

IED ANTONIO NARIÑO JORNADA NOCTURNA  
CURSO 501-502  
GUIA # 13  
ASIGNATURA QUIMICA  
DOCENTE: MIREYA ORTIZ

NOMBRE: \_\_\_\_\_

### BALANCEO DE ECUACIONES QUIMICAS

Balancear las ecuaciones químicas es muy importante, ya que nos permite relacionar la cantidad de sustancias que ingresan con la cantidad del producto obtenido. En las industrias donde transforman la materia prima en productos tales como el papel, el jabón, las gaseosas, las soldaduras entre otros es necesario balancear las ecuaciones en cantidad de masas o volumen para conocer la cantidad de materia requerida para una determinada cantidad de producto.

Este proceso consiste en igualar el número de átomos de cada elemento en los reactantes y en el producto, de este modo se cumple con la ley que rige las reacciones químicas. La ley de “Conservación de la masa” (la masa no se crea ni se destruye sólo se transforma).

Método de tanteo o simple inspección Se realiza por simple inspección visual. Se observa que elementos no están iguales en su número de átomos en ambos lados de la ecuación y se procede a balancearlos, colocando delante de las sustancias el coeficiente (número) más adecuado hasta lograr la igualdad de átomos de todos los elementos. Se recomienda ´seguir este orden

1° Metales

2° No Metales (diferentes al hidrógeno y oxígeno)

3° Hidrógeno

