



UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR MARISTA

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

REFUERZO ACADÉMICO UNIDAD 6

- 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 ₂	Óxidos metálicos
Fe (OH) ₃	Óxidos no metálicos
Ca CO ₃	Hidruros metálicos
H ₂ O ₂	Hidruros no metálicos/Ácidos hidrácidos
H ₃ PO ₄	Óxidos salinos
HCl	Peróxidos
NaCl	Ácidos oxácidos
Mn ₃ O ₄	Oxisales Neutras
Cl ₂ O ₅	Sales Halógenas Neutras
Au (IO ₄) ₃	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 ₂	
Fe (OH) ₃	
Ca CO ₃	
H ₂ O ₂	
H ₃ PO ₄	
HCl	
NaCl	
Mn ₃ O ₄	
Cl ₂ O ₅	
Au (IO ₄) ₃	

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