

ALUMNO(A): _____

ACTIVIDAD 1: IDENTIFICA QUE SUSTANCIAS SON ÁTOMOS Y CUALES SON MOLÉCULAS.

CO₂H₂O

Ag

O₃

Na

4MnO

Al

HCl

Au

C₆H₁₂O₁₆

NaOH

H

NaCl

ACTIVIDAD 2: CUALES SON REACTIVOS Y CUALES SON LOS PRODUCTOS EN LAS SIGUIENTES REACCIONES.



ACTIVIDAD 3: UNE CON UNA LINEA LA SUSTANCIA SEGÚN LA DESCRIPCION

1) 2CO₂

TRES MOLÉCULAS DE CLORURO DE POTASIO

2) 3HCl

UN ÁTOMO DE HIDROGENO

3) Au

DOS MOLÉCULAS DE DIOXIDO DE CARBONO

4) 3NaCl

UN ÁTOMO DE PLATA

5) 2H₂O₂

TRES MOLECULAS DE CLORURO DE SODIO

6) Ag

TRES MOLÉCULAS DE ÁCIDO CLORHÍDRICO

7) H

UN ÁTOMO DE ORO

8) 3KCl

DOS MOLÉCULAS DE PEROXIDO DE HIDROGENO

ACTIVIDAD 4: IDENTIFICA SI CUMPLE O NO CON LA LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA IDENTIFICANDO LA MASA INICIAL Y LA MASA FINAL EN CADA REACCIÓN.





