



## UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR MARISTA

| DATOS INFORMATIVOS |             |           |                  |
|--------------------|-------------|-----------|------------------|
| Asignatura:        | QUÍMICA     | Docente:  | Msc. David Yunga |
| Nombre:            |             | Fecha:    |                  |
| Grado/Curso        | PRIMERO BGU | Paralelo: |                  |

### REFUERZO ACADÉMICO UNIDAD 6

1. Escriba la simbología química de los siguientes elementos.

| ELEMENTO  |  | SÍMBOLO |
|-----------|--|---------|
| Cloro     |  |         |
| Aluminio  |  |         |
| Plata     |  |         |
| Plomo     |  |         |
| Zinc      |  |         |
| Estroncio |  |         |
| Antimonio |  |         |
| Silicio   |  |         |
| Azufre    |  |         |
| Hierro    |  |         |
| Cobalto   |  |         |
| Níquel    |  |         |
| Manganeso |  |         |
| Magnesio  |  |         |
| Potasio   |  |         |

2. Identifique y una con una línea la fórmula correspondiente con el respectivo nombre del compuesto.

| FÓRMULA                            |  | NOMBRE DEL COMPUESTO                    |
|------------------------------------|--|-----------------------------------------|
| PbO <sub>2</sub>                   |  | Óxidos metálicos                        |
| Fe (OH) <sub>3</sub>               |  | Óxidos no metálicos                     |
| Ca CO <sub>3</sub>                 |  | Hidruros metálicos                      |
| H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>      |  | Hidruros no metálicos/Ácidos hidrácidos |
| H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>     |  | Óxidos salinos                          |
| HCl                                |  | Peróxidos                               |
| NaCl                               |  | Ácidos oxácidos                         |
| Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub>     |  | Oxisales Neutras                        |
| Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>     |  | Sales Halógenas Neutras                 |
| Au (IO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> |  | Hidróxidos                              |

3. Del ejercicio anterior calcular la masa molecular de cada uno de los compuestos binarios o ternarios, expresar su respuesta en UMA y tomando en cuenta que va a trabajar con dos cifras decimales.

| FÓRMULA                            | MASA MOLECULAR DEL COMPUESTO |
|------------------------------------|------------------------------|
| PbO <sub>2</sub>                   |                              |
| Fe (OH) <sub>3</sub>               |                              |
| Ca CO <sub>3</sub>                 |                              |
| H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>      |                              |
| H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>     |                              |
| HCl                                |                              |
| NaCl                               |                              |
| Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub>     |                              |
| Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>     |                              |
| Au (IO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> |                              |

4. Un recipiente contiene 675 g de tetraóxido de carbono, ¿cuál es el número de moles?
- A) 8,97 moles
  - B) 8,89 moles
  - C) 7,89 moles
  - D) 8,35 moles
5. ¿Cuántas moléculas de cloruro de hidrógeno hay en 27 g?
- A)  $3,011 \times 10^{-12}$  moléculas
  - B)  $4,89 \times 10^{-23}$  moléculas
  - C)  $6,022 \times 10^{12}$  moléculas
  - D)  $4,45 \times 10^{23}$  moléculas