



TEMA 5

PRIMERA REVOLUCIÓN DE LA QUÍMICA

APORTACIONES DE LAVOISIER LA LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MASA

Aprendizajes Esperados:

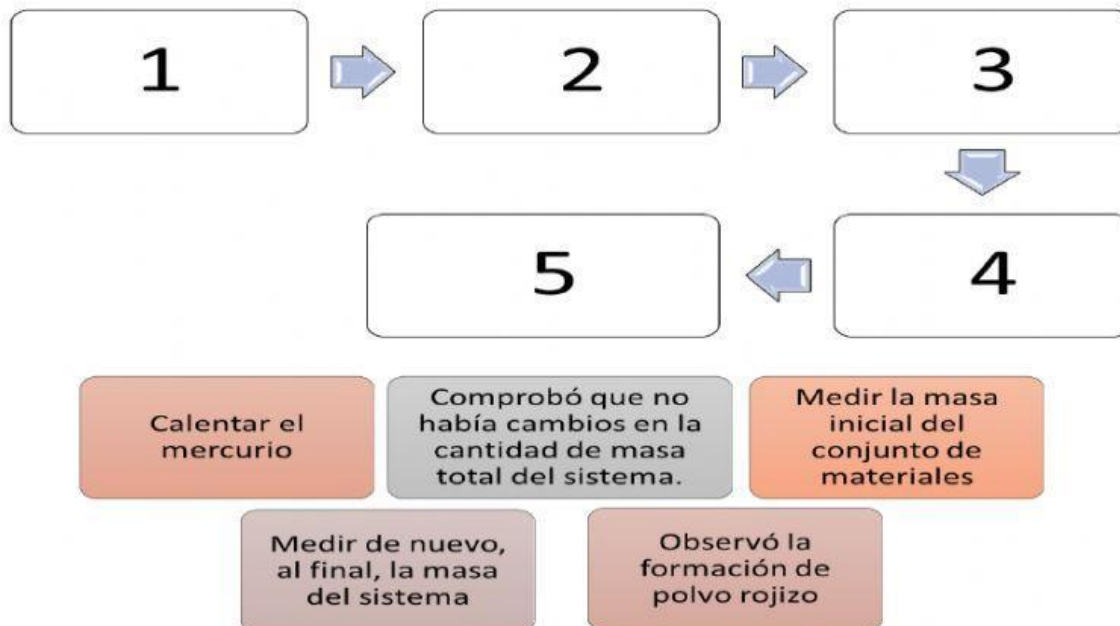
- Identifica y argumenta la importancia del trabajo de Lavoisier al mejorar los mecanismos de investigación (medición de masa en un sistema cerrado) para la comprensión de los fenómenos naturales.
- Identifica el carácter tentativo del conocimiento científico y las limitaciones producidas por el contexto cultural en el cual se desarrolla.

I. Completa los enunciados con los términos faltantes. Elige la opción correcta de la lista.

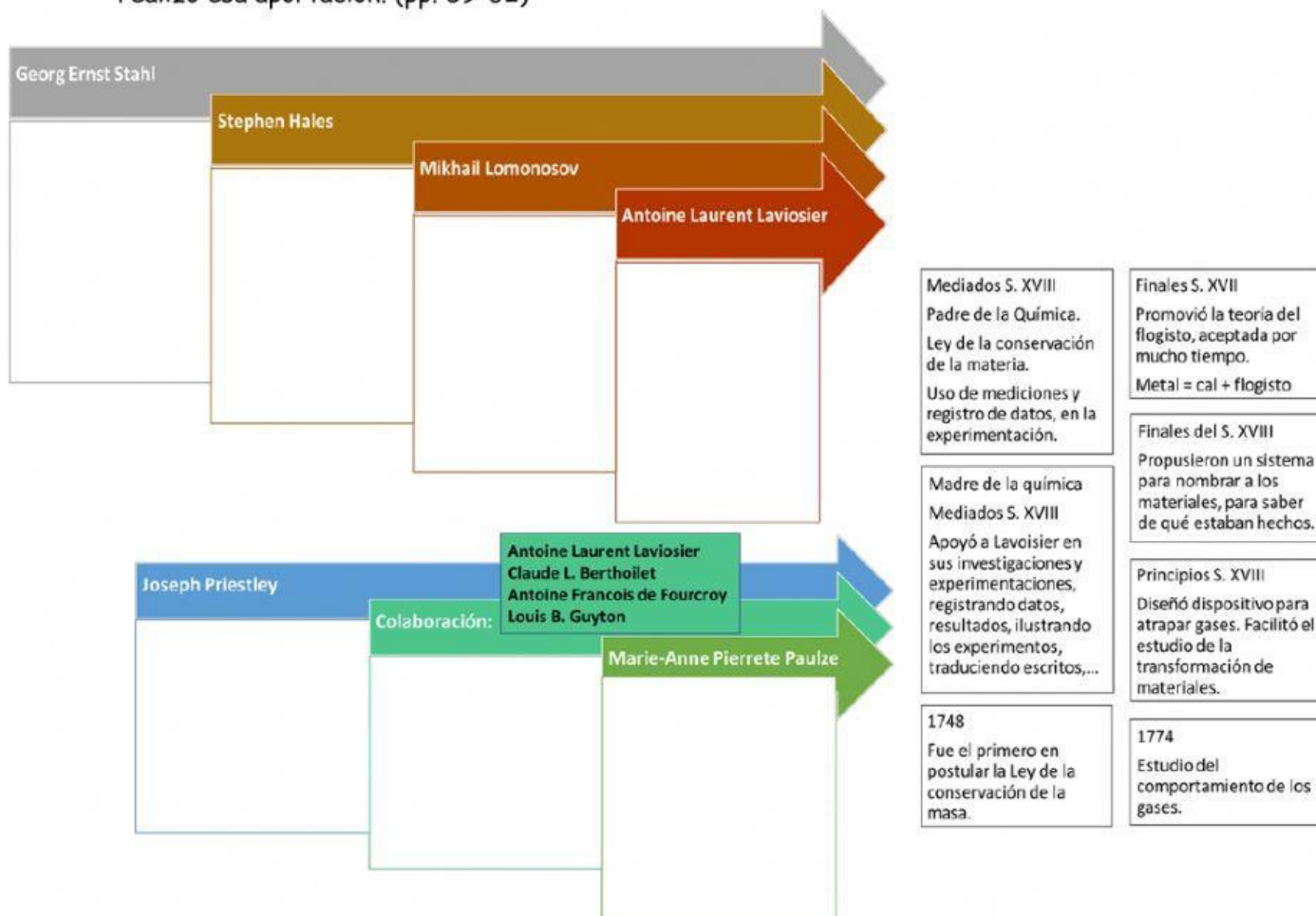
1. La masa, es una propiedad extensiva, que se refiere a la cantidad de que posee una sustancia.
2. Ley de la conservación de la materia, dice que la materia no se crea ni se , sólo se .
3. Un sistema cerrado es un sistema donde es que entre o materia.

II. Consulta en tu libro de texto la información necesaria para completar los organizadores.

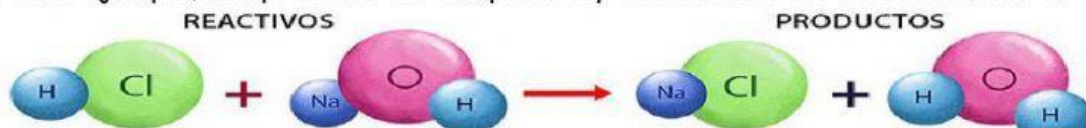
1. Organiza los pasos seguidos por Lavoisier al realizar uno de sus experimentos. (p. 60)



2. Completa la línea del tiempo, arrastrando la casilla con información a la ubicación del científico que realizó esa aportación. (pp. 59-62)



En lo siguiente ejemplo, comprueba si se cumple la ley de la conservación de la materia.



HCl	+	NaOH	→	NaCl	+	H₂O
Ácido Clorhídrico		Hidróxido de sodio		Cloruro de sodio		Agua

ELEMENTO	SÍMBOLO	CANT. ÁTOMOS EN LOS REACTIVOS	CANT. ÁTOMOS EN LOS PRODUCTOS
Hidrógeno	H	2	
Cloro	Cl		
Sodio	Na		
Oxígeno	O		

¿Se cumple la Ley de la conservación de la materia? **Sí** **No**