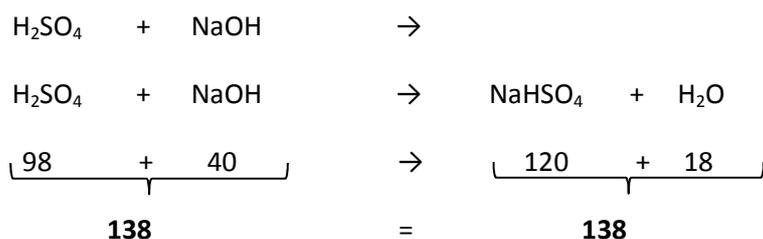


Ley de la **CONSERVACIÓN DE LA MASA**.

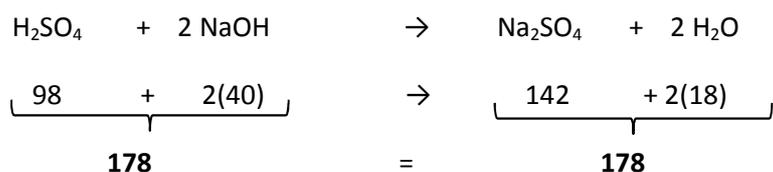
En un cambio químico no existe destrucción de los átomos, sino un reordenamiento de los mismos. *A. Lavoisier* establece "la materia no se crea ni se destruye, sino que sufre cambios de una forma a otra".

Es decir, en una reacción química, la suma de los pesos de los productos es exactamente igual a la suma de los pesos de las sustancias reaccionantes.

Veamos, si tenemos la reacción entre el ácido sulfúrico con el hidróxido de sodio, puede darse una sola sustitución de un hidrógeno, así:



Pero también puede ser planteado así, cuando se sustituyen ambos hidrógenos



De aclarar que se asignaron unos coeficientes al hidróxido de sodio y al agua para que estuviera balanceada

De igual manera se puede efectuar el balance para cada uno de los átomos, consideremos esta última y tendremos:

Reactivos	Átomo	Productos
2	Na	2
1	S	1
2+2	H	2(2)
4+2	O	4+2