



## 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