Ciencias Naturales.
Eje Química.
Profesora Monserrat Montecinos.

Google Classroom
Código: 6wly44b

Guía de trabajo Autónomo: Balanceo de Ecuaciones.

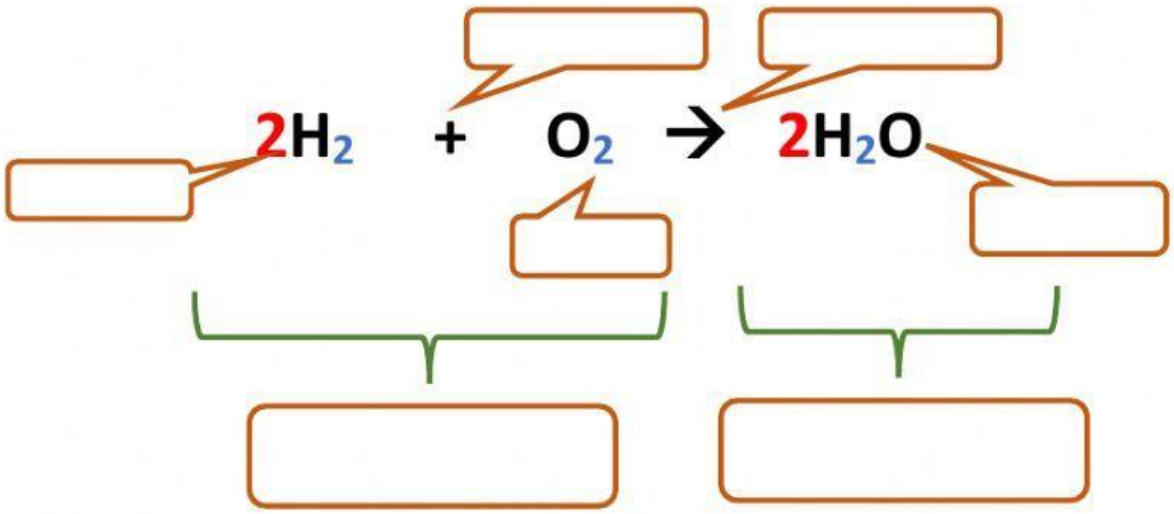
Objetivo: Desarrollar los ejercicios utilizando el método del tanteo y reconociendo los componentes de una ecuación química.

Instrucciones.

- Lee atentamente los enunciados antes de comenzar a trabajar.
- Una vez finalizada, debe registrar el correo de la profesora: m.montecinos95@gmail.com

Actividad.

1. **Observa atentamente la ecuación química y luego asigna los nombres correspondientes a cada parte específica.**



COEFICIENTE. | SIMBOLO QUÍMICO | PRODUCTO | SE PRODUCE

REACCIONA CON... | REACTANTES | SUBINDICE

LIVEWORKSHEETS

Ciencias Naturales.
Eje Química.
Profesora Monserrat Montecinos.

Google Classroom
Código: 6wly44b

2. **Balancea las siguientes ecuaciones utilizando el método del tanteo.**

Recuerda que el balanceo o equilibrio busca tener la misma cantidad de átomos de un elemento tanto en reactantes como en productos.

a) ___ Cr + ___ O_2 → ___ Cr_2O_3

b) ___ MgS + ___ $AlCl_3$ → ___ $MgCl_2$ + ___ Al_2S_3

c) ___ K + ___ H_2O → ___ KOH + ___ H_2

d) ___ LiI + ___ $AgNO_3$ → ___ $LiNO_3$ + ___ AgI

e) ___ $KClO_3$ → ___ KCl + ___ O_2

f) ___ $BaCl_2$ + ___ Na_2SO_4 → ___ $NaCl$ + ___ $BaSO_4$

g) ___ Fe + ___ HBr → ___ $FeBr_3$ + ___ H_2

LIVEWORKSHEETS