



UNIDAD EDUCATIVA FISCAL “QUITO SUR”

“JUVENTUD QUE DESPIERTA NOBLEZA”

MSC. J. Maldonado

NOMBRE:

CURSO:

PARALELO:

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 DESCRIPCION

- | | |
|----------------------------|--|
| 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.

