

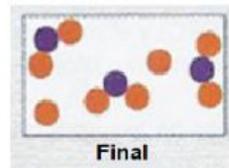
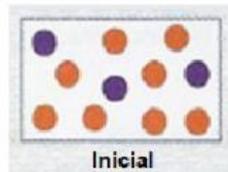
## DIAGNÓSTICO

1. ¿Cuántos átomos de cada elemento hay en la siguiente fórmula?

Pb (NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Pb	
N	
O	

2. Si el elemento X se representa con (●) y el elemento R con (○), cuál de las siguientes ecuaciones describe la reacción representada en los esquemas inicial y final



3. Observa la ecuación química siguiente y contesta lo que se pide



1. ¿Cuál es el coeficiente que tienen como reactivos en nitrógeno y en hidrógeno?

a) 1 y 3	b) 3 y 2	c) 1 y 2
----------	----------	----------

2. ¿Cuántos átomos de hidrógeno hay en los reactivos?

a) 3	b) 5	c) 6
------	------	------

3. ¿Cómo justificas que la ecuación cumple con la ley de la conservación de la masa?

**4. Relaciona cada uno de los siguientes términos según corresponda**

<b>Elemento</b>	Sistema material formado por dos o más sustancias puras, pero no combinadas químicamente.
<b>Compuesto</b>	Son sustancias simples que no se pueden descomponer en algo más sencillo.
<b>Mezcla</b>	Son sustancias que resultan de la combinación de otras y que ya no es posible identificarlos por sus propiedades originales.

**5. ¿Cuál es la masa formula de los siguientes compuestos?**

$\text{Cl}_2\text{O}_7$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CaI}_2$

**6. ¿Con cuál de las siguientes opciones relacionas la palabra mol?****7. En la serie de comics <<Los cuatro fantásticos>> existe un personaje al que llaman <<La mole>> ¿Por qué se llama así?**