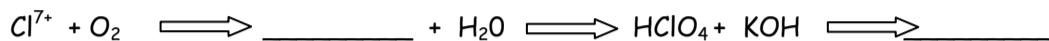


**INDICADOR DE LOGRO**

- Supera logros pendientes a partir de la solución de ejercicios de lápiz y papel.

**ACTIVIDAD 1**

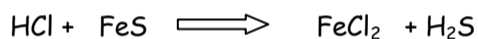
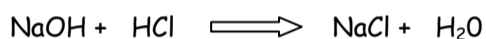
1. Complete las reacciones según la función química:



2. De el nombre tradicional o IUPAC de cada sustancia producida

Sustancias	Nombre tradicional
<hr/>	<hr/>
<hr/>	<hr/>
<hr/>	<hr/>
<hr/>	<hr/>
<hr/>	<hr/>

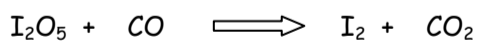
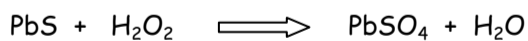
3. Balancee las siguientes ecuaciones por tanteo:



4. Coloque el N° de oxidación y de los nombres a los siguientes compuestos:

Compuesto	Nom. Sistemática	Nom. Stock	Nom. tradicional
$\text{Ga}_2\text{O}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{LiPO}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{Ba(OH)}_2$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{SO}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{H}_3\text{PO}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{HBRO}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{Cu(OH)}_2$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{KNO}_3$	<hr/>	<hr/>	<hr/>
$\text{NaF}$	<hr/>	<hr/>	<hr/>

5. Balancee por oxido reducción:



6. ¿Qué cantidad de sustancia expresada en moles de  $\text{H}_2\text{O}_2$  se requieren para que reaccionen totalmente con 50 gramos de  $\text{PbS}$ ?

7. ¿Qué cantidad de sustancia en gramos de  $\text{I}_2$  y de  $\text{CO}_2$  se producen a partir de 5 moles  $\text{I}_2\text{O}_5$  que reaccionan con suficiente  $\text{CO}$ ?

**ACTIVIDAD 2**

1. Realice los problemas seleccionados de la guía: **EJERCICIOS SOBRE CANTIDAD DE SUSTANCIA, N° DE AVOGADRO Y MASA MOLAR (SACAR COPIA)....**