

## TRABAJO PRACTICO.... COMPUESTOS TERNAROOIOS

**Ejercicio 1:** Según los siguientes compuestos binarios.

Peróxido de sodio; Acido yodhídrico; Cloruro de plata; Ácido sulfhídrico; Peróxido de aluminio; Hidruro ferroso; Bromuro mercurioso; Peróxido ferroso; Hidruro de litio; Cloruro de estroncio.

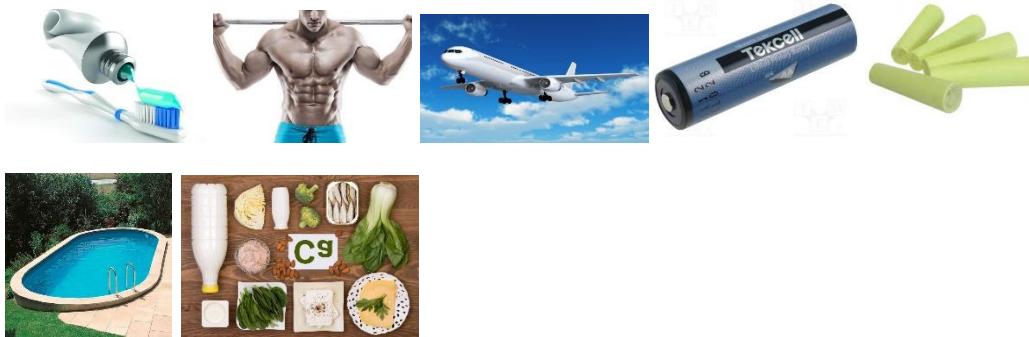
Realice:

a- La ecuación de formación de aquellos compuestos que representen:

- 1- Dos peróxidos
- 2- 1 hidruro metálico
- 3- 2 hidruros no metálicos
- 4- Una sal binaria.
- 5- Dos hidrácidos.

b- Equilibre según corresponda.

**Ejercicio 2:** Según el texto N° 4 “la tabla periódica de los elementos, en imágenes” Las siguientes son representantes de los mismos:



a- Con estas imágenes indique la fórmula molecular de los compuestos binarios trabajados mínimo de un. (peróxidos, hidruros metálicos y no metálicos, hidrácidos y sales)

b- Nombre según corresponda.

**Ejercicio 3:** Con los siguientes elementos: cloro (I), azufre (II), cobre (I), Bromo (I) oro (III).

- a- Realice la ecuación de formación en su forma iónica de:  
Un hidruro metálico, uno no metálico, una dos binaria, dos hidrácidos.
- b- Equilibre las ecuaciones formadas.
- c- Nombre los compuestos obtenidos.

**EJERCICIO 5:** Complete el siguiente cuadro según corresponda. (1.5p)

FORMULA MOLECULAR	DENOMINACION	FUNCION QUIMICA
		ACIDO

Au(OH) <sub>3</sub>		
Ca(SeO <sub>4</sub> )		
	Sulfuro de aluminio	

En el cuadro no es posible que los compuestos se repitan para ser considerados.

**EJERCICIO 6:** Según las siguientes ecuaciones de formación de sales.

1- Complete las ecuaciones según corresponda. **(1.25p)**

a- ácido sulfhídrico + hidróxido de plata  $\longrightarrow$  agua + .....

b- Ácido nitroso +  $\longrightarrow$  ..... + nitrito áurico.

c- Ácido carbónico + .....  $\longrightarrow$  ..... + carbonato níquelico

2- Realice las fórmulas que corresponden a las ecuaciones del ítem 1- **(1.5p)**

3- Equilibre según corresponda. **(1p)**

**Ejercicio 7:** Tenga en cuenta la siguiente lista de iones.

Ion Carbonato, ion mercurio, ion aluminio, ion sulfuro, ion bromuro, ion ferroso, ion férrico, ion radio, ion calcio, ion fosfato, ion nitrito. Ion oxidrilo, ion hidrogeno.

a- Formule los iones de la lista. **(1p)**

b- Con esos iones establezca la formación de dos sales binarias y tres ternarias. **(1p)**

c- Nombre según nomenclatura tradicional. **(1p)**