

## **UNIDAD EDUCATIVA DR. CARLOS ALOMOTO AYALA**

1. De los siguientes elementos químicos coloque su símbolo

Antimonio

Cobre

Cinc

Azufre

Mercurio

Bromo

Bario

Cadmio

Plata

Magnesio

Sodio

Potasio

2. De los siguientes símbolos químicos coloque su nombre

Ac

Bh

Er

Sn

Gd

Lr

Hg

Np

Nb

Rn

Tl

Zr

**3. De las siguientes reglas de oxidación conteste si son verdadero (V) o falso (F)**

El número de oxidación de un elemento es un valor que nos indica la cantidad de electrones que gana o pierde ese elemento cuando se combina con otro.

El Número de oxidación de un compuesto neutro es de cero (1).

Los números de oxidación del oxígeno y del hidrógeno en la mayoría de los casos son (-2) y (+1) respectivamente.

En los peróxidos en el caso del oxígeno que actúa con (-1) y del hidrógeno en los hidruros metálicos que actúa con (-1) ya que los metales son más electropositivos.

Los elementos del grupo I A y los del grupo II A tienen solamente (+1) y (-1) respectivamente y ningún otro valor.