



BALANCEO DE SUSTANCIAS MEDIANTE MÉTODO POR TANTEO

QFB. Royber Fernando
Bermudez Trejo
Andy Janeth Pérez Díaz
3 Parcial
Biomatemática

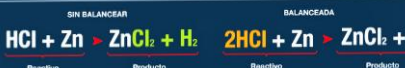
MÉTODO DE BALANCEO POR TANTEO

QUE ES



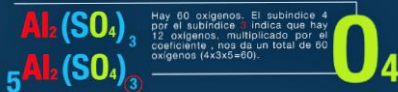
0 SIN BALANCEAR
 Observa que el número de oxígenos en la fórmula es de 6, uno del H_2O y otro de O_5 , sin embargo, en el producto de la fórmula no se muestran, por lo tanto, hay que balancear los oxígenos.

El método de tanteo para balancear una ecuación química consiste en igualar el número y clase de átomos, iones o moléculas reactantes con los productos a fin de cumplir la Ley de la conservación de la materia.



2HCl SIN BALANCEAR
 Si agregamos el coeficiente 2, indica que hay 2 cloros y 2 hidrógenos. Así es como la fórmula queda balanceada.

Balancear ecuaciones consiste en equilibrar los reactivos y productos de las fórmulas. Para ello, sólo se agregan coeficientes cuando se requiera pero no se cambian los subíndices. Al balancear las reacciones químicas buscamos que se cumpla la Ley de la conservación de la materia.



EJEMPLOS

