

ALUMNO(A): _____

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

CO_2

H_2O

Ag

O_3

Na

4MnO

Al

HCl

Au

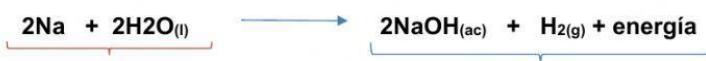
$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{16}$

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 descripción

1) 2CO_2 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) $2\text{H}_2\text{O}_2$ 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.

