

Química

SECUENCIA 1

Actividad 1: Relaciona correctamente las siguientes columnas

Así se le llama al conjunto de los diferentes componentes que se consideran al estudiar un cambio o proceso.

Son aquellos sistemas que, si permiten que escape o entre materia al sistema, como en un globo inflado o una olla de presión.

Son aquellos sistemas que no permiten que escape o se introduzca materia al sistema, una vela quemándose o una taza de café caliente.

El químico alemán Georg Stahl afirmaba que algunos materiales poseían esta sustancia la cual era liberada durante la combustión.

Este científico se percató de algo fundamental relacionado con la calidad de las mediciones y con la modificación de la masa, para la cual hizo uso de sistemas cerrados.

Establece que "En una reacción química, la materia no se crea ni se destruye".

Son aquellos sistemas que, no permite el intercambio de energía térmica la materia con el exterior, por ejemplo, en el interior de un termo.

Son aquellos procesos que transfieren o liberan energía a los alrededores.

Son aquellos procesos que absorben energía o bien no podrían llevarse a cabo si no se les suministra energía, como.

SISTEMA ABIERTO

ANTOINE LAVOISIER

SISTEMA AISLADO

LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MASA

SISTEMA

ENDOTÉRMICOS

EXOTÉRMICOS

SISTEMA CERRADO

FLOGISTO