# Practica 2: Planteamiento de problemas Pt.2

Escribe aquí tu nombre

Una aplicación muy común de los sistemas de ecuaciones es el balanceo de ecuaciones químicas. Tal idea está fundamentada en el principio de conservación de la materia. **¿Qué dice el principio de conservación de la materia? Trate de explicarlo en 2 renglones a lo mucho.**

Ahora debería conocer la razón por la que si hace una reacción entre dos sustancias que tienen 4 moléculas de hidrógeno, aquello que resulte deberá también tener 4 moléculas de hidrógeno. Un ejemplo de balanceo es el siguiente: dada la ecuación química siguiente:



Una forma de balancearla es



Porque dicho burdamente, del lado izquierdo de la ecuación tiene 2 moléculas de hierro y 6 moléculas de cloro (3 biomoléculas), e igualmente, del lado derecho hay 2 moléculas de hierro y 6 moléculas de cloro (3 biomoléculas). Use el principio de conservación de materia para plantear sistemas de ecuaciones que le permitan balancear las siguientes expresiones químicas:

1. 
2. 
3. 
4. 
5. 