



**SUPER NOTA.**

**BIOMATEMATICAS.**

**Q.F.B: ROYBER FERNANDO BERMUDEZ  
TREJO.**

**NOMBRE: MARTIN ROLANDO PEREZ DE LA  
CRUZ.**

**TEMA: BALANCE DE SUSTASNCIAS.**

**LICENCIATURA: MEDICINA HUMANA.**

**UNIVERSIDAD: (UDS) UNIVERSIDAD DEL  
SURESTE.**

**SEGUNDO SEMESTRE.**

# BALANCE DE SUSTANCIAS.

EL BALANCEO ESTO CONSISTE EN IGUALAR EL NUMERO DE ATOMOS DE CADA ELEMENTO TANTO EN REACTIVOS Y TAMBIEN EN LOS PRODUCTOS.

QUE ESTA SIRVE PARA VERIFICAR LA LEY DE CONSERVACIONES DE LOS MATERIALES.  
(LA MATERIA NO SE DESTRUYE SOLO SE TRANSFORMA).



PARA TENER CORRECTA LA ECUACION QUIMICA ES NECESARIO QUE PRESENTE LOS SIGUIENTES:

- REVISAR LA ECUACION QUIMICA ESTE COMPLETA Y BIEN HECHA.
- OBSERVAR SI SE ENCUENTRA BALANCEADO.
- BALANCEAR PRIMERO LOS METALES Y AL FINAL EL OXIGENO Y EL HIDROGENO PRESENTE EN LA ECUACION QUIMICA.
- ESCRIBIR LOS NUMEROS COMO COEFICIENTES AL INICIO DE CADA COMPUESTO.
- CONTAR LOS NUMEROS DE ATOMOS MULTIPLICANDO EL COEFICIENTE CON LOS RESPECTIVOS SUBINDICES DE LAS FORMULAS Y SUMAR LOS ATOMOS QUE ESTEN EN UN LADO DE LA ECUACION.
- VERIFICAR EL BALANCEO FINAL Y REAJUSTAR SI ES NECESARIO.

EJEMOLOS:



1 Mg 1  
1 Br 1  
2 O 2  
2 H 2



1 K 1  
1 H 1  
2 O 2



1 C 1  
2 S 2  
6 O 6