH) .....
- b) KOH.....
- c) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> .....
- d) HPO<sub>3</sub> .....
- e) HI .....

B- Con los compuestos del punto A realice la ecuación de dos sales ternarias, con su equilibrio y nombre correspondiente.

**EJERCICIO 2:** Lea atentamente el siguiente texto y responda:

Las sales, son quizás uno de los compuestos con más utilidades en nuestra vida cotidiana. Como una acción muy simple y común como agregarle sal, cloruro de sodio, a cualquier clase de comida.

El clorato de potasio KClO<sub>3</sub> se usa principalmente en la confección de cerillas, en explosivos y pirotecnia, además en algunos dentífricos.

El hipoclorito de sodio es un fuerte oxidante. Sus soluciones se destinan al blanqueo de fibras de algodón y como desinfectante. El carbonato de sodio Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> se emplea en la fabricación de vidrio y jabones, en la industria de la pulpa del papel, en la sosa cáustica.

- a) En el texto se mencionan sales, **identifíquelas (RESALTE), escribe la ecuación de obtención de dos de ellas.**  
¡RECUERDA VERIFICAR SI LA ECUACION ESTA EN EQUILIBRIO

**EJERCICIO 3:** Según los siguientes compuestos:

a. HNO<sub>3</sub> b- Mg(OH)<sub>2</sub> c- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> d- KOH e- HCl f- Ca(OH)<sub>2</sub> g- HClO h- NaOH i- H<sub>2</sub>S

- i. Ionice tres ácidos y tres hidróxido.
- ii. Coloque los nombres a esos iones
- iii. Con los iones del ítem i forme 3 sales ternarias.
- iv. Equilibre y nombre según corresponda.

Fecha de entrega: viernes 4 de octubre.